

فزيک ٢ ټولگی

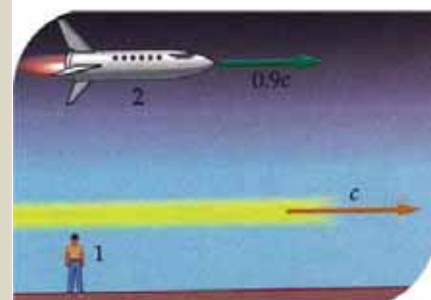


د پوهنې وزارت

د تعلیمي نصاب، د ښوونکو د روزنې او د ساینس مرکز
معینیت د تعلیمي نصاب د پراختیا او درسي کتابونو
د تالیف لوی ریاست



زارت پورې اړه لري. اخیستنه
سرغړوونکو سره قانوني چلند کیږي.



چاپ ل: ۱۳۹۰ هـ. ش.

Ketabton.com

فزيک

دو ټولگی



د تعلیمي نصاب، د ټیروونکو د روزنې او د ساینس مرکز معیشت
د تعلیمي نصاب د پراختیا او درسي کټلونو د تالیف لوی ریاست

فزیک

physics

دو لسم ټولگي

د چاپ کال: ۱۳۹۰ ه.ش.

الف

ليکوالان:

- پوهاند دکتور محمد قاسم جملر د تعليمي نصاب د پراختيا د پروژې متخصص.

سر مؤلف گل احمد ساغري د تعليمي نصاب د پراختيا او درسي کتابونو د تاليف د رياست غړی

او د نصاب د پروژې متخصص.

- سر مؤلف رابعه منصور د تعليمي نصاب د پراختيا او درسي کتابونو د تاليف د رياست غړې.

د سر مؤلف مرستيال ظاهره ناصری ستانکزي د تعليمي نصاب د پراختيا او درسي کتابونو د تاليف د رياست غړې.

مؤلف ماهره ناصري د تعليمي نصاب د پراختيا او درسي کتابونو د تاليف د رياست غړې.

- د مؤلف مرستيال عبدالودود فيضي د تعليمي نصاب د پراختيا او درسي کتابونو د تاليف د رياست غړی.

علمي او مسلکي ايډيټور:

سر مؤلف گل احمد ساغري د تعليمي نصاب د پراختيا او درسي کتابونو د تاليف د رياست غړی او د نصاب د پروژې متخصص.

د ژبې ايډيټور:

د مؤلف مرستيال محمد قدوس زکړخيل د تعليمي نصاب د پراختيا او درسي کتابونو د تاليف د رياست د پښتو څانگې علمي او مسلکي غړی.

دیني، سیاسي او کلتوري کمیټه:

- حبيب الله راحل د تعليمي نصاب د پراختيا په لوی رياست کې د پوهني وزارت سلاکار.
محمد آصف کوچی د تعليمي نصاب د پراختيا د پروژې متخصص.

د څارنې کمیټه:

- دکتور اسلام الله محقق د تعليمي نصاب د پراختيا، د بنوونکو دروزني او د ساينس مرکز معين
- دکتور شير علي ظريفي د تعليمي نصاب د پراختيا د پروژې مسؤول
- د سر مؤلف مرستيال عبدالظاهر گلستاني د تعليمي نصاب د پراختيا او درسي کتابونو د تاليف لوی رئيس.

کميوز او ډيزاين:

خالد هوتک



ملی سرود



ملی سرود

دا وطن افغانستان دی دا عزت د هر افغان دی
کور د سولې کور د تورې هر بچی یې قهرمان دی
دا وطن د ټولو کور دی د بلوڅو د ازبکو
د پښتون او هزاره وو د ترکمنو د تاجکو
ورسره عرب، گوجر دي پامیریان، نورستانیان
براهوي دي، قزلباش دي هم ایماق، هم پشه یان
دا هیواد به تل ځلېږي لکه لمر پر شنه اسمان
په سینه کې د اسيا به لکه زړه وي جاویدان
نوم د حق مو دی رهبر وایو الله اکبر وایو الله اکبر

بسم الله الرحمن الرحيم

د پوهنې وزير پيغام

گرانو ښوونکو او زده کوونکو!

ښوونه او روزنه د هر هېواد د پراختيا او پرمختګ بنسټ جوړوي. تعليمي نصاب د ښوونې او روزنې مهم توکى دى چې د معاصر علمي پرمختګ او ټولنې د اړتياوو له مخې رامنځته کېږي. څرګنده ده چې علمي پرمختګ او ټولنيزې اړتياوې تل د بدلون په حال کې وي. له دې امله لازمه ده چې تعليمي نصاب هم علمي او رغنده انکشاف ومومي. البته نه ښايي چې تعليمي نصاب د سياسي بدلونونو او د اشخاصو د نظريو او هيلو تابع شي.

دا کتاب چې نن ستاسو په لاس کې دى، پر همدې ارزښتونو چمتو او ترتيب شوى دى. علمي گټورې موضوعگانې پکې زياتې شوې دي. د زده کړې په بهير کې د زده کوونکو فعال ساتل د تدریسي پلان برخه گرځيدلې ده.

هيله من يم دا کتاب له لارښوونو او تعليمي پلان سره سم د فعالې زده کړې د ميتودونو د کارولو له لارې تدریس شي او د زده کوونکو ميندې او پلرونه هم د خپلو لویو او زامنو په پاکيفيته ښوونه او روزنه کې پر له پسې گډه مرسته وکړي چې د پوهنې د نظام هيلې ترسره شي او زده کوونکو او هېواد ته ښې بڼاوې ور په برخه کړي.

پر دې ټکي پوره باور لرم چې زموږ گران ښوونکي د تعليمي نصاب په رغنده پلي کولو کې خپل مسؤليت په ريښتني توگه سرته رسوي.

د پوهنې وزارت تل زيار کاږي چې د پوهنې تعليمي نصاب د اسلام د سپېڅلي دين له بنسټونو، د وطن دوستۍ د پاک حس په ساتلو او علمي معيارونو سره سم د ټولنې د څرگندو اړتياوو له مخې پراختيا ومومي.

په دې ډگر کې د هېواد له ټولو علمي شخصيتونو، د ښوونې او روزنې له پوهانو او د زده کوونکو له ميندو او پلرونو څخه هيله لرم چې د خپلو نظريو او رغنده وړانديزونو له لارې زموږ له مؤلفانو سره د درسي کتابونو په لايښه تاليف کې مرسته وکړي.

له ټولو هغو پوهانو څخه چې د دې کتاب په چمتو کولو او ترتيب کې يې مرسته کړې، له ملي او نړيوالو درنو مؤسسو، او نورو ملگرو هېوادونو څخه چې د نوي تعليمي نصاب په چمتو کولو او تدوين او د درسي کتابونو په چاپ او وېش کې يې مرسته کړې ده، منه او درناوى کوم.

ومن الله التوفيق

فازوق وردگ

د افغانستان د اسلامي جمهوريت د پوهنې وزير

هـ

لو مړني خبرې:

زموږ زمانه د ساينس او ټكنالوژۍ د چټكو بدلونونو زمانه ده، د پوهانو د ټاكل له مخې به په راتلونكو كالونو كې هره مياشت د علمي اطلاعاتو كچه دوه برابره شي. څرگنده ده چې له دغو بدلونو سره يو ځاى به زموږ د ژوند لارې، طريقې او هم زموږ د سبا ورځې د ځوان نسل اړتياوې هم بدلون ومومي. كيداى شي په دې لړ كې د علومو زده كړې په بدلون كې شي. په دې لارو چارو ټينگار شوى دى، چې زده كړونكې په اسانۍ سره چټكې زده كړې وكړي، وكولاى شي، چې لازم او اړين مهارتونه د زده كړې په پړاوونو او د مسايلو په حل كې وكاروي. په دغه درسي كتاب كې هڅه شوېده، چې محتوا يې د فعالې زده كړې په پام كې نيولو سره تاليف شي.

په هر درسي كتاب كې درې بنسټيزې موخې (پوهه، مهارت او ذهنيت) د مؤلفينو د پاملرنې وړ گرځيدلي دي، سربيره پر هغه د سرليكونو حجم او د كتاب محتوا د دولت له بنوونيزې او روزنيزې كړنلارې سره سم د وخت او بنوونيز پلان په پام كې نيولو سره يې مفردات طرح شوي دي، د محتوا د عمومي معيارونو او منل شوي ليكنې پر بنسټ، د افغانستان د ثانوي دورې درسي كتابونه تنظيم او چاپ شويدي، هڅه شوېده، چې موضوع گانې په ساده او روانه بڼه طرح شي، چې د فعاليتونو، بيلگو او پوښتنو په راوړلو سره د زده كړونكو لپاره اسانه وي. له درنو بنوونكو څخه هيله كېږي، چې د خپلې هغه پوهې او تجربو له مخې د نوښتگرو طرحو په وړاندې كولو سره، چې كولاى شي، په بنوونه او روزنه كې د زده كړونكو لپاره محمد (مرستندوى) واقع شي، له موږ سره مرسته وكړي.

همدا رنگه له خپلو رغنده وړانديزونو، چې د كتاب د كيفيت په لوړولو كې اغيزې ولري، له هيڅ ډول هڅې او هاند څخه ډډه ونه كړئ. تاسو ته ډاډ دركوي، چې انشاء الله ستاسو جوړوونكو او ارزښتمنو نظرياتو او وړانديزونو ته به د كتاب د نميگرتياوو او تيروتنو د مخنيوي په موخه په راتلونكي چاپ كې په مينه هر كلې ووايو.

په پاى كې له هغو ښاغلو استادانو څخه چې ددغه كتاب په سمون او اصلاح كې يې زيار ايستلى دى، مننه كوو.

همدا رنگه د كمپيوټر له درنو كاركونكو څخه چې ددغه كتاب په ټايب، ويراين او د پاڼو په ښكلا كې يې نه ستړي كيدونكي هلې ځلې كړېدى، هم مننه كوو.

د تعليمي نصاب د پراختيا او درسي كتابونو د تاليف عمومي رياست

د فزيك څانگه



مخبره

۱		بشپړ اهتزاز او ساده رقاصه.....	د اهتزازونه او څپې (د ساده هارمونیکي حرکت).....
۵		په ساده اهتزازي حرکت کې فریکونسي څه شی دی؟.....	
۷		د ساده هارمونیکي حرکت معادله.....	
۱۱		د دایروي او هارمونیکي ساده حرکتونو ترمنځ اړیکې.....	
۱۵		میخانیکي څپې او دهغوی حرکت.....	
۱۹		میخانیکي څپې.....	
۲۰		د څپو خصوصیت.....	
۲۳		د میخانیکي څپې انعکاس.....	
۲۶		د میخانیکي څپې انکسار یا ماتېدنه.....	
۲۷		تداخل.....	
۲۸		غبرزي څپې.....	
۳۳		د غبر چټکتیا (سرعت).....	
۳۶		د غبر شدت.....	
۳۹		الکترو مقناطیسي څپې.....	
۴۱		د تداخلي شکل د نوارونو د موقعیت ټاکل.....	
۴۴		تفرق (Diffraction).....	
۴۶		د نور قطبي کیدل.....	
۴۸		ز.....	



مغزیه

۵۵ د مادې میخانیکې خاصیتونه

۵۶ د مادې حالتونه

۵۹ کثافت (Density)

۶۱ ارتجاعیت (Elasticity)

۶۲ فشار (Stress)

۶۵ اورډوالی او فشار

۷۳ د مادې تودوخیز خواص **ظهورم خبرکۍ**

۷۵ هدایت په واسطه د دوخې لېږد

۷۸ د تودوخې درجې پېژندنه

۸۳ د تودوخې انبساط

۸۹ د تودوخې درجې ګرډینټ

۹۳ د جریان (کانوکشن) په واسطه د تودوخې لېږدول

۹۵ د تودوخې لېږدول د تشعشع (Radiation) په واسطه.

۹۷ هغه مقادیر چې د تودوخې پرجنبولو اغیزه کوي

۹۸ مطلق تور جسم

۹۹ د تشعشع قانون

۱۰۰ د وین قانون (Wiens Law)

۱۰۱ د سټیفان - بولتزمن قانون



مخینه

۱۰۵ د تور جسم تشعشع.....**په شپږم څپر کې** اټومي فزیک

۱۰۹ اټومي طیف (Atomic Spectrum).....

۱۱۲ جذبې طیف (Absorption Spectrum).....

۱۱۴ د تافسون اټومي موډل.....

۱۱۵ د رادرفورډ اټومي موډل.....

۱۱۶ د ماکس پلانک نظریه.....

۱۱۷ د فوتوالکتریک اثر.....

۱۲۰ د بور اټومي موډل.....

۱۲۳ د ایکس شعاع (X) وړانګه.....

۱۲۴ د کوآتم فرضیه.....

۱۲۹ د نور دوه ګوني طبیعت.....

۱۳۱ د ډي بروګلي د امواجو سرعت.....

۱۳۲ د هاینزبرګ د قطعیت د نه شتون اصول.....

۱۳۹**شپږم څپر کې** هستوی فزیک

۱۴۰ د هستې اندازه او جوړښت.....

۱۴۳ ایزوتوپونه، ایزوتوپ یعنی څه؟.....

۱۴۴ د هستې ثبات.....

۱۴۸ د انرژي سطحې یا دهستي یا انرژي توازنه.....

۱۵۰ طبیعي راديو اکتیو.....

۱۵۲ متلاشي (تیت او پرک) کیډل د الفا (α) دورانګې په خارجولو سره.....

۱۵۳ متلاشي کیډل د بیتا (β) وړانګې له خارجیدو سره.....

۱۵۴ د ګاما (γ) د هستې تیت او پرک کیډل.....

۱۵۶ د راديو اکتیو د مادي نیم عمر.....

۱۵۹ مصنوعي راديو اکتیو.....

۱۶۱ هسته یي وېشنه.....

۱۶۳ د یورانیوم غني کول.....

۱۶۴ زنجیري تعامل.....

۱۶۹ هم جوړشي یا هستوي سوخیلنه.....

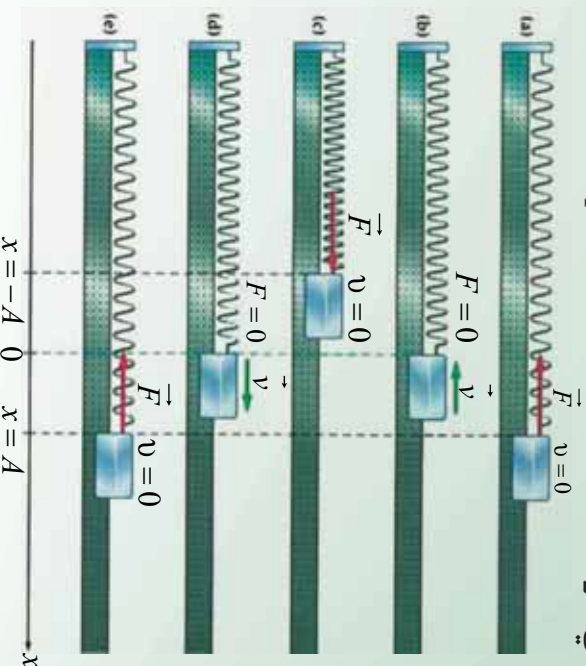
۱۷۲ هسته یي ریکټور.....

۱۷۵ هستوي بمونه.....

۱۷۷ د هستوي ریکټور کارونې.....

اهتزازونه او څپې

ساده هارمونيکي حرکت (Simple Harmonic Motion):



زموږ په چاپېريال کې هرې خوا ته اهتزازونه شتون لري. د يوه کوچني ماشوم زنگېدنه په زانګو او يا ټال کې، د يوه ورو او بياسته باد لګېدنه د پسرلي په موسم کې د ګلاتو په پټيو باندې، همدا رنگه د يوې کشتۍ حرکت په ارامو اوبو کې او همدا سې نوره، د اهتزازي حرکت څرګندونه کوي. ناسې په نهم ټولګي کې او بيا وروسته په يوولسم ټولګي کې انتقالي حرکتونه لوستي دي او د اهتزازي حرکت په اړوند هم يو څه پوهېږي. په دې څپرکي کې به ناسې د اهتزازي حرکتونو په اړوند خپل معلومات پراخ کړي، د دغه ډول حرکت په اړه به ډېر څه زده کړي. اهتزاز څه شی دی؟ ساده هارمونيکي حرکت څه ته وايي؟ څرنگه کولای شو، دغه مفاهيم د رياضي په ژبه توضيح کړو؟ څه شې د اهتزاز د پيداکيدو لامل ګرځي؟ د اهتزاز اهميت په صنعت او ژوندانه کې څه دی؟ د مصنوعي سپوږمکۍ حرکت څه ډول حرکت دی؟ دې او داسې نورو پوښتنو ته به ددې څپرکي په اخير کې ځواب ورکړل شي. ددې سربيره به ناسې وکړای شئ، لاندني مهارتونه سرته ورسوئ.

1. لاندني اصطلاحات به تعريف کړای شئ: مکمل اهتزاز، هارمونيکي ساده حرکت، د اهتزاز لمن (امپليټود)، فريکونسي (يا د اهتزازونو تعداد په ثانيه کې)، د يو مکمل اهتزاز وخت (پيريود).
2. د انتقالي، اهتزازي او تناوبي حرکتونو ترمنځ توپير کول؟
3. د پيريود او فريکونسي ترمنځ اړيکه لاسته راوړل.
4. د اهتزاز او بيرته سمونکي قوې ترمنځ اړيکه ښودل.
5. د هارمونيکي او يو نواخت منظمو دايروي حرکتونو د معادلو نمايش (ګرافيکي ښودنه).
6. د ګراف په وسيله د هارمونيکي ساده حرکت ښودنه.

1-1 اهتر از څه شي دي؟

ناسي مستقيم يوازې يوازې انتقالې حرکت، او دوه اړخيز حرکت چې په هغه کې جسم خپل موقعيت ته په پرلپسې توگه تغير ورکوي، څيرلې دي. همدارنگه دوه اړخيزه د فاصلي سرعت او تعجيل اړيکه مو د وخت په اوږد زده کړې ده. سريره پردي مو دايروي حرکت هم لوستي دي. اوس په طبيعت پورې د اړوندو ذراتو يو بل حرکت چې اهترزي حرکت نومېږي، څيرو.

دې لپاره چې اهتر از تعريف کړو، بايد دا لاندې فعاليت اجرا کړو.



فعاليت:

ضروري مواد: تار، خطکش چې د $30\text{cm} - 50\text{cm}$

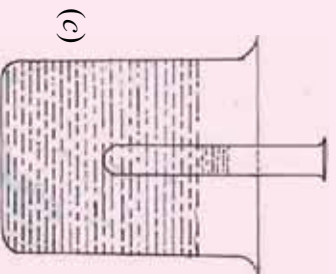
اوږدوالی ولري، تست تيوب، لابرانوي نيونکي او اوبه.

ګونډاره:

1. تار په دوو ثابتو نقطو کې وتړئ، بيا د تار په منځنۍ برخه کې تازه ضربه ورکړئ، په (1-1a) شکل کې هر څه چې وښي، خپله لېږنده يادداشت کړئ.

2. خطکش د ميز په خنډه کې د نيونکي په وسيله کلک کړئ. د خطکش آزاد برخه په لاس پورته کړئ او بيرته يې پرېږدئ (1-1b) شکل.

3. په تست تيوب کې يو څه اوبه واچوئ، بيا هغه د اوبو په لوبښي کې ننه باسي. تيوب بيرته پورته کړئ او بيا يې بله کړئ. دغه حرکتونه وڅيرو (1-1c) شکل.



(1-1) شکل

اوس د فعالیت په اړوند پوښتنو ته ځواب وایاست:

1. ایا تاسې په فعالیت کې انتقالي حرکت ولیدلای شو؟ ولې؟
2. په دغو حرکتونو کې چې تاسې ولیدل کوم څیزونه شریک دي؟
په یقیني توګه تاسې ولیدل چې په دغه درو حرکتونو کې، اجسام د یوه ټکي په دوو اړخونو ښکته او پورته حرکت کوي. دغه ډول ښکته او پورته پرله پسې تکراري حرکت ته چې موږ تاسې له هغې سره اشنایي لری او په ورځینو چارو کې ډیر ور سره مخامخ کېږو، اهتزازي (ارتعاشي) حرکت بلل کېږي. چې دا ډول تعریف کیدلای شي:

هر کله چې یو جسم تعادل نقطې دوو اړخونو کې په پرله پسې توګه حرکت وکړي، دغه حرکت د اهتزازي حرکت په نوم یادېږي. که چېرې لږ څه خټه وکړو. نو ویه وینو چې اهتزاز سوکه سوکه کړاږېږي او اهتزاز کورنکی جسم خپل لومړنی حالت اختیاري، یعنې د تعادل لومړنی حالت ته ګرځي. څرنګه چې د فریک دغه برخه ډیره پېچلې ده، نو په دې لحاظ د هغوی وضاحت پراخه معلوماته اړتیا لري. دغه پراخه معلومات د فریک د علم اساسي قوانین بیانوي. ددغه هڅو په نتیجه کې کولای شو، ډیر مختلف اهتزازي سیستمونه له هره حیثه بیان او توضیح کړو. د یو اهتزازي سیستم ژور تحلیل موږ دې مرحلې ته رسوي، چې بل هر سیستم په دې ترتیب بیان کړای شو.

پوښتنې

لاندې ذکر شوي حرکتونه صنف بندي کړئ:

دیو کوچني حرکت، دیو موټر د ټایر په کړکې کې، د ټینس په مسابقه کې، ددغه لوبې د پښوس حرکت، د سر حرکت، د یوې کوټې د چټ د باد کې حرکت، د سپوږمۍ حرکت، د حوض په اوبو کې د لامپو وولکې حرکت، د دروازي حرکت.

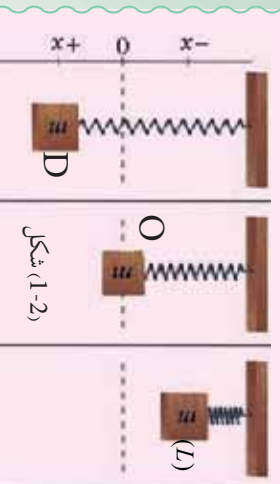
2-1: د ساده هارمونيکي حرکت تعریف

د ټال وهل او یا زانګو حالت د یو کوچني تر څېړنې لاندې ونیسئ؛ ویه ونښ چې د ټال ټلئ وهل، په ډیره منظمه توګه په مساوي وختونو کې خپله تګ او راتګ کوي. هر هغه حرکت چې پخپله په منظمه توګه تکرارېږي. پېرود یک (تناوبي) یا هارمونيک حرکت نومېږي. یا په بل عبارت، هغه حرکت چې د ساین او یا کوساین د ګراف په وسیله ښودل کېږي، ساده هارمونيکي حرکت بلل کېږي. د ساده هارمونيکي حرکت د پېژندنې لپاره لاندینی فعالیت ترسره کړئ.



فعالیت:

ضروري مواد: يو سپک فنر، وزن، يوه ثابتې مټه يا سستي چې فنر پرې وځړول شي.
ګډنلاره:



3. هغه وزن چې فنر ور پورې څرېدلی او د m کله لري، د لاس په ذریعه تر هغه وخته پورته کوو چې فنر خپل اصلي اوږدوالی ته ورسېږي، بیا هغه د خپل لاس په لري کولو سره په ازادانه توګه پرېږدو. هغه حرکت چې فنر یې په دې توګه کوي، تر څارنې لاندې ونیسئ، خپل مشاهدات ولیکئ.

اوس لاندینيو پوښتنو ته ځواب ووايست:

1. کله چې په فنر پورې له څرېدلې وزن څخه خپل لاس لري کړو، ولې د فنر اوږدوالی زیاتېږي؟
2. سیستم په مجموع کې څه ټول انرژي لري؟ په داسې حال کې د هغوی تغیر توضیح کړئ.
هر کله چې وزنه په فنر پورې کلکېږي، نو فنر مخ بېنګته حرکت کوي، خو کله چې فنر اوږدېږي، په دې حالت کې د فنر لخوا یوه قوه ظاهرېږي، چې د فنر قوه بلل کېږي. دغه قوه د هوک د قانون په ذریعه په دې ټول وړاندې کېږي. $F_s = -k \cdot x$ په دې رابطه کې k د فنر ثابت او x د فنر هغه اوږدوالی دی چې د وزن له څړولو وروسته د فنر په اوږدوالی کې مینځ ته راځي، هر کله چې د وزن مساوي قوه یعنې (mg) د فنر په اوږدو پورته خواته موجه شي، جسم یا وزن د تعامل په حالت کې د فنر لخوا عامله قوه پر وزن باندې مطابق، کله چې وزن د L موقعیت ته پورته کېږي، په دې حالت کې د فنر لخوا عامله قوه پر وزن باندې صفر کېږي، کله چې هغه ازادانه پرې بنسټول شي، نو مخ بېنګته تعجیل اخلي او سرعت یا چټکتیا یې ورو ورو زیاتېږي، تر څو چې وزن بېرته د فنر د قوې د اغېزې لاندې راځي او ورو ورو بېرته د جسم یا وزن سرعت کمېږي. د فنر د قوې او وزن د قوې د تعامل په حالت کې، سرعت صفر او په نتیجه کې تعجیل هم صفر کېږي. په بل عبارت نتیجه یي عامله قوه پر وزن باندې سره لنډول کېږي. د وزن د بېنګته تګ په وخت کې د وزن قوه د فنر له قوې څخه زیاته وي او کله چې وزن د فنر د قوې د تاثیر لاندې مخ پورته حرکت کوي، نو په دې حالت کې د فنر لخوا عامله قوه د وزن له قوې څخه زیاته ده. جسم د تر لاسه شوي قوې تر تاثیر لاندې پورته خواته حرکت کوي، تر هغه وخته چې بیا قوې سره مساوي او د جسم سرعت صفر شي.

د وزن د D په موقعیت کې $v = 0$ دي. په دغه حالت کې حرکي انرژي کاملاً په پوتانشیل انرژي اوږي او حرکي انرژي صفر کېږي.

وزنه د عطالت د قوې لاندې بیا حرکت کوي. په دې ترتیب په مساوي وختونو کې د هغې وزن حرکت چې فز پورې تړل شوی دي تکرارېږي. نو ځکه د غه حرکت ته ساده هارمونیکي حرکت ویل کېږي. اوس راځئ چې د ساده هارمونیکي حرکت لپاره یو بل تعریف پیدا کړو. که چېرې په تیر شوي فعالیت کې اهتزازي حرکت یو ځل بیا وځپړو، او که چېرې په دغه حرکت کې گړندیتوب ته ځیر شو، نو څرگنده به شي، چې تعجیل همیشه پورې نقطې ته موجه دي، د هغه قیمت د تعادل له نقطې څخه د بیځایه کېدو په فاصلې پورې متناسبه ده. له دغه ځای څخه نتیجه اخلو چې هر متحرک جسم چې د حرکت په وخت پورتنۍ تعجیلي خصوصیت ولري، ساده اهتزازي حرکت دي.

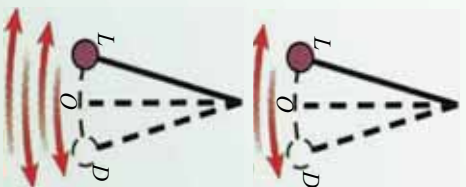
پوښتنې



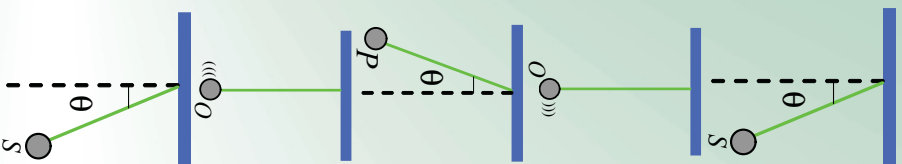
په لاندینيو حرکتونو کې کوم حرکت ته ساده هارمونیکي حرکت ویلي شو؟
د ځمکې چارچاپیر، د سپوږمکي حرکت، د یوې ساده رفاضي حرکت، په دواړه سروونو کې د تړل شوي تار حرکت په دي شرط چې تار په اوږدو تړل شوي وي، په تیر شوي فعالیت کې د خطکش حرکت، د یو پنډوس د د رغېدو حرکت.

1-3: بشپړ اهتزاز او ساده رفاصه

څرنگه کولای شو اهتزازونه حساب کړو؟ تیر شوي فعالیتونو ته یو ځل بیا کتنه کوو او بیا څیړو چې څرنگه د یوې اهتزازي وزن چې د m کتله لري، اهتزازونه حسابولی شو؟
که چېرې د m کتلې لرونکی وزن د L له موقعیت څخه په اهتزاز شروع وکړئ او د O او D نقطو تر منځ حرکت ترسره کړئ، په دغه مسیر باندې ترسره شوي حرکت ته یو اهتزاز ویلي شو. که چېرې خپله څیړنه د نوموړي وزن لپاره د O موقعیت څخه شروع کړو، په دې حالت کې حرکت له O څخه D ته او بیرته D څخه O په لور بیرته نوموړي اهتزاز کونونکی وزن گړځي. دغه تگ او بیرته گړځیدنې ته اهتزاز وایي، (1-3)
شکل ته ځیر شئ. اوس یوه وزن چې د m کتله لري، د یوه اوږده تار په ذریعه پر یوه میخ اویا گیرا باندې چې پر متکااکلکه شوي ده، وځړوئ. دغه سیستم (میخ) تار او وزن پورې اړوند د m کتله یوه ساده رفاصه (Simple Pendulum) ښيي.



شکل (1-3)



دغه مفهوم په (4-1) شکل کې ښودل شوي دي.

که چېرې د تعادل له حالت څخه دغه رقاصه منحرفه کړو او ازادانه یې خوشې کړو، نو رقاصه په اهتزاز (نوسان) کولو شروع کوي. په شکل کې د رقاصې اهتزاز په ډیره روښانه توګه لیدل کېږي.

$$S \rightarrow O \rightarrow P \rightarrow O \rightarrow S$$

دلته یو ځل بیا د پورتنیو توضیحاتو په نظر کې نیولو سره داسې لیکلی شو:

که چېرې یو جسم د خپل اهتزاز په مسیر باندې له یوې ګڼې نقطې څخه دوه ځلې په عین جهت باندې تیر شي، نو یو بشپړ اهتزازي سړته رسولی دی.

پوښتنې



د (4-1) شکل په نظر کې نیولو سره بشپړ اهتزاز د لاندینو حالتونو په نظر کې نیولو سره توضیح کړی.

a - O د اهتزاز د حرکت پیل ده.

b - P نقطه د بیرته ګرځیدو په وخت کې د حرکت د پیل نقطه ده.

د تناوب وخت (پیریود)، فریکونسي (تواتر)، د رقاصې د تعادل له ټکې څخه د اهتزاز کونونکی جسم تر ټولو لویه فاصله یعنې (امپلیتود)، دا ټول د اهتزاز مشخصات بلل کېږي، چې دلته د فریکونسي له بیانولو څخه د هغوی په تشریح کولو پیل کوو.

4-1: په ساده اهتزازي حرکت کې فریکونسي څه شی دی؟

که یو اهتزازي حرکت وڅیړئ نو د یو ستاې واچ په مرسته کولای شئ د یو معین موقعیت څخه د وخت په یوه واحد کې د اهتزازونو شمیر حساب کړئ، د مکملو اهتزازونو شمیر د وخت په یو واحد کې د اهتزاز فریکونسي په نوم یادېږي. د تجربې په اجرا کولو کې د ریاضي په وسیله فریکونسي په اهتزازي حرکت کې په لاندې توګه حسابېږي:

$$f = \frac{\text{د بشپړو اهتزازونو شمیر}}{\text{هغه وخت چې دغه شمیر اهتزازونه په کې اجرا کېږي}} \quad (\text{فریکونسي})$$

د اهتزاز د اندازه کولو واحد له هرتس څخه عبارت دی. هرتس په (Hz) سره ښودل کېږي، چې د اهتزاز $\frac{\text{سره انډول دی، دغه نوم د هغه عالم له نوم څخه اخیستل شوی دی، چې دا ځانګړنه یې}}{\text{ثانيه}}$

$$1 \text{ Hz} = 1 \cdot s^{-1} \dots\dots\dots 1.$$

کشف کړئ ده.

د ساده اهتزازي حرکت یوه بله مشخصه د تناوب زمان (پریود) څخه عبارت دي چې د (T) په توري ښودل کېږي. پریود (T) له هغه وخت څخه عبارت دي چې یو مکمل اهتزاز په کې سترته رسیږي یعنې:

$$T = \text{د یو بشپړ (مکمل) اهتزاز وخت دی}$$

پیریود یا د تناوب زمان په ثابیه اندازه کېي؟

فریکونسي (f) او پریود (T) د یو بل سره معکوسي اړیکې لري او په لاندې ډول لیکل کېږي:

$$f \cdot T = 1 \Rightarrow f = \frac{1}{T} \quad \text{او} \quad T = \frac{1}{f} \dots\dots\dots 2$$

څېړ شي

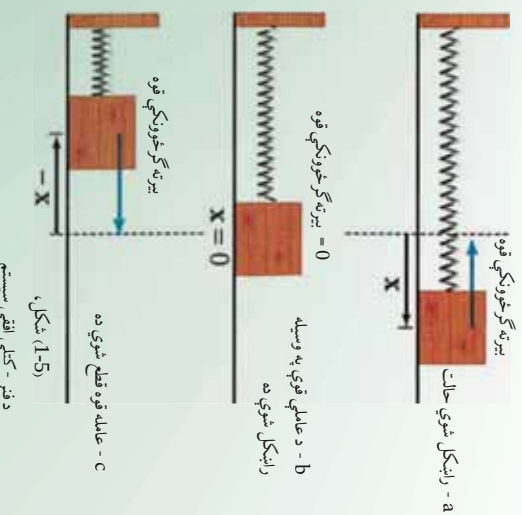
اهتر اړونه يواځې د مادي په اجسامو پورې اړه نه لري، د گيتار تارونه، د موټر د ماشين پستون، د چمبې پردي، د تليفون پردې، د کوارتز د مکرورستال زنگونه، همدارنگه نوره، د راډيو څپې، د X وړانگې، څپې، دا ټول اهتر ازي حرکت مثالونه دي. يو شمېر نور پېچلي اهتر اړونه هم شته چې د ذکر څخه يې صرف نظر کېږي.

همدارنگه اهتر ازي حرکتونه د تعادل له حالت څخه د بې ځايه کېدو د واټن په وسيله هم يو ډبل سره تفکيک کېږي. يا په بل عبارت په اهتر ازي حرکت کې د تعادل له حالت څخه د بې ځايه کېدو واټن چې د اهتر ازا لمن نومېږي، توپير کېدای شي. کوچنيان کله چې خپل ټالونه ډير لري وزنگوي، نو له هغې څخه ډير خوند اخلي. په ساده توگه ويلې شو د اهتر ازا لمن (امپليټود) د رقاصې د تعادل نقطې څخه د اهتر ازي جسم د تر ټولو لرې فاصلې (واټن) څخه عبارت دي.

اياتاسې فکر کولای شئ چې د اهتر ازي حرکت د اهتر ازا لمنې (امپليټود) او د سيستم د انرژي تر مينځ اړيکه موجود ده؟ هغه تشرېح کوئ.

1. د يوي باد پکې د پرې پر مخ يوه نقطه په يوه دقيقه کې 3000 ځله څرخي. د هغې پير يود حساب کوئ. b - د هغه فريکونسي څومره ده؟
2. داسې يوه تجربه ديزاين کوئ، چې ثابتې کوئ، د يوي رقاصې پير يود د همدغه رقاصې د تار په اوږدوالی پورې اړه لري، د رقاصې د اهتر ازا کونکي وزني او کملي او امپليټود پورې هېڅ اړه نه لري.

1-5: پير ته گرځوونکې قوه (Restoring Force)



څرنگه کولای شؤ سؤ ساده هارمونيکي حرکت مينځ ته راوړو؟ د ټولو اهتر ازي حرکتونو تر مينځ شريک عامل کوم يو دي؟ د يو ساده هارمونيکي حرکت مثال د هغه وزنه اهتر ازا دي چې د m کبله لري او په داسې يو فز پورې تړلي شوي ده، چې کبله يې د صرف نظر وړ ده او د يوي داسې سطحې پر مخ چې اصطکاک يې ډير کم دي خوځېږي. دغه حالت د (1-5) په شکل کې وگورئ. د ($b, 1-5$) شکل کې کبله د تعادل په حالت کې ده، کش کېږي، ليکن د سکون حالت لري.

هر کله چې د F_a قوه پر سیستم عمل کوي، په دې حالت کې د اهتزازي وزن د m کتله ښي خواته د X فاصلي په اندازه بې ځايه کېږي د $(a, 5-1)$ شکل وگورئ. د هوک د قانون په اساس د بې ځايه شوي ولټن او عاملي قوې ترمينځ اړيکه په لاندې ډول ده: $F_a = -k \cdot x$

X هغه ولټن ده چې د هغې په اندازه جسم د تعادل له حالت څخه بې ځايه شوي دي. او په حقيقت کې د F_a قوې په اندازه نوموړي فنر رابنسکل شوي دي. د نيوتن د دريم قانون په اساس ددغه قوې مخالف الجهد يوه قوه پر فنر باندې عمل کوي، چې دا قوه بيرته گرځوونکي اړتيايي قوه ده، چې د فنر لخوا پر جسم عمل کوي او جسم کينې خواته راکاږي. دا قوې چې جسم بيرته د تعادل په لور راکاږي، په $F_r = -F_a = -k \cdot x$ سره ښودل کېږي.

هر کله چې د F_a قوه پرې (قطع) شي، نو دلته عمل کوونکي يوازې اړتيايي قوه ده. دلته $(c, 5-1)$ شکل ته وگورئ چې د F_r قوه هغه وزنه چې کتله يې m ده، د تعادل خواته راگرځوي.

اوس د نيوتن د دريم قانون پر بنسټ د وزنې دکتلې تعجيل (شتاب) په دې ترتيب لاس ته راځي.

$$m \cdot a = F_r = -k \cdot x$$

$$a = -\frac{k}{m} x \dots\dots\dots 3$$

دريمه معادله د حرکت معادله را بڼه گوته کوي، چې موږ هغه د مخه تعريف کړئ ده. د F_a قوې يو توپير له F_r څخه دا دي چې دغه قوه د جسم په m کتله عمل کوي او هغه ته په مستقيم الخط (ليکه) حرکت ورکوي، چې په نتيجه کې د W کار اجرا کېږي. يا په بل عبارت سیستم ته انرژي انتقالوي. دغه انرژي په سیستم کې د اړتيايي پوتانشيل انرژي په حيث ذخيره کېږي.

هر کله چې د F_a قوې عمل پرې (قطع) شي، نو بيرته گرځوونکي F_r قوه د m کتلې اړوند وزنه د تعادل په لور راکاږي او پوتانشيل انرژي په حرکي انرژي اوږي. کله چې وزنه خپل اصلي د تعادل موقعيت ته رسېږي يعني: $x = 0$ ته ورگرځي، په دې حالت کې بيرته گرځوونکي قوه يعني $F_r = 0$ کېږي. ليکن د جسم د عطالت د قانون پر بنسټ بيرته کينې خواته حرکت پيل کوي، تر هغه پورې چې بيرته د $-kx$ قوه را ژوندي او خپل عمل پيل کړي چې د حرکي قوې د تاثير لاندې د m وزنه بيرته د X ولټن وهي او په دغه موقعيت کې حرکي انرژي بيرته په پوتانشيل انرژي اوږي.

په همدې ترتيب د F_a او F_r قوا د تاثير لاندې جسم خپل اهتزاز تکراروي. په لنډ ډول کله چې جسم د تعادل موقعيت ته رابنسکل کېږي، نو سرعت يې اعظمي حالت اختياروي او په چټکي سره دغه حرکي انرژي د X په ولټن کې په ذخيروي انرژي اوږي.



پوښتنه

په رقاصې کې بیرته ګرځوونکې قوه د هغه اهتزازي نسبت نیوب په اړوند چې د اوبو پر مخ د لبروې بردي لري، د اندازې له پلوه څه شی دی؟ موضوع توضیح کړئ.

تمرین

ثابت کړئ چې $F_r = mg \frac{L}{L}$ دی، په داسې حال کې چې L د رقاصې د اوږدوالی او S د رقاصې د مسیر د قوس یوه برخه ده.

1-6: د ساده هارمونیکي حرکت ګرافیکي ښودنه

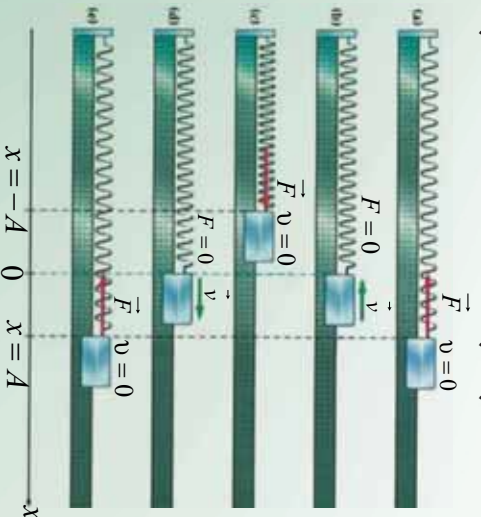
څه ډول کولای شو چې ساده هارمونیکي حرکت رسم کړو؟ څنګه کولای شو چې په اهتزازي سیستم کې په فنر پورې تړلې کتلې د x او وخت په اړوند په ګرافیکي بڼه وړاندې کړو؟ راځئ چې د فزیک له نظره موضوع ته ګټه وکړو.

د m کتله په (1-6) شکل کې ونښي خواته د $x = A$ په اندازه رانښکول شوي ده. دغه جسم بیا وروسته په ازادانه توګه خوشې کړو. ښکاره خبره ده چې یوازې د بیرته ګرځوونکې قوې د تاثیر لاندې جسم حرکت کوي او لکه چې د مخه مو تشریح ورکړئ جسم اهتزاز ته ادامه ورکوي.

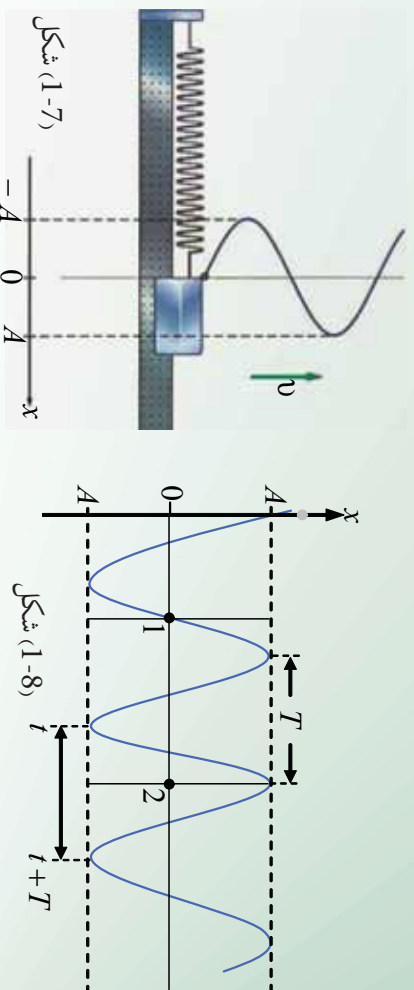
که چېرې په مساوي وختونو کې د جسم د اهتزاز پر مسیر باندې عکسونه واخلو، نو به لیدلای شي چې د جسم موقعیت پر مسیر باندې مختلفې نقطې ښیي. موضوع په (1-6) شکل کې ښودل شوي ده. همدارنګه د x د محور په اوږدو د تعادل د حالت یعنې O څخه اهتزازي وزن د A او $-A$ فاصلو ترمنځ اهتزاز کوي. په حقیقت کې $\pm A$ د اهتزاز لمن یا امپلیتود راپرګوته کوي. همدارنګه د A او $-A$ په انتها کې د اهتزاز سرعت صفر او د تعادل له نقطې یعنې O څخه د تیریدو په حالت کې د اهتزاز سرعت اعظمي قیمت اخلي.

که چېرې A په پای کې د اهتزاز وخت $t = 0$ انتخاب شي، واضح خبره ده کله چې وزه یو مکمل اهتزاز سرته رسوي او اهتزازي جسم بیرته د A پای ته راګرځي، نو دلته د $T = t$ قیمت اخلي، T دیو اهتزاز پیرود دي، ددغه وخت په نظر کې نیولو سره، جسم خپل اهتزاز ته دوام ورکوي.

شکل (1-6)



دا په پوره روڼي تيا سره ښکارې، چې د x تحول د وخت په تابع کې د کوساين منځني ده. دغه مثالني تابع په (1-7) شکل کې لېدل کېږي. که چېرې د سرعت تحول نظر وخت ته په نظر کې ونيسو، د (1-6) شکل مطابق، په دې حالت کې د (1-8) شکل منځني لاسته راځي.



پوښتنې

1. له 3 معادلې څخه په ګټه اخيستنې، د ساده هارمونيکي حرکت گراف رسم کوئ.
2. ايا کولای شو د ساين مثالني تابع په ذريعه، ساده هارمونيکي حرکت پر لاس راوړو؟ واضح ېې کوئ.
3. که چېرې د اهتزاز کونکي جسم کتله په نسبتاً لويې کتلې واړول شي، د سيستم په فريکونسي باندې به څه اغيز وکړي؟ خپل ځوابونه د سيستم د فز په نظريې نېټولو سره وليکئ.

1-7: د ساده هارمونيکي حرکت د حرکت معادله

اوس څرګنده شوه، چې د ساده هارمونيکي حرکت د حرکت معادله تشرېح کولای شو. د موضوع د ښه وضاحت لپاره پيږود يو واحد انتخابوو. د لاندیني معادلې په ذريعه کولای شو چې د اهتزازي ذرې موقعيت د وخت په تابع معلوم کړو. $x = A \cdot \cos(\omega t + \phi) \dots\dots\dots 4$

وروستني معادله ډير مهمه ده او د دوو متحولينو د اهتزازي ذرې د موقعيت يعنې x ، او وخت يعنې t تر مينځ ارتباط برقراره وي. يا په بل عبارت د اهتزازي ذرې موقعيت د وخت په هره لحظه کې ترې معلوميدای شي. A ، ω او ϕ ثابت کميتونه دي، نو په دې لحاظ $(\omega t + \phi)$ د اهتزازي حرکت فاز بلل کېږي. د فاز قيمت د ذرې د اهتزاز طبيعي څرګندوي. همدارنګه دغه معادله د موقعيت سمتونه، سرعت او تعجيل چې په پرله پسې او تکراري بڼه کې دي ښيي.

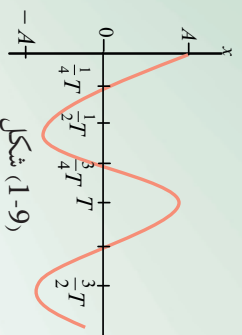
A. د اهتزاز لمن يا امپليټود دي او د تعادل له حالت څخه د اهتزازي جسم د کتلې اعظمي قيمت راپه گوته کوي. په دغه مورد کې مخکې بحث شوي دي. φ فاز او يا هم (لومړنی فاز) بلل کېږي، چې د اهتزازي جسم د کتلې تعادل پورې اړه لري.

B. د (1-9) په شکل کې چې $t = 0$ او $x = A$ دي، د t د قيمت په وضع کولو سره، څلورمه رابطه لاندیني شکل اختياروي.

$$A = A \cdot \cos(0 + \varphi)$$

له دغه رابطې څخه په اسانۍ ليکلي شو چې:

$$\cos \varphi = A/A = 1 \Rightarrow \varphi = 0$$



ددغه شرايطو په نظر کې نيولو سره د (1-6) شکل حرکت، يوازې يو ساده هارمونيکي حرکت دي، يعنې:

$$X = A \cdot \cos \omega t$$

فرضاً يو سري خپله مشاهده د O نقطې څخه چې هلته $x = 0$ دي، د اهتزازي کتلې فز په سيستم کې چې په (1-6) شکل کې ښودل شوي دي پيل کوي، دا په دې معنا دی چې $t = 0$ په لحظه کې څلورمه رابطه دا لاندې شکل غوره کوي.

$$0 = A \cdot \cos(0 + \varphi)$$

$$\cos \varphi = 0 \Rightarrow \varphi = \frac{\pi}{2}$$

ددغه قيمت په نظر کې نيولو سره ليکلي شو چې:

$$x = A \cdot \cos(\omega t + \frac{\pi}{2})$$

واضح ده چې هر ساده هارمونيکي حرکت د φ قيمت په $t = 0$ سره په X پورې اړه لري.

زاویوي فریکونسي (ω) څه شی دی؟

د وزني د کتلې او فنر سیستم په نظر کې نیسو، همدارنگه پوهېږو کله چې یو مکمل اهتزاز صورت نیسي، په دې صورت کې دوه حالتونه واقع کېږي.

1. اهتزاز کوونکي ذره له یو بشپړ اهتزاز وروسته خپل لمړنی حالت ته گرځي، پرته له دې کتنه چې مو له کومه ځایه پیل کړئ ده. ذره له هرې نقطې څخه چې خپل اهتزاز پیل کړی، د یو بشپړ اهتزاز وروسته هم هغې نقطې ته ورگرځي. (د بشپړ اهتزاز تعریف ته په مخکې درس کې ولولئ. هڅه وکړئ چې په خپله ژبه هغه تعریف کړئ) دا داسې معنا لري چې د اهتزاز لمن یا امپلیتود تغیر نکوي او د X قیمت هم هغه د $x_0 = x_1$ قیمت غوره کوي.

2. اهتزازي ذره د خپل یوه بشپړ اهتزاز لپاره د یوه پیرود T په اندازه وخت ته اړتیا لري، چې په حقیقت کې دا د پیرود تعریف دی.

$$x_{11}(t) = x_f(t + T)$$

$$A \cdot \cos(\omega t + \phi) = A \cos \omega(t + T)$$

د محاسبې د اسانتیا په خاطر فرض کوو چې $\phi = 0$ ده، په دې شرط لیکلی شو:

$$\cos(\omega t) = \cos(\omega t + \omega T)$$

څرنگه چې له مثلثاتي توابعو څخه پوهېږئ، چې مثلثاتي تابع له هر 2π دوران څخه وروسته تکرارېږي، نو په دې لحاظ $\omega T = 2\pi$ او یا $\omega = \frac{2\pi}{T}$ دی.

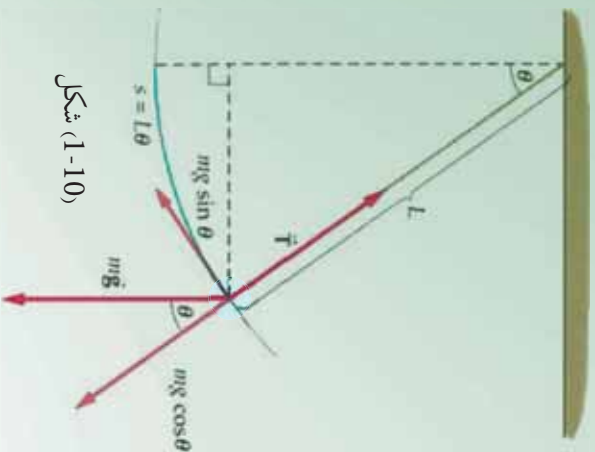
دلته ω د اهتزازي ساده هارمونيکي حرکت د زاویوي فریکونسي په نوم یادېږي، تجربې ښیي چې د فنر-کتلې د سیستم فریکونسي ددې رابطې په وسیلې سره ښودل کېږي.

$$f = \frac{1}{2\pi} \sqrt{\frac{k}{m}}$$

پیرود څه شی دی؟ زاویوي فریکونسي څه شی دی؟

اوس غواړو چې د یو ساده هارمونيکي حرکت پیرود پیدا کړو:

(1-10) شکل ته وگورئ، په دې شکل کې د رقاصې په کوچنۍ کروي وزني چې کتله یې (m) دی مختلفې قوي عمل کوي. د جسم د وزني قوه په دوو مرکبو تقسیم شوې ده، چې یوه د رقاصې د تار په اوږدوالي L چې شعاعي قوه هم بلل کېږي، بله رابنسکوونکې قوه ده چې د اهتزاز په قوسي مسیر باندې تماس ده. دلته د محیط له مقاومت څخه چې اهتزاز په کې صورت نیسي، صرف نظر کېږي.



شکل 1-10،

دغه دواړه قوې $mg \cdot \cos \varphi$ او $mg \cdot \sin \varphi$ ځينې عبارت دي. په حقيقت کې د جسم د اهتزاز عامل همدغه د $mg \cdot \sin \varphi$ قوه ده. φ هغه زاویه ده چې د رقاصې تارې د تعادل له محور سره جوړوي، د رقاصې د تعادل حالت د اهتزاز مرکز بنسټي، يعنې له هغې څخه په بڼې او کيڼې خوا باندې رقاصه اهتزاز کوي. نو په دې لحاظ ولې شو چې دغه حرکت يو ساده هارمونيکي حرکت دی او د $F_r = -mg \cdot \sin \varphi$ (راگر څوونکي قوې) د تاثير لاندې سرته رسېږي؟

که د انحراف زاویه يعنې φ ډېره کوچنۍ وي، نو دلته $\sin \varphi \approx \varphi$ ددغه قيمت په نظر کې نيولو سره بيرته گرځوونکې قوه له $-mg\varphi$ ځينې عبارت دي. د φ زاویه په راديان اندازه کېږي. دې خوا له شکل څخه معلومېږي چې $\varphi = \frac{s}{L}$ دي، له دغه ځايه ليکلي شو چې: $S \left(\frac{mg}{L} \right) F_r = -mg \frac{s}{L}$

اوس معلومېږي چې دا يوه بيرته گرځوونکې قوه ده. ولې؟
که دغه اهتزازي سيستم د فنر- کتلې د سيستم سره پرتله کړو چې په هغه کې بيرته گرځوونکې قوه $F_r = -kx$ ده. له دغه پرتلې کولو څخه ولې شو چې $\left(\frac{mg}{L} \right)$ د فنر له ثابت ځينې عبارت دي، چې همدغه د رقاصې د اهتزاز ثابت کميت بڼي. د فنر- کتلې د سيستم لپاره ليکلي شو:

$$\omega = \sqrt{\frac{k}{m}} \Rightarrow k = \omega^2 \cdot m$$

په ساده رقاصه کې $\frac{mg}{L} = \omega^2 m$

$$\omega^2 = \frac{g}{L} \Rightarrow \omega = \sqrt{\frac{g}{L}} \quad \text{او يا}$$

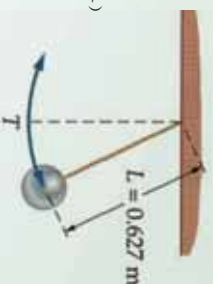
$$\omega = \frac{2\pi}{T} \Rightarrow \frac{2\pi}{T} = \sqrt{\frac{g}{L}} \quad \text{خرنگه چې د يو بشپړ اهتزاز لپاره}$$

$$T = 2\pi \sqrt{\frac{L}{g}} \quad \text{نو د يو پيړيو د لپاره ليکلي شو چې:}$$



پوښتني

1. د یوې ساده رقاصې پیرود معلوم کړی.
2. په (1-11) شکل کې چې ساده هارمونیکي حرکت ښی، لاندیني کمیونه پیدا کړی.
 - a- د اهتزاز پیرود محاسبه کړی.
 - b- د اهتزاز فریکونسي معلومه کړی.



شکل (1-11)

3. د فنر- کتلې یو سیستم د اهتزاز په حالت کې دی. د کتلې د موقعیت حالت د وخت په کيفي قیمت سره، ددغه تابع په وسیله ورکړل شوي دي. $x = 0.04 \cdot \cos\left(\frac{83t}{F_1}\right)$ لاندیني کمیونه پیدا کړی.
 - a- د اهتزاز لمن "امپلیتود"
 - b- پیرود
 - c- د اهتزاز کونړکی جسم موقعیت د $t = 0.1s$ ثانې لپاره

1-8: د دایروي او هارمونیکي ساده حرکتونو تر مینځ اړیکې

د موټر په ماشین کې پښتون ښکته او پورته حرکت کوي، د موټر گاډي خړځي، دایروي او ساده هارمونیکي حرکتونو تر مینځ اړیکه څرنگه دي؟ لاندیني فعالیت سرته ورسوئ.

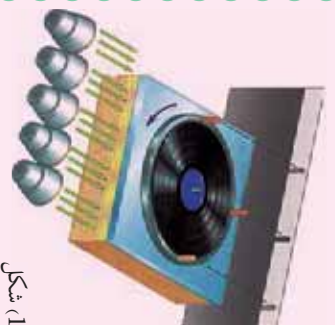
فعالیت



د ضرورت وړ مواد: یو موټور چې کوڅې وزن ولري د دوراني حرکت لپاره دایروي

خړځ گروپ او پرده.

ګډلاره:

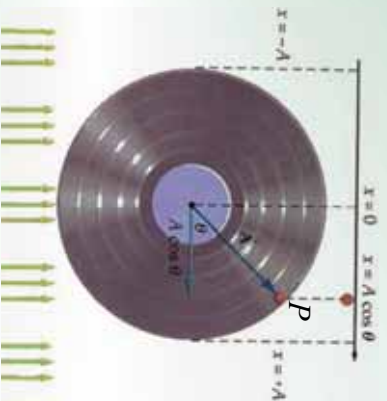


شکل (1-12)

1. یوه کوڅې استوانه له یوه مینځ سره کلکه کړئ او د (1-12) شکل مطابق مینځ په مینځ پورې کلک کړئ.
2. د سګ په موټور باندې نصب کړئ.
3. گروپ په داسې شکل رڼا کړئ چې د استوانې سیوري پر پردي باندې پریوځي.
4. موټور په حرکت را ولی او څیړشې چې د پردې پر مینځ څه ونځي؟

ممکن په پوره آسانی د پردې پر مخ وړنې چې د گلولې د سیموړې حرکت یو هارمونیکي ساده حرکت دی. کله چې گلوله څرخي، موټور د هغې د حرکت مرتسم د پردې پر مخ وړونه ښیي. له دې څخه دې پایلې ته رسېږو: ساده هارمونیکي حرکت د دایروي یو نواخت حرکت مرتسم دی. د دایروي حرکت مرتسم پر قطر باندې د ساده هارمونیکي حرکت بڼه ښیي. هر کله چې د دایرې پر محیط یو منظم حرکت بشپړېږي، نو پر قطر باندې د هغې مرتسم یو بشپړ ساده هارمونیکي حرکت ښیي.

راځئ چې پورتنۍ نتیجه په ژوره توګه د m کتلې لپاره په (1-1) شکل کې وڅیړو. د m کتلې لپاره د منظم دایروي حرکت د زاویوي سرعت لپاره لیکلې شو: $\omega = \frac{\phi}{t}$ د دغې دایرې شعاع په محیط باندې د A وکتور دی.



(1-1) شکل

وروسته د t وخت څخه د m ذره $(\omega t + \phi)$ موقعیت ته رسېږي. دلته ϕ هغه لمرنی زاویه ده چې د دایروي حرکت فاز بلل کېږي، د جسم له A وکتور موقعیت او X محور سره د دایرې په مرکز کې جوړېږي. اوس د A تصویر د X پر محور باندې ترسیموو. دغه تصویر په وضاحت سره لېدل کېږي او تل د هغه موقعیت $[A \cos(\omega t + \phi)]$ دي او په $x(t) = A \cos(\omega t + \phi)$ سره ښودل کېږي. په دقیقه توګه دا هم هغه معادله ده چې په تیر لوست کې مو په تفصیل سره پر هغې باندې بحث کړې دی.

کله چې د m ذره د Y محور ته رسېږي، دلته $\phi = \frac{\pi}{2}$ کېږي او د A مرتسم صفر دی او دا د فز-کتلې په سیستم کې هم هغه حالت دی، چې کله بیرته د تعادل حالت ته راګرځي. زیار وپاسی، چې په دې توګه د دایرې پر مخ حرکت تصور کړئ، د هغې مرتسم د X پرمحور باندې د ساده هارمونیکي حرکت سره پرتله کړئ او بیا خپل نتایج ولیکئ.

پوښتنه

د یوې بادبکې د پردې پرمخ د یوې کیني نقطې حرکت څرنگه توضیح کولای شې؟ د هغې تابع د لیکلو لپاره چې دغه حرکت تشریح کړای شې، کومو کمیتونو ته اړتیا دي؟

د بحث لپاره موضوع

د یوه ساعت د رفاصې چې ثابت اوږدوالی لري، د هغې د جوړښت او میز ان کول، دا چې څرنگه کولای شو، د یو کال په اوږدو کې د زمی، اوري په وخت کې د هغې نورمال اهتزاز تنظیم کړو، خپل معلومات را غونډه کړئ؟ په یوې او یا دوو صفحو کې هغه ولیکئ او ټولگيوالو سره یې شریک کړئ.

د لومړي څپرکي لنډيز

- اهتزازونه هغه حرکتونه دي چې په خپله تکرارېږي.
 - ساده هارمونیکي حرکت یو پیروی د یک حرکت دي او د $\cos$ تابع په شکل وړاندې کیدای شي.
 - بېرته ګرځونونکې قوه یوازینی عامل دی چې د اهتزاز د رامنځ کولو سبب ګرځي.
 - ساده میخانیکي هارمونیکي حرکت د ریاضي په ژبه په لاندیني بڼه لیکل کیدای شي.
- $$x_0 = A \cdot \cos(\omega t + \phi)$$
- د فر-کټلې په سیستم کې، زاویوي فریکونسي، $\omega = \sqrt{\frac{k}{m}}$ او په ساده رفاصه کې، $\omega = \sqrt{\frac{g}{L}}$ دي.

د لومړي څپرکي پوښتني

- د لاندنیو پوښتنو لپاره صحیح ځوابونه انتخاب کړئ.

الف) د بېروي رفاصې اوږدوالی 10m دي. د هغه پیروی د عبارت دي له:

6.3 sec	-b	3.1 sec	-a
1 sec	-d	10 sec	-c

ب) یوه ساده رفاصه چې اوږدوالی یې L دي، د پیږود، دوه برابرو لپاره لازمه ده چې د رفاصې اوږدوالی:

-a	دوه برابره کړو.
-c	څلور برابره کړو.

ج) په ساده هارمونیکي حرکت کې سرعت خپل اعظمي قیمت ته رسېږي کله چې:

-a	x اعظمي شي
-c	x صفر شي

د بېروي رفاصې اوږدوالی 10m دي. د هغه پیروی د عبارت دي له:

6.3 sec	-b	3.1 sec	-a
1 sec	-d	10 sec	-c

ب) یوه ساده رفاصه چې اوږدوالی یې L دي، د پیږود، دوه برابرو لپاره لازمه ده چې د رفاصې اوږدوالی:

-a	دوه برابره کړو.
-c	څلورمه برخه کړو.

ج) په ساده هارمونیکي حرکت کې سرعت خپل اعظمي قیمت ته رسېږي کله چې:

-a	x اعظمي شي
-c	x صفر شي

د بېروي رفاصې اوږدوالی 10m دي. د هغه پیروی د عبارت دي له:

6.3 sec	-b	3.1 sec	-a
1 sec	-d	10 sec	-c

ب) یوه ساده رفاصه چې اوږدوالی یې L دي، د پیږود، دوه برابرو لپاره لازمه ده چې د رفاصې اوږدوالی:

-a	دوه برابره کړو.
-c	څلورمه برخه کړو.

ج) په ساده هارمونیکي حرکت کې سرعت خپل اعظمي قیمت ته رسېږي کله چې:

-a	x اعظمي شي
-c	x صفر شي

د) يوه اهتزازي ذره چې امپلیتود يې 12 cm دي، يوي نقطې څخه چې وکتوري قيمت يې 12 cm دي په اهتزاز پيل کوي. ددغه اهتزاز ثابت φ فاز عبارت دی له:

$$a. \frac{\pi}{2} \quad b. \frac{3\pi}{2} \quad c. \pi \quad d. \frac{\pi}{4}$$

2. یوه ذره چې د نوسان په حالت کې ده، د هغې موقعیت د وخت په هره لحظه کې د $x(t) = 0,02 \cdot \sin(400t + \frac{\pi}{2})$ معادلې په واسطه معلومېدای کېږي:

a- د حرکت فریکونسي معلومه کړئ. b- د حرکت پېر يود څومره دي.

c- د حرکت د اهتزاز لمن څومره ده. d- د ذرې موقعیت په $t = 0,3\text{ sec}$ معلوم کړئ.

3. د فنر-کټلې اهتزازي سیستم فریکونسي 5 Hz دي، که چېرې د فنر ثابت $\frac{N}{m} = 250$ وي، د اهتزازي سیستم کټله او د هغې وزن حساب کړئ.

4. که چېرې د کټلې- فنر د سیستم کټله، $m = 0,5\text{ kg}$ وي او 60 اهتزاز په څلورو ثانیو کې وکړئ، لاندیني کمیتونه حساب کړئ.

a- د سیستم فریکونسي څومره ده؟ b- د فنر ثابت حساب کړئ.

c- که چېرې امپلیتود 3 m وي، اعظمي پرتانشیل انرژي څومره دي؟

5. لاندیني افادي تعریف کړئ:

a- کامل اهتزازونه. b- پېر يود. c- فریکونسي. d- د فاز ثابت

e- پیر یوډیک حرکت.

6. که چېرې یو فنر د 4 cm په اندازه کش کړل شي او بیا پرېښودل شي چې آزادانه اهتزاز وکړي، د وخت حساب د تعادل له حالت څخه په نظر ونیسي او:

a- د دي تمرین شکل رسم کړئ. b- د f او t قیمتونه حساب کړئ.

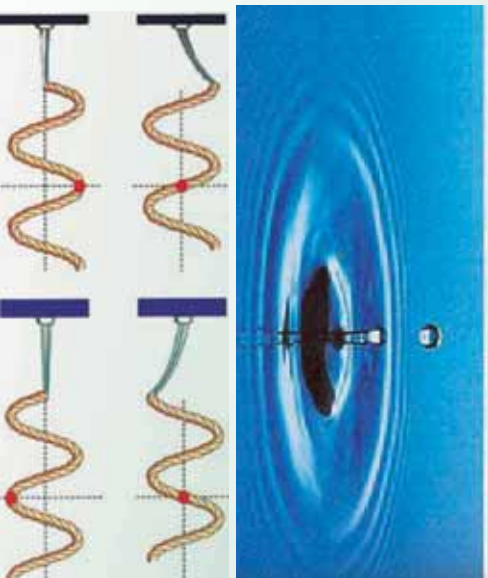
c- امپلیتود څومره دي؟ d- هغه ثابت ولېکې چې حرکت تشریح کړي.

7. د یوې ساده رقصې اوږدوالی $0,25\text{ m}$ دي، که چېرې دغه رقصه سپوږمۍ ته یوړول شي، د هغه پېر يود به څومره وي؟ (باید په نظر کې ولري چې د سپوږمۍ پر مخ د سقوط تعجیل، $g = \frac{1}{6}$ دي).

8. د ساده هارمونیکي حرکت د رامنځ ته کولو لپاره د کومو شرایطو برابرول اړین دي.

9. ایسا کولای شو، یو مصنوعي فنر حرکت ته ساده هارمونیکي حرکت ووايو؟ څرنگه؟ شرحه ورکړئ.

چټي او د هغوی حرکت



د فزیک علم د مادي جهان د بېلابېلو حرکتونو قانون منډي څیړي. ساینس پوهان له دغه مطالعې څخه د بشريت په گټه فائیده او چټوري. یو له دغه حرکتونو څخه نورساني حرکت دی چې په مخکیني څپرکي کې موڅیړلي دي. په دې څپرکي کې د نوساني حرکت پرنسپه څپه ییز مختلف حرکتونه څیړو. په دغه څپرکي کې د څپو ډولونه له مختلفو اړخونو څخه، د هغوی د فزیکي خصوصیاتو له نظره لولو. دا چې څپه ییز فزیک د میخانیکي، نوري، برېښنايي، هستوي او حرارتي پلیدي په برکې نیسي، زار باسو چې دغه موضوع په ساده مثالونو او توضیحاتو سره روښانه کړو.

2-1: څپه څه شی دی او په څو ډوله دی

څپه ییز حرکت هغه حرکت ته وايي، چې اهترازي ذري خپل حرکتی انرژي، گاونه دي ذري ته په پرلپسې ډول ورکوي او هغه په نوسان راوي، دا عملیه په متجانس محیط کې په مستقیم ډول ادامه پیداکوي، ترڅو له یو مانع (خلو) سره په لگیدلو دغه انرژي له لاسه ورکوي او په محیط کې خپریږي. هره څپه ځانگړي فزیکي ځانگړتیاوي لري او هغه د څپې اوږدوالی، فزیکونسي او د ذراتو د اهتراز لمن او سرعت څخه عبارت دي. څپې د فزیکي ځانگړتیاوو له نظره په دوو برخو ویشل شوی دي:

1 - میخانیکي څپې

2 - الکترومقناطیسي څپې

دغه ډولونه یو شمیر ټاکلي فزیکي ځانگړتیاوي لري، چې په دواړو ډوله څپو کې شته. مثلاً څپه په متجانس محیط کې په مستقیم خط خپریږي. هره څپه ځانگړي څپه ییز اوږدوالی، فزیکونسي او پیروی لري. د هرې څپېد خپریدو سرعت ځانگړي قیمتونه لري، چې د څپو د انتشار د محیط په کثافت پورې اړه لري. دا چې ژوندي موجودات اوري او ونې، دا د غریزو او لیدلو پروسې پورې اړه لري، چې میکانیزم یې څپه ییز خصوصیت لري. همدارنگه د اوبو پر مخ څپې، د زلزلو څخه و لاري شوي څپې او داسې نورې طبیعي پلیدي څپه ییزه بڼه لري. نو دا سبب دي چې ساینس پوهان د طبیعت قانون مندیو څخه په تخنیک کې گټه اخلي، د انسانانو په خدمت کې یې استعمالوي.

ایا فکر موکړئ دي چې میخانیکي او الکترومقناطیسي څپې له یو بل څخه کوم توپیرونه لري؟



فعالیت

زده کوونکي دي په ټولگي کې په دوو ډلو ویشل شي، د میخانیکي او الکترومقناطیسي څپو مثالونه دي په گوته کړي. د تورې تختې پرمخ دي د ښوونکي په حضور کې هغه ولیکي:

ښوونکي دي د هر گروپ فعالیت وازوي، له زده کوونکو څخه دي وپوښتي چې څرنگه یې په موضوع باندې فکر کړی دی.

دلته په ترتیب سره لومړی میخانیکي څپې او بیا الکترومقناطیسي څپې څېړو.

2-2: میخانیکي څپې



شکل (2-1)

که چېرې د یو متجانس محیط په یوه برخه کې اختلال وارد شي، نو ددغه محیط په مالیکولونو "یا ذراتو کې" رابنسکوونکی قوي منځ ته راځي. دغه قوي یې له دې چې د محیط بلې برخې ته د موقعیت تغیر وکړي، ګاونډیو مادي جوړښتونو ته انرژي ورکوي. او په نتیجه کې په محیط کې څپه خپرېږي. په طبیعت کې میخانیکي څپې په ډنډونو کې د ولاړو اوبو پرمخ په وضاحت سره څرګندېږي. په یو متجانس محیط کې د میخانیکي څپې سرعت $t = 0$ د x رابطې په وسیله صدق کوي. لیدل کېږي چې په دې رابطه کې اوږدوالی د وخت په تابع په خطي ډول دی، نو د څپې د خپرېدو استقامت یوه خطي بڼه لري. د میخانیکي څپو د خپرېدو څرنگوالی د محیط په کثافت او فزیکي خصوصیاتو پورې اړه لري. که د محیط اختلال په شدت سره سرته ورسېږي، نو منځ ته راغلي څپې هم ډیرې لوړې وي هغه موضوع چې اختلال په کې منځ ته راځي، د څپې د خپرېدو سرچینه بلل کېږي.

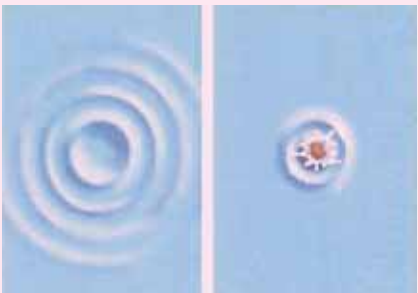
میخانیکي څپې د خپرېدو د استقامت او د محیط د اجزاوو د اهتزاز د څرنگوالي په اړوند په دریو برخو ویشل شوي دي، چې طولي، عرضي څپې او ولاړې څپې بلل کېږي.



فعالیت

زده کوونکی دی په خو ګروونو ویشل شې، د اوبو نیم ډک لوښي دي، هر ګروپ ته د دوو کانو سره ورکړلې شي، د کانو پر کانې دي سپک او بل دروند انتخاب شي. زده کوونکی دي لومړی په لوښي کې ولاړې او په مشاهده کړي، چې هیڅ نوڅه څپه پرې نه معلومېږي. لومړی زده کوونکی دي کوچني کانې په عمودي توګه په ازادانه ډول وغورځوي، د تولید شوو څپو تیتوالی او ژوروالی دي مشاهده کړي.

کله چې څپې ورکې شي، نو بیا دي لوي کانې اوبو ته په ازادانه توګه وغورځوي. ددغه دواړو حالاتو د څپو جګوالی او ژوروالی دي زده کوونکي او بنسټونکی یو ځای توضیح کړي.



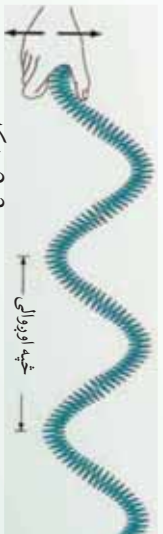
(2-2) شکل، د اوبو نیمایي ډک

شوي لوښي د څپې دښوي برخي
منظره

همدارنگه کولای شو، په طبیعت کې د میخانیکي څپو څرنگوالی نور هم وڅیړو او مثالونه ورکړو.

2-3: عرضي څپې

څه فکر کوئ دا به څرنگه څپې وي؟ دوه مفهومه په نظر کې ونیسئ، د څپې د څېړونو لوري او د هغې په اړوند د څپې د محیط د ذراتو اهتزاز لوری (جهت) چې دا دواړه په میخانیکي عرضي، اوږدو او ولاړو څپو کې د یوه بل څخه تفکیک کېږي.



شکل (2-3)

په مقابل شکل کې په یو فنر کې عرضي څپې څیړنې لاندې نینسو. د فنر لومړی کړۍ د لاس په وسیله پورته کوه، یعنې د فنر په عادي حالت کې اخلال واردوو.

کله چې دغه کړۍ په سرعت سره خوشي کړو، نو د فنر دغه کړۍ خپلو ګاونډیو کړنو ته انځورلي او د فنر کړۍ په پورته او ښکته ډول سره اهتزاز کوي. دلته د کړنو اهتزاز د څپې د استقامت په لور چې افقي دي، عمودي دي، یعنې په عرضي څپو کې اهتزاز د څپو د انتشار په استقامت عمود دي. معمولاً د فزیک له تګلارو څخه د $\sin$ تابع ګراف ته ورته څپې، عرضي څپې دي.

2-4: طولې څپې

په لاندې شکل کې طولې څپې لیدل کېږي چې دلته د فز د پلې څوکړۍ سره نږدې کوو او بیا پې په سرعت سره پریږدو او یا د فز یوې سر ته ضربه ورکړو چې د ضربې لاندې د فز کړۍ د فز د پلې سره تړلې او خورې شي.

ددې پسه پاله کې کومه څپه چې په فز کې منځته راځي، په افقي توګه د فز په اوږدوالي کې حرکت کوي، په داسې حال کې چې د فز د کړۍ اهتر از د څپې د انتشار له جهت سره موازي دي.



(2-4) شکل

د فز په اوږدو او بریدېل او غوښیدل، د فز اهتر از څپې له انتشار سره په موازي توګه ښي.

د طولې څپو له توضیح څخه دا په ګوته کولای شو کله چې اهتر از په یوه کړۍ کې رامنځته کېږي، دا ددې باعث ګرځي چې قوه ګاونډیو کړیو ته انتقال کړي، په همدې ترتیب د نوسانونو په نتیجه کې د څپو په ذریعه انرژي لېږدول کېږي. دغه موضوع د اهتر ازو په برخه کې په بشپړه توګه شرحه شوې ده.

د یادوني وړ ده چې وړیو د زلزلو د څېړندو څپې هم لندې دي او هم اوږدې. د زلزلې څپې د ځمکې له ژوروالي څخه راپورته کېږي او بیا د ځمکې مخ ته را رسېږي. نظر د زلزلې د څپې ټول او د را ولایدو سرچینې ته د زلزلې د څېړندو سرعت توپیر لري. دلته د ځمکو د مختلفو ژوروالی لپاره د لنډو او اوږدو څپو د څېړندو د سرعت اندازه ګورو.

د ځمکې ژوروالی په (km)	د عرضی څپو سرعت (m/)	د اوږدو څپو سرعت (m/)
0-20	3.3	5.4-5.6
20-45	3.5	6.25-6.75
1300	6.9	12.5
2400	7.5	13.5

2-5: د څپو خصوصیت

څه فکر کوي، څپې او د هغوی حرکت د کومو مشخصاتو په ذریعه یو له بل څخه جلا کېږي؟

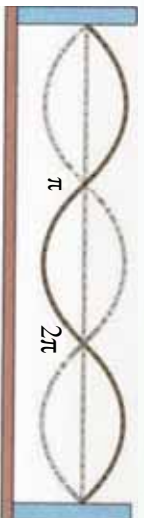
د څپه ییزو حرکتونو او اهتزازي حرکت توپیر په څه کې دي؟

ددغو مفاهیمو په نظر کې نیولو سره باید پوه شو، چې یوه ځانګړې څپه د اهتزاز په شان د پېژندګلوي خصوصیات لري، چې هغه عبارت دي له د څپې اوږدوالی، د څپې فریکونسي، د واحدې څپې د اوږدولو لاسي وخت یا پېرېود او د څپې د حرکت یا خپرېدو معادله یا ریاضي موډل، چې دلته به هر یو باندې په ځانګړې توګه رڼا اچوو.

2-6: ولاړې څپې

فکر کولای شئ چې ولاړې څپې به څرنگه څپې وي؟ د عرضي او اوږدو څپو تر څنګ چې د مخته مو وځیږې، اوس دلته د ولاړو څپو په برخه کې معلومات لاسته راوړو. ولاړو څپو ته په دې لحاظ دغه نوم ورکړ شوی دی، چې د نورو څپو په څیر په محیط کې نه خپرېږي.

بلکې د دوو مساوي فریکونسيو درلودونکو څپو څخه چې یو د بل په مخالف جهت خپرېږي، رامنځته کېږي.



شکل (2-5)

هغه د سازونو او موسیقي وسیلې لکه: دوتار، سه تار، تنبور او رباب چې تارونه یې د ساز په وخت کې د همدغه ولاړو څپو پرنسټ کار کوي. په دغه الاتو کې بنسټي لاس تار بنسټوي او کین لاس د پردې پرمخ ګرځي راګرځي، ترڅو د بني لاس په وسیله، منځ ته راغلې غږ د فریکونسي برابر څپه په کین لاس د پردې پرمخ پیدا کړي. په سازونو کې دغه پروسه پرله پسې او پیچلې ده، دا ځکه چې د دواړو لاسونو ګوتې ډیر ژر ژر څو ځېږي. په شکل کې وګورئ چې په یوه رسۍ کې څرنگه له دوو عرضي څپو څخه ولاړه څپه لاس ته راغلې ده. کېدای شي چې دولاړو څپو مثال د یوې رسۍ څخه را ولاړې شوي څپې په ذریعه نمایش ورکړو، خو شرط دادي چې د لاس ضربه د رسۍ په یو سر کې داسې متواتري یو په بل پسې څپې منځ ته راولي چې فریکونسي یې مساوي او یو له بله څخه د π په اندازه د فاز فرق ولري. ”فاز د مخکې والي او وروسته والی زاویه ده چې اهتزازي ذره یې لري، دا موضوع مخکې څېړل شوې ده.“ کله چې لومړۍ څپه د رسۍ له تړلي شوي انتها څخه انعکاس کوي او راګرځي او د N نقطې ته رسېږي ورپسې څپه د رسۍ د کلکېدو محل ته رسېږي او د لومړۍ څپې سره د N په نقطه کې ته رسېږي، نو ورپسې څپه داسې د کلکېدو محل ته رسېږي او له لومړۍ څپې سره د N په نقطه کې غوټه جوړوي.

په داسې حال کې چې د ON او NO منحنی خطونو تر منځ خپته یا بطن جوړوي. غوټې او خپټې د خپسو تر منځ تر هغه وخته جوړېږي، چې د خپو حرکتې او پرتانشیل انرژي په محیط کې بې منظمه او جذب شي.

2-7: د خپي اوږدوالی

د خپي اوږدوالی د یوې خپې د پېژندنې ځانګړتیا ده، دهغې د اندازه کولو واحد د اوږدوالي د اندازه کېدو ځینې عبارت دي. د خپي اوږدوالی د ډیرو کوچنیو قیمتونو لکه انگسټروم ($\text{\AA}$) څخه نیولې، تر ډیرو اوږدو قیمتونو لکه کیلو متر (Km) پورې اوږدوالی لري. د نوعیت په لحاظ هم عرضي او هم طولې خپې، د خپي اوږدوالی لري. یا په الکترومقناطیسي او میخانیکي خپو کې هم د خپو د اوږدوالي موضوع د بحث وړ ده؟ هو!



فعالیت:

له دغه فعالیت سره تاسې د خپلو تیرو لوستونو له مخې بلایاستی. په فعالیت کې یوه نسبتاً اوږده رسی په یو ډیواله او یا هم د توري تختې تر لږخ په میخ پورې تړو، بیا د تړلګي له هر قطار څخه دوه زده کوونکي انتخابوړ.

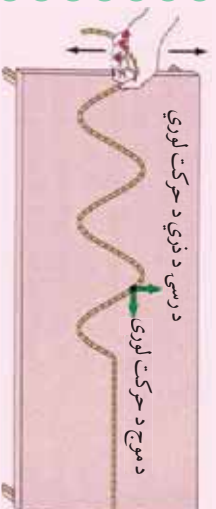
لومړنیو دوو زده کوونکو ته د رسی بل سر په وار سره ورکړو چې هغه لومړی د پورته څخه ښکته ځنډوږي، د تړلګي زده کوونکي دې په رسی کې د پیدا شوي خپې څرنگوالی توضیح کړي.

بله پېلا درې نور زده کوونکي د رسی ازاد سر له ښي څخه و چپ خوا ته وځنډي او په تشکیل شوي شکل دې رڼا واچوي.

شاگردان دې په دواړو حالاتو کې د تشکیل شوو خپو پر اوږدوالي رڼا واچوي او بیا دې په مقابلو شکلونو کې خپله هغه اندازه کړي.

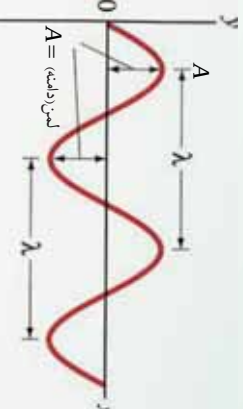


شکل (2-6)



شکل (2-7)

اوس راځي چې دغه شگلونه تحليل کړو. د څپه ييزو حرکتونو د رياضي معادله د ساين او يا کوساين په تابع پورې اړه لري، چې د څپې خپرېدو مبدا دغه د $\sin$ تابع له مسير د کومې نقطې څخه حسابېږي، که چېرې د څپې د انتشار مبدا د يوې مادې لپاره تر څيرنې لاندې ونيسو، بيا د انتشار په مسير داسې يوې مادې نقطې ته نژدې بله نقطه تعين کړو، دوه يو بل ته نژدې نقطې د انرژي د لرلو له حيثه مساوي وي. ددغه نقطو تر منځ ډيره لنډه واټن د څپې اوږدوالی بلل کېږي، يا په بل عبارت هغه واټن چې څپه يې په يو پيرود کې طي کوي، د څپې اوږدوالي په نوم ياديږي، د څپې اوږدوالي په لمد (λ) لايټي توري باندې ښودل کېږي.



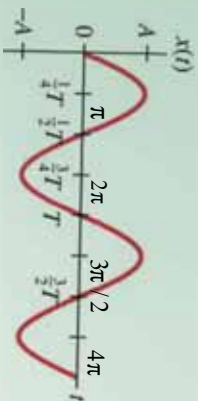
شکل (2-8)

2-8: فريکونسي

لکه چې د مخه مو ويلي دي، دلته بيا وایو چې د څپه ييزو اهتزازونو شمير، د وخت په واحد اندازه کې فريکونسي بلل کېږي او د f په سمبول سره ښودل کېږي. د فريکونسي د اندازه کولو واحد هر تس (Hertz) او د "Hz" سمبول سره ښودل کېږي. د ټولو طبيعي الکتر ومقناطيسي او ميخانيکي څپو فريکونسي په همدغه واحد "Hz" سره اندازه کېږي.

2-9: پيرود

يو هېږو چې ټولې طبيعي پېښې په وخت کې سر ته رسېږي او هيڅ داسې ښکارنده نه شي احساس کېدای چې د وخت فکتور څخه د باندې واقع شوي وي. څپې هم چې په حقيقت کې په يوه ليکه باندې د اهتزازي حرکت دوامداره خپرېدنه ده، د بلې خوا د يو بشپړ ساده اهتزاز د يوې دایرې پر قطر او د يو منظم متحرک جسم چورېدنه د دایرې د محيط پر مخ چې د همدغه قطر سره اړونده دي يو ارتباط موجود دي چې مخکې مو څيړلي دي. اوس که د وخت په تيرېدلو سره هم د قطر په مخ د تگ راتگ اهتزاز، د دایرې د محيط په مخ يو تعداد زياتو دورانونو سره پرتله کړو. نو به ليدلې شي چې ددغه دو اړو حرکتونو د يو بشپړ اهتزاز او يا دوران وخت ته پيرود وبل کېږي. يا يو ځل بيا تکرارو، هغه وخت چې په هغه کې څپه يو بشپړ اهتزاز کوي، پيرود بلل کېږي، د شکل له مخې د دایرې د محيطي زاوې او پيرود تر منځ اړيکې د وخت په تيرېدلو سره څيړو. د بشپړ دوران لپاره زاويه، يعنې $\varphi = 2\pi$ او د هغې اړوند وخت T دي.



شکل (2-9)

نو د زاویوي سرعت لپاره لیکلی شو چې $\omega = \frac{2\pi}{T}$ که چېرې په ورته توګه دغه رابطه د خپې لپاره ولیکو، نو په حقیقت کې خپه نیز اهتزاز وروسته د یو پیر یو د یعنې T څخه د λ د خپې په اوږدوالي باندې دوه هم فازه نقطې اهتزاز کوي. دغه سرعت عبارت له $v = \frac{\lambda}{T}$ څخه وي.

2-10: د میخانیکي خپې انعکاس

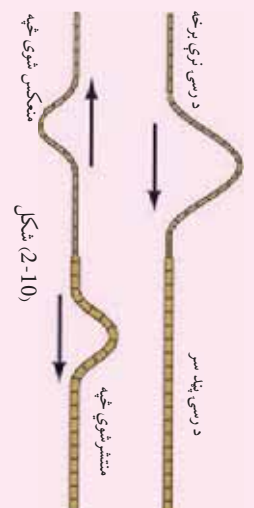
څه فکر کوئ میخانیکي خپې انعکاس کوي، یعنې پر یوه مانع باندې له لګېدو وروسته بیرته راګرځي؟ که چېرې د یو سیند پر غاړې مو قدم وهلي وي او د سیند خپې مو په څیر سره کتلې وي، نو ښکاري چې د اوبو خپې کله چې د سیند پر غاړه لګېږي، یو ځل پورته د غاړې وچې ته خپري او پر غاړه له لګېدو وروسته د خپې په شکل د سیند پخوا درومي، چې هلته د نورو تازه خپو په لګېدو سره له منځه ځي. دا چې خپې بیرته له لګېدو وروسته بیا هم د خپې په شکل د سیند خوا ته ځي، د خپې انعکاس ورته ویل کېږي. د میخانیکي خپو انعکاس د غږ د انعکاس په حالت کې زموږ دځېرې ښکاره ثبوت دي.

فعالیت:



زده کوونکي دي په ټولګي کې په دوو ډلو ویشل شي:

1. د لومړي ډلې په اختیار کې دي یو نسبتاً لوی لوښی له اوبو سره ورکړلی شي. د ګروپ نماینده دي د لوښي په مینځ کې یوه کوچنی ډبره وغورځوي، تر څو د لوښي په اوبو کې خپې راولاړې شي. زده کوونکي دي چېرې ډبره څپې تر غورلاړې ونیسي، تر څو چې د لوښي په جوړښت ولګېږي. د لګېدو وروسته دي دغه ډله زده کوونکي منعکسه څپې او د هغوي څرنګوالی وڅېړي او د ټولګي په منځ کې دي بې د ښوونکي په مرسته تشریح کړي.



شکل (2-10)

2. د دوهم ګروپ په واک کې دي داسې یوه رسی ورکړلې شي چې د رسی نیمایي ډبره نرۍ او بله نیمایي یې نسبتاً ښه پیره وي. د رسی پلوه سر دي، د یوه دیوال او یا ونې پورې کلک کړل شي، بیا د رسی د ډبر نرۍ خوا څخه، رسی ته د خپې د رامنځ ته په خاطر یو ټکان ورکړل شي.

زده کوونکي دي وګورئ چې د رسی د پیرې برخې له لګېدو وروسته په څپه نیز حرکت کې څه بدلون راځي؟

د دواړو حالاتو څخه جوړېږي چې څپې په هم هغه محیط کې چې خبرې شوي دي، بیرته راگرځي. زده کوونکي باید پوه شي چې د انعکاس په حالت کې د څپه ییز حرکت محیط بدلون نه مومي، صرف د څپې له لگېدو وروسته له نسبتاً یو کلاک جسم یا محیط سره په خپل مخ بیرته راگرځي.

11-2: د میخانیکي څپې انکسار یا ماتیدنه

د نوري وړانگو له څپه ییز ځانګړتیاوو څخه چې په تېرو تړلګیو کې مو لوستي دي، هر کله چې نوري وړانګې د یوه متجانس روڼ محیط څخه و بل ته داخلېږي، نو خپل لومړی تګ لارې ته په دویم محیط کې تغیر ورکوي، چې دې عملیې ته د وړانګو ماتیدل یا انکسار ویل کېږي. یا څه فکر کوئ چې په میخانیکي څپو کې دا عملیه صدق کوي؟ او ګڼه؟

هسټر د نوري وړانګو د څپو او میخانیکي څپو ځانګړتیاوې یو شان دي، کله چې میخانیکي څپې له یوه متجانس محیط څخه و بل ته داخلېږي، له خپل اصلي مسیر څخه ځان کړوي. باید ووايو چې د میخانیکي څپو ځانګړتیا د محیط د کثافت او جوړښت سره پرتله کېږي د خپرېدو د محیط په فشار او اوږدولو پارامترونو پورې هم اړه لري، چې د هغو له تفصیل څخه تېرېږو.

له بلې خوا څخه کله چې میخانیکي څپه په معین سرعت په یوه محیط کې خپرېږي، نو د سرعت او د څپې د اوږدوالي او فریکونسي ترمنځ لاندې رابطه وجود لري. $v = \lambda \cdot f$

ددې رابطې یو عمده ځانګړتیا داده چې سرعت یوازې د څپې اوږدوالي پورې اړوند دي او فریکونسي بدلون نه مومي. فرضاً د یوې مشخصې څپې سرعت په دوو محیطونو کې څېړو، د لومړي محیط لپاره

پورتنی رابطه داسې لیکلې شو: $v_1 = \lambda_1 \cdot f$

کله چې نوموړي څپه دوهم محیط ته داخلېږي، چې کثافت یې نسبت لومړي محیط ته متفاوت دي

داسې لیکلې شو. $v_2 = \lambda_2 \cdot f$

که چېرې وروستي دواړه رابطې پر یو بل ونشو، نو لیکلې شو چې: $\frac{v_1}{v_2} = \frac{\lambda_1}{\lambda_2}$

وروستې رابطه بنسټي چې په دوو بیلابیلو محیطونو کې د څپې د سرعتونو نسبت د هغوي د څپو د اوږدوالي له نسبت سره او که مستقیماً متناسب دي.

تجربو داسې بنسټولي ده، کله چې میټرولوژيستان په لټومسټیر کې څپه ییز حرکتونه څېړي، نو د هغوي تاریخ په بیلابیلو محیطونو کې د تودوخې درجه او فشار هم په نظر کې نیسي.

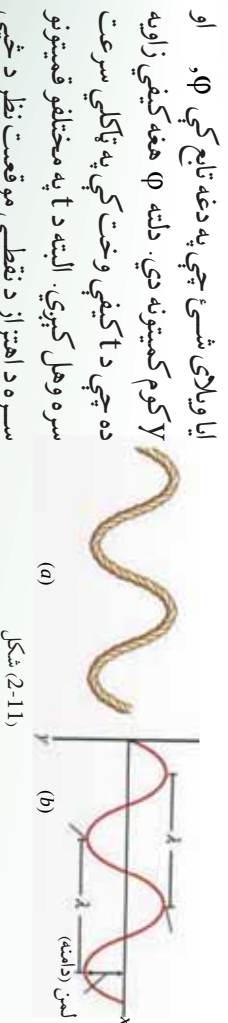
2-12: تداخل

د جهان په څپه ییزو څیزونو کې ځینې داسې پدیدې لیدلې شوي دي، چې له هغو څخه په ګټه اخیستنه کې نن ورځ ډیرې تخنیکي اسانتیاوې را منځ ته شوي دي. کله چې د څپو د څپرېدو په پروسه کې د څپو د شورو څپو یوه برخه و بلې ته داخلېږي، نو په دغه برخه کې ساینس پوهان پدې بریالي شوي دي چې وګوري، لومړی څرنگه څپې یو بل ته داخلېږي، ددوي د داخلېدو څخه چې کومې نوي پدیدې لاسته راځي یا را بریښي کېږي، پر کومو فزیکي قوانینو ولاړې دي. هغه څپې چې قسما یو له بل سره یو ځای او یا یو په بل کې "داخلېږي" تداخل نومېږي.

2-13: د څپې د څپرېدو تابع

که چېرې د څپې د څپرېدو په استقامت د څپې د اهتزازي نقطو فزیکي خصوصیت، د وخت په تابع باندې د څپې د څپرېدو له سرچینې څخه دغه اهتزازي نقطې په ګوته کړای شو، نو دې ته د څپې د اهتزازي ځانګړتیا تابع ویل کېږي.

دا کار ددې لپاره کېږي چې د څپو د تداخل په وخت کې د څپرېدو په لور د څپو اهتزازونه څرګندوي. مخکې مو ویلي وو چې د ساده څپې تابع د $\sin \phi$ شکل لري.



یا ویلای شئ چې په دغه تابع کې ϕ ، او

لا کوم کمیتونه دي. دلته ϕ هغه کیني زاویه ده چې د t کیني وخت کې په ټاکلي سرعت سره وهل کېږي. البته د t په مختلفو قیمتونو سره د اهتزاز د نقطې موقعیت نظر د څپې منبع یعنی O ته په ګوته کوي.

که په پورتنۍ رابطه کې $\phi = \omega t$ نظر د O موقعیت ته ولیکو، نو لیکلې شو چې: $\sin \omega t$.

د یو بشپړ اهتزاز لپاره: $2\pi \cdot t \cdot \sin a$.

په نظر کې نیسو چې د O نقطه یو بشپړ اهتزاز سرته رسوي. له دغه اهتزاز څخه وروسته د O هم فاز نقطه یعنې A د $t = \frac{\lambda}{v}$ د وخت په ځنډ سره په اهتزاز شروع کوي. د O او A تر منځ واټن د λ په اندازه دی او اهتزازي ذره له خپلې مجاورې اهتزازي نقطې څخه د انرژي دراکړې ورکړې په ذریعه د v په سرعت سره چې د څپې د څپرېدو سرعت بلل کېږي، دغه واټن وهي.

هره اهترزي نقطه د څپې د خبرېدو په استقامت له خپلې هم فازه مخکېني اهترزي نقطې څخه د $\frac{\lambda}{v} =$ دوخت په لحاظ وروستي والی لري. د څپې خپرېدنه ادامه پېداکوي. اوس غواړو ديوې کيڼې اهترزي نقطې ځانگړتيا چې له O اهترزي نقطې څخه لرې پرته ده، معلوم کړو. ددغه نقطې ځنډېدنه د O له نقطې څخه د $t = \frac{x}{v}$ په اندازه دي. په دې حالت کې د M د نقطې اهتراز د (t - t) وخت سره مطابقت کوي. که چېرې دغه قيمتونه د M نقطې لپاره وليکو، نو ليکلي شو چې:

$$\begin{aligned} d \quad v = \lambda \cdot \text{رابطې په بدلولو کولو سره ليکلي شو چې:} \\ = a \cdot \sin 2\pi \left(t - \frac{x}{\lambda} \right) \\ = a \cdot \sin \frac{2\pi}{\lambda} (t - t) \Rightarrow a \sin \frac{2\pi}{\lambda} (t - t) \end{aligned}$$

په دغه رابطه کې $\frac{2\pi}{\lambda}$ ته د M او O اهترزي نقطو ترمنځ د فاز اهتراز ويل کېږي. وروستي رابطه ديوې کيڼې اهترزي نقطې موقعيت نظر O ته رپه گوته کوي. همدارنگه که د مشخصو ، او داسې نورو اهترزي هم فازه نقطو موقعيت نظر O ته په نظر کې ونيسو، هغه د $k\lambda$ رابطې په وسيله تر لاسه کېدای شي. په دې شرط چې $k = 1, 2, \dots, k$ قيمتونه واخلي $k \neq 0$, k د اهترزي نقطو ترادف بشپړي او تام مثبت عدد دي. $k\lambda$ د k او مې اهترزي نقطې فاصله له O څخه ده.

فعاليت



- هر زده کوونکی دې په خپله کتابچه کې يو ځل بيا د څپې د ساين گراف رسم کړی، زيار دې وباسي چې د همدغه گراف پر مخ نورې هم فازه نقطې سره پرته کړي.
- همدارنگه $\left(\frac{x}{\lambda} - 2\pi \frac{t}{\lambda} + 2\pi \right)$ رابطې څخه د $\frac{x}{\lambda}$ مفهوم تعريف کړي.
- بسوونکی دې په خپله خوښه دوه کسه زده کوونکی د خپل اجرا شوي فعاليت په هکله تورې تخني ته پورته کړی او د موضوع کره توب دی تشرېح کړي.

په همدې توگه کولای شو، د څپې د خپرېدلو د دراتو په نورو موقعیتونو او حالاتو کې، هم فازه نقطې یا ذرې وټاکو، خو د دغه اهتزازي هم فازه ذرو ترمنځ واټن به همیشه مساوي او د څپې له اوږدوالی سره مساوي وي. اوس داسې په نظر کې نیسو چې د O له نقطې څخه یوه اهتزازي ذره د $\frac{\lambda}{2}$ په اندازه واټن لري، فرضاً دغه اهتزازي ذره د C په موقعیت کې دي. په حقیقت کې د C اهتزازي ذره له O څخه د π په اندازه د فاز تفاوت لري. کله د C ذره یو بشپړ اهتزاز کوي، بیا وخواړې نوي اهتزاز پیل کوي، نو په دې وخت کې د C' ذره له هغې سره یو ځای په اهتزاز پیل کوي د O اهتزازي نقطې څخه تر C' پورې واټن د $\frac{\lambda}{2} + \lambda$ په اندازه دي، که دغه اهتزاز نورو نقطو لکه " C " او داسې نوروته اوږد شي، له O نقطې څخه به د دغه ذره د اهتزاز موقعیت د $\frac{\lambda}{2}(2k+1)$ افادې په واسطه ښودل کېږي.

دلته k د ذرو د اهتزاز د مترادف مثبت عدد دی او صفر په هغه کې شامل دی یعنې، $k = 0, 1, 2, \dots$ اوس، نو که $k = 0$ شي، دغه واټن $\frac{\lambda}{2}$ او که $k = 1$ شي، نو دغه واټن $\frac{3\lambda}{2}$ ، $\frac{5\lambda}{2}$ او همداسې نور.

پورتنۍ څرگندونې د دوو څپو د تداخل په حادثه کې په پام نظر کې نیول کېږي، چې د هغې فزیکي ځانګړتیا په ښه توګه بیانوي.



شکل (2-12)

2-14: د څپو تداخل

مخکې مو د تداخل په اړوند یو څه رڼا واچوله، کولای شئ وړیااست چې هرې دوې کینې څپې تداخل کوي؟ او یا دا چې د ننوتو لپاره باید میخانیکي څپې ځانګړې بڼه ولري؟

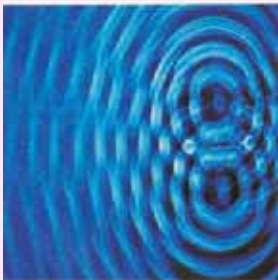
لومړی شرط داې چې د څپو د تولید دوي سرچینې باید په یو محیط کې موجودې وي. دویمه دا چې د ایجاد شوو څپو د اهتزاز پیرود او لمنې باید سره مساوي وي.



فعالیت

زده کورونکی دی د بنورونکی په مرسته د خپو د تولید د اوبو ټانک په مرسته خچي تولید کړي. دغه خچي باید له دوو سر چینو څخه خپرې شي او کله چې تولید شوي خچي یو بل ته داخلېږي، زده کورونکي دې دغه حالت وڅیړي او توضیح دې یې کړي.

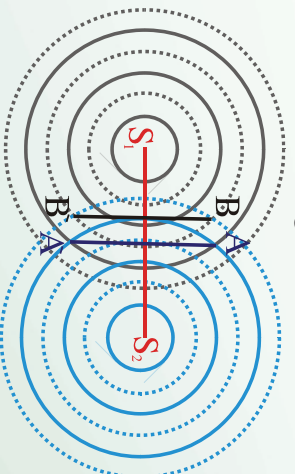
شکل (2-13)



د خپو تولید ونکی ټانک له یو بښښه یې د اوبو ډک لو بښي څخه عبارت دي چې پر څلور وستره باندې نښه شوي دي. ددغه ظرف په یوه څنډه کې چې معمولاً د څنډې منځنۍ برخه وي، د خچي د رامنځته کولو وسیله کلکه شوې ده. همدا رنگه یو رڼا کورونکی څراغ ددغه ظرف پر منځنۍ برخه را خورنډ شوي دي. کله چې د ننوتو بښښه صورت نیسي ددغه څراغ په وسیله رڼا کېږي او بیا وروسته د یوې سپینې پردي پر مخ باندې ښودل کېږي. زده کورونکي دې خپلې لیدنې خپل منځ کې او ښوونکي ته توضیح کړي.

د ننوتو بښښې څرگندولو لپاره داسې په نظر کې نیسو چې S_1 او S_2 د خپو سر چینې یو ځای یوو بښېږ اهتزاز کوي. د اوبو پر مخ ددغه سر چینو چاپېره په دایروي شکل خچي تولیدېږي او په ښکاره توګه ښکاري چې دغه تولید شوي خچي د دایرو په شکل په یو بل کې تداخل کوي. په یوه بښېږ اهتزاز کې خچي لوړې او ټیټېږي. په شکل کې د اهتزاز لوړې برخې په روښانه دایره او ټیټې برخې یې په ټکي ټکي دایره سره نښه شوي دي.

د شکل مطابق د A او A' په نقطو کې چې خچي یو بل ته ننوځي، دغه خچي عین فاز لري، دغه د تداخل نقضي د ولاړو خپو ځانګړتیا لري. همدا رنگه کومې چې په ټکو بښښه شوي دایرې دي د B او B' په موقعیتونو کې یو بل ته ننوځي، د خپو ټیټوالي خصوصیت ښیي.



د لښو د حاصل تفریق نقاط

شکل (2-14)

لیکن د دوی فاز هم سره توپیر نه لري. اما چېرې چې د دایرې محیط او ټکي لرونکو دایرو محیطونه یو بل ته داخلېږي، د څپې له فاز سره توپیر لري. که دغه نقطې په C او C' سره ونښایو او سره وصل ېې کړو، نو ددوی له اتصال څخه یو منحنی خط لاس ته راځي. د S_1 او S_2 اهتزازي ذراتو په اړوند په دغه لیکه ټولې اهتزازي نقطې د S_1 او یا هم S_2 څپې د $\frac{\lambda}{2}$ په اندازه توپیر لري. په داسې حال کې چې د S_1 او S_2 لیکي د 1 پر خط عمود دي او ددغه خط د نیمایي لرونکي موقعیت اختیاروي، د S_1 او S_2 په اړوند په دغه لیکو پرتې اهتزازي ذرې په مساوي فاصله کې موقعیت لري، همدارنگه د فزیکي مفهوم له نظره د $'$ کرښې باندې پرتې ذرې د لاسو له حیثه د جمع په حالت کې دي، په داسې حال کې چې د $'$ پر لیکه واقع شوي اهتزازي ذرې د اهتزاز د لاسو د حاصل تفریق پایله ده. فرض کړو چې دوی د S_1 او S_2 اهتزازي سرچینې په عین وخت کې په منظمه توګه د اوبو په همواره سطحه کې اهتزاز کوي، د اوبو پر مسخ پر ټولو خواو باندې یو له بل سره تداخل کوي. که چېرې د مخکښې حالت غونډې ټولې هغه اهتزازي جګې نقطې په خپل مینځ کې سره وصل کړو او بیا هغه اهتزازي ذرې چې ولاړې دي، په جلا توګه سره وصل کړو. په حقیقت کې ددغه عملیې په ذریعه به هغه منظره چې تیر شکل کې توضیح شوې ده، په حقیقي بڼه وګورو. ټکي لرونکي منحنی کرښه د اعظمي اهتزازي د هندسي محل نمایش ښيي. هغه څپې چې له S_1 او S_2 سرچینو څخه دغه اهتزازي نقطو ته رسېږي، عین فاز لري. په دې حالت کې اهتزازي نقطې له S_1 او S_2 اهتزازي سرچینو څخه په مساوي فاصله واقع دي، یا په بل عبارت هغه لکه کرښه چې اهتزازي نقطې پرې واقع دي د S_1 او S_2 پر لیکه عمود او د هغې سم نیمایي کونکې دي.

یا په بل عبارت د اهتزازي سرچینو او د اهتزازي ذرو تر مینځ د لارې توپیر د څپو د اوږدوالي λ له تام ضرب سره مساوي دي. یعنې:

$$d_2 - d_1 = K\lambda \dots\dots\dots 1$$

$$(K = 0, 1, 2, 3, \dots)$$

هغه منحنی توري لیکي چې په شکل کې ښکاري، د هغه اهتزازي ټکو له هندسي محل څخه لاس ته راځي چې د اهتزاز لمبې یو بل سره صفر کوي. په دې لحاظ هغه څپې چې دغه اهتزازي تداخلي محل ته رسېږي، یو له بل سره متقابل فاز لري، دا په دې معنا دي چې د S_1 او S_2 اهتزازي سرچینو او دغه اهتزازي نقطو تر مینځ د واټن توپیر د څپې د اوږدوالي له نیمایي ناق مضرب سره مساوي دی. یعنې:

$$d_2 - d_1 = (2k + 1) \frac{\lambda}{2} \dots\dots\dots 2$$

$$(K = 0, 1, 2, 3, \dots)$$

په عمومي توگه هر کله چې په يو وخت د خپو دوي سرچينې په عين پير يو د سره اهتزاز وکړئ، د تداخل حادثه منځته راتلئ شي. د تداخل حادثه دولاړو اوبو پر مخ اوږدېدو يا طنابونو کې په سترگو ليدلاي شو. همدارنگه په غږيزو خپو کې هم تداخل احساس کېدای شي.

فعاليت



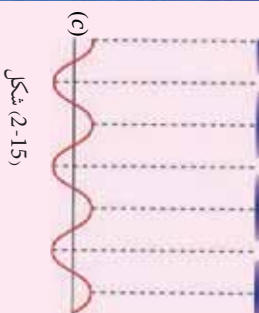
دوه کوچنې لودسيکرونه له يوې اواز توليد کوونکې الې سره وصل کړئ او په يو وار دواړه سره فعال کړئ. زده کوونکي دې داسې موقعيت تفکيک کړي چې غږ په کې ډير جگ او يا هڅ نه اورېدل کېږي. هغه موقعيتونه چې په هغو کې اواز ډير جگ دي، د ږغ د اهتزاز دروله لمنې سره په يوې خوا جمع او يو بل سره پياوړي کوي او په نتيجه کې غږ پورته کېږي. برعکس هغه موقعيتونه چې پر هغوي کې غږ نشته د اهتزازي خپو لمنې يو بل سره په متقابل شکل صفر کوي.

باید په گوته کړو چې د تداخل پدیده په الکترومقناطیسي خپو (د نور په خپرېدلو) کې هم منځ ته راځي، چې هغه به وروسته وڅیړو.

2-15: غږيزې خپې

غږيزې خپې د ميخانيکي خپو يوه ډيره مهمه برخه تشکيلوي. د غږيزي خپې په اوږدوالي خپرېږي په دې معني چې د خپرېدلو استقامت او د ذراتو اهتزاز چې غږيزه انرژي انتقالوي، له يو بل سره منطبق دي.

فعاليت



شکل (2-15)

زده کوونکي دې په ټولگي کې په گروپو ووېشل شي او غږيزې پېنچي او نازک فزونې دې ورته وويشل شي. د ښوونکي په مرسته دې، پېنچي په غږ راوستلي شي او لومړی دې ښوونکي او ورپسې دې شاگردان دغه تجربه تکرار کړي. ښوونکي دې د پېنچي د غږ اهتزاز د خپې شکل د تخني په مخ رسم کړئ او زده کوونکي دې هغه تحليل او ښوونکي ته وېسايي.

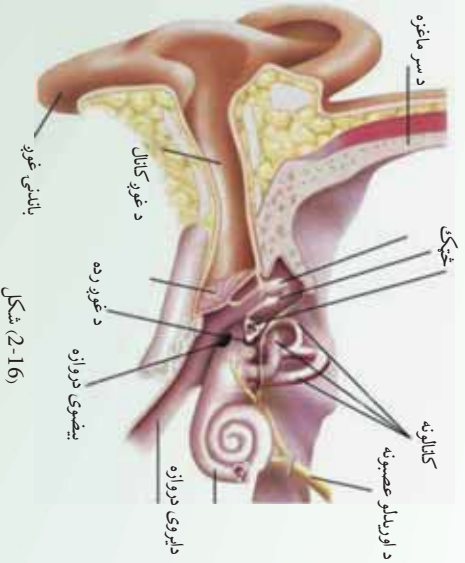
زموږ په شالوخواکي ډير غوړونه توليدېږي، خو د انسان غوړ يوازې په نورماله توگه د 20Hz او 20000Hz فریکونسيو په منځ کي فعال دي 20000Hz څخه د زياتي فریکونسي لرونکي غوړونه د غوړ له ساحې څخه پورته بلل کېږي، په داسې حال کې چې د 20Hz څخه ښکته، د غوړ له ساحې څخه لاندي غوړونه بلل کېږي. دغه حدود د انسان د نورمال غوړ لپاره دي، نور ژوي، لکه کبان، څاروي، خوزنده ژوي او داسې نور، حتي يو څه، پتې هم د غوړونو د احساس قابليت لري، چې د انسانانو څخه توپير لري. تجربې داسې ښودلې چې حيوانات د زلزلې د څپو احساس له انسانانو څخه د مخه کړي او همدغه علت دي چې د زلزلې د څپو د را رسيدو د مخه ناري وهي او له خپله ځايه بې ځايه کېږي. کله چې د اسيا په سهيل لوديځ کې په 2008 عيسوي کال کې د سونامي حادثه مينځ ته راغله. نو د شاهدانو د سترگو ليدلي حقايق داسې را څرگند شول، چې د کولمبود ښار ژويو د اوبو د څپو درا رسيدو له مخه ځانونه لوړو ځايونو ته رسولې و.

د انسانانو لپاره غېږنې څپې د حنجري د غېږونو تارونو د اهتزاز په وسيله د هدف په لور خپريږي، لکه د نورو څپو په څير غېږنې څپې هم انعکاس او انکسار کوي. که چېرې د غرونو په يوه دره او يا لوړه گنبده کې په لوړ اوازو غېږنو، نو خپل اواز بيرته اورو. زده کوونکي دي په دې اړوند عملي مثالونه ورکړي.

16-2: ”غوړ“ او د هغه ځانگړتياوې

د څښتن تعالي له بې شماره نعمتونو څخه د ژونديو موجوداتو د ژوند د آساني لپاره پنځه گوني حسونه دي، چې له هغوی څخه د اورېدلو حس دی. د اورېدلو حس چې د طبيعت ډيري ښکارندې د غوړونو له لارې د ميخانيکي اوږدو څپو په وسيله د غوړ ميکانيزم ته رسوي، بيا له هغه ځای څخه د عصبي سيستم په ذريعه مغز ته انتقالېږي، د مغزو له حکم څخه وروسته ژوندي موجودات خپل عکس العمل څرگندوي. د اورېدو حس يو له ډيرو مهمو حسونو څخه دي.

ددغه پروسې په بهير کې غوړ او دهغه فزيکي مفهوم، د غوړ مشخصات په محيط کې خپريدلنه، د غوړ لوړوالی او تپت والی د غوړ چټکتيا او داسې نور ډير مهم رول لوبوي، چې د ننی تکنالوژي او خاصا د الکترونیک د تخنيک د ملاتير جوړوي. راځي چې وپوښتو، ولې سړي او ښځه له غوړ څخه پيژندل کېدای شي؟ ولې ځيني غوړونه په انسانانو بد لگېږي او يو شمېر هم په غوړوبڼه لگېږي؟ ايا د غوړ او نور څپې په عين سرعت خپريږي؟



شکل (2-16)

د غږ په خپرېدو کې محیط څه رول لوبولی شي؟ له دغه پوښتنو ځینې ځوابونه تاسې له مخکښو درسو ځینې پیدا کولی شې او خپله باید د هغه ځوابونه پیدا کړئ. همدارنگه لکه نوري څپې غږیزې څپې د غیر متجانس محیط په سرحد کې مایېرې "انکسار کوي".

2-17: د غږیزو څپو تولیدول

پوهېږو چې غږ د اجسامو د اهتزاز په پایله کې مېنځ ته راځي. د غږ سرچینه کېدای شي، یو جامد جسم، او بلن جسم او یا هم گاز وي. وگورئ د ښوونځي زنگ او یا تې ډوله زنگ کله چې وکړنگول شي، نو له هغې څخه د هوا د مالیکولونو په اهتزاز راوستلو له کبله، زده کوونکي او ښوونکي اغیزمن کېږي. یعنې د تفریح په وخت کې ټول له ټولگړو څخه راوړي او درسي ساعت په شروع کېدو ټول ټولگړو ته درومي. همدارنگه کله چې په هوا کې کلک اجسام په چټکۍ سره حرکت کوي او یا د غږیزې پېښې په وسیله هم کولای شو څپې تولید کړو.



فعالیت



شکل (17-2)

زده کوونکي دې په ډلو وويشل شي، هره ډله دې د پند تار په وسیله په غبرګه توګه پوښل په سمه نیمایي مالګې وژني. په دواړو لاسونو دې د تار له دواړو څنډو څخه وینسي او لومړی یې داسې ټاکړی چې پورې هم ورسره تلو شي. په محافلو جهزونو تار راکاږي لپه چټکۍ سره، نو به ویني چې په یخ بغی بلېږي او غږ ځینې پورته کېږي. په حقیقت کې خپله یخ بغی د غږ د تولید سرچینه ده او په خپله شاولخوا کې د هوا مالیکولونه په اهتزاز راوړي او هغه د غږ پر دې ته رسېږي، د هغه ځایه د غږ په خاص میکانیزم باندې مغزونه رسېږي او ماغزه متقابل عکس العمل ښيي.

باید یو ځل بیا ووايو چې د اورېدلو ساحه د 20 Hz او 20000 Hz تر مېنځ دي. اما کولای شو له دغه ساحو څخه د باندې څپې، د تخنیکي و سیالو په مرسته دغې ساحې ته داخلې کړو. دغه تخنیکي وسایلو ته تقویه کوونکي وسایل (Amplifiers) ویل کېږي. یو ډیر واضح مثال داندی که چېرې د یوې راډیو گوټک ټاوکړو او راډیو چالانه کړو، نو غږ له راډیو څخه ډیر سوکه راوځي او که په اصطلاح غږ یې پورته کړو، داسې معنی ورکوي چې غږ تقویه کېږي. همدارنگه که د راډیو غږ ډیر جګ وي، کولای شو چې هغه د اورېدلو وړ مناسبې فریکونسي ساحې ته راوړو او په ښه شان یې واورو.

18-2: د غږ سرعت (چټکتيا)

مخکې مو د څپو د سرعت په اړوند يوه اندازه معلومات ورکړئ وو، اوس تاسې وړياست چې د غږ سرعت په کومو فکتورونو پورې اړه لري؟
خړنگه څپې غږيزې، څپې په محيط کې خپرېږي، نو دلته لومړی د غږيزو څپو سرعت په هراړه بيا وروسته په کلکو او اوبلنو محيطونو کې خپرو.

19-2: د غږ سرعت په هوا کې

پوهېږو چې غږيزې څپې په الاستيکي چاپېريال کې خپرېږي. د گازي چاپېريال الاستيکي ځانگړتيا د هغوي په ديناميکي ځانگړتيا پورې اړه لري او د محيط ديناميکي پاراميتر د تودوخې په درجې، فشار او حجم پورې اړه لري. په گازي محيط کې د ناحيوي اهتزاز حالت د همدغه پاراميترونو په ذريعه معلومېږي. په بشپړ گازونو کې د غږ سرعت د لاپلاس فورمول په ذريعه لاسته راځي او هغه دادي.

$$v = \sqrt{\frac{\gamma}{\rho}}$$

په دغه فورمول کې P د گاز فشار، ρ د گاز کثافت او $\gamma = \frac{C_p}{C_v}$ د گاز د ځانگړو تودوخيزو ظرفيتونو د نسبت له ثابت فشار () او ثابت حجم () څخه لاس ته راځي. د گازونو ځانگړې تودوخه په ثابت فشار او ثابت حجم باندې د مختلفو گازونو لپاره توپير لري، اما د هغوي نسبت په دې شرط چې د ماليکولونو تعداد په حجم کې مساوي وي، دغه نسبت د ټولو گازونو لپاره تقريباً مساوي دي. د دوو اتمي گازونو لپاره چې هوا ځينې ترکيب شوې ده، دغه کميت 1.40 دي. په داسې حال کې چې د يو اتمي گازونو لپاره دغه قيمت لږ څه پورته او د درې اتمي گازونو لپاره ددغه قيمت څخه لږ څه ټيټ دي.
د بلې خوا څخه د خيالي گاز لپاره د ترمو ديناميک د قوانينو څخه پوهېږو، کله چې د P فشار لاندې د V حجم لرونکی خيالي گاز د تودوخې T درجه ولري او بيا د تودوخې درجه T_1 ته پوسو، نو فشار P_1 او حجم د همدغه گاز د V_1 قيمت اختياروي، خو د دوی ترمنځ اړيکه تل د لاندې شکل اختياروي.

$$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P}{T}$$

او که د تودوخې درجه همداسې د T_2 او بالاخره T_n قیمتونه واخلي. نو پورتنۍ رابطه دا لاندې شکل اختیاروي.

$$\frac{\dot{}}{\tan t} = \frac{1}{1} = \frac{2}{2} = \dots\dots\dots = \frac{\dot{}}{\tan t}$$

یعنې د T په بللون سره د فشار او حجم قیمتونه هم بدلېږي، خو د دوي ترمنځ پورتنۍ اړونده نسبت ثابت پاتې کېږي. دغه ثابت کمیت د گازونو د ثابت په نوم یادېږي او د R په سمبول ښودل کېږي چې په دې حالت کې پورتنۍ رابطه داسې شکل اختیاروي.

$$\frac{\dot{}}{} = \dots\dots\dots = \frac{\dot{}}{}$$

دلته n له یو څخه، تر n عدد پورې قیمتونه اخلي. که په اړوند حجم کې د m مالیکول گرام په اندازه د گاز اندازه وجود ولري، نو لیکلی شو چې:

$$\frac{\dot{}}{m} = \Rightarrow = \frac{\dot{}}{m}$$

که چېرې د P دغه قیمت په $\sqrt{\gamma - \rho}$ رابطه کې وضع کړو، نو لیکلي شو چې:

$$v = \sqrt{\gamma - \rho \cdot m}$$

که د M کتلې گاز لپاره د کثافت رابطه ولیکو، نو داسې شکل به ولري:

$$\rho = \frac{}{m}$$

ددغه قیمت په وضع کولو سره د سرعت لپاره لیکلي شو:

$$v = \sqrt{\gamma - }$$



فعالیت

د غږ سرعت په هو اکې چې د بشپړ گاز حیثیت ولري، د سلسیوس په صفر درجه کې معلوم کړئ. زده کوونکی باید ویو هېرې چې د سلسیوس صفر درجه د تودوخې له مطلقه درجې سره کوم انډول لري.

په دغه رابطه کې $\gamma = 1,4$ او $\frac{m \cdot k}{20g} = \frac{M}{m}$ په داسې حال کې چې د تودوخې په همدغه درجه کې د M قیمت دادي $= 20g$ ګرام. پورته حاصل شوي قیمت د غږ سرعت په هو اکې ښیي.

2-20: په کلکو او اوبلنو اجسامو کې د غږ سرعت

پوهېږو چې د څپې د خپرېدو سرعت په محیط کې د هنې د ارتجاعیت او مالیکولي جوړښتونو پورې اړوند دي. څرنگه چې د کلکو اجسامو لپاره دغه ځانګړتیا د رابنسکوونکې قوې په بڼه ښکاره دي او په ترتیب سره د اوبلنو او ګازونو لپاره دغه ارتجاعي جوړښت کمېږي، نو د څپو د خپرېدو سرعت هم په همدغه تناسب د کلکو اجسامو لپاره زیات وړیسي په اوبلنو اجسامو او بیا په ګازونو کې ده. دلته په همدغه روښانتیا باندې بسپارو او لاندیني جدول کې هغه سره پرتله کولای شو.

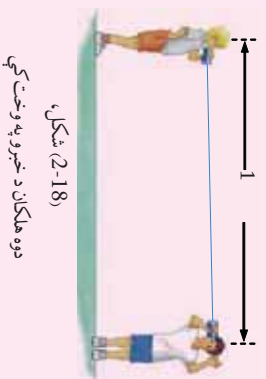
د اجسامو فزیکي حالت او نوم	سرعت په $m/$
هوا د سلسیوس په صفر درجه کې د سلسیوس په صفر درجه کې ² Co د سلسیوس په صفر درجه کې	331
	228
	337
اوبه ښږین	1435
	11065
المونیم (Al) اوسپنه (Fe)	5106 5120



فعالیت

زده کورونکی دي په ټولگي کې په دوو ډلو ووېشل شي، بيا دي هرې ډلې ته 100 متره سيمسپو تار، د يو مقولې استوگنۍ او يا اورلگيت له خالي ډلې سره ورکړل شي.

د سيمسپي تار دي د اورلگيت ډلې په قطبي کې بند کړای شي د ډلې له يوه سر څخه دي يو زده کورونکی د هوښمن ووايي او ساعت دي له ده سره سم نښه کړي. کله چې ددغه تار په بل سر کې اواز اورېدل کېږي، زده کورونکي دي بيا هم وخت په نښه کړي. که تار اوږدوالی د وخت په اندازه تقسيم شي، نو



شکل، (2-18)

دوه هلکان د خبرو په وخت کې

دسيمسپي په تار کې سرعت لاسته راځي.

ښوونکی دي دغه ميکانيزم په علمي توگه د ټولگي په مخ کې شاگردانو ته توضيح او مقايسه کړي.

2-21: د غږ شدت

مخکې له دې چې د ږغ د شدت په اړوند بحث وکړو، دا به ښه وي چې د غږ ځانگړتياوې يو څه رڼا کړو. غږ، لکه ډلې، هرې پديدې غونډې انعکاس او انکسار کوي، ليکن د اورېدو په اړه غږ په اهنگ لرونکي او بې اهنگه برخو وېشل کېږي. د غږ دغه بحث د ساز او اواز په برخه کې د يو تر بله څخه ډير توپير کيدای شي.

اهنگ لرونکي غږونه هغه غږونه ته ويل کېږي چې پر غوږونو يا د انسان د اورېدو په احساس ډير ښه لگېږي. په داسې حال کې چې بې اهنگه غږونه د انسان د اورېدو د احساس لپاره غوره نه دي او ښه احساس منځ ته نه راوړي.

دغه ډول غږونه د انسان د غوږ لپاره، د غوږ د احساس د ننه ساحې کې يا جگ دي او يا ټيټه، دغه جگوالی او ټيټوالی د غږ په شدت پورې اړه لري. د غږ شدت له هغه مقدار انرژي څخه عبارت ده چې په يوه ثانيه کې د يوه سانتي متر مربع سطحې څخه چې د څپې د خپرېدو په استقامت عمود وي پر تله کېږي، البته شدت د انرژي د خپرېدو په سرچينې او غوږ پورې هم اړه لري. له دغه ځايه ويلی شو چې د غږ شدت يو فزيکي کميت دي چې غوږ پورې اړوند نه دي. په داسې حال کې چې د غږ ټيټوالی او جگوالی يوه فيزيولوژيکه ښکارنده ده، چې هم د غوږ په حساسيت او هم په انرژي پورې اړه لري.

د غږ شدت د اهترازي محيط او په هغې کې د اهترازي ذرو د اهتراز د لمن او د غږ د منځته راتلو سرچينې په واټن پورې اړه لري.

د غږ د ریزونانس له عمليي څخه په گټه اخیستنې سره د غږ د سرعت اندازه کول:

د غږ د ریزونانس عملیه د ساز او اواز په وسایلو او سامان الاتو کې دگټې وړ ده. ریزونانس هغه عملیه ده چې کله د غږ، څپې، ځانونه سره هم اهنگ کړي.

د پورتنۍ موضوع د حل لپاره په لابر توار کې داسې اله جوړه شوې ده، چې د څپو اوږدوالی له یوې غږیزې الې څخه د راولاړ شوي غږ په وسیله د هغې د څپې اوږدوالی معلومېږي. که غږیزې پنځې فریکونسي f وي نو د غږیز اهتزاز سرعت په هوراکې د لاندینۍ رابطې په ذریعه معلومېږي. $v =$ همدارنگه د شکل مطابق کولای شو چې په نښینه یې نلونو کې د هوا ارتفاع د اوبو په زیاتولو او کمولو سره تر څپېزې لاندې ونیسو.

لومړی د نل یوه کمه برخه له هوا او پاتې یې له اوبو ډکو، له نل څخه اوبه ورو ورو کمو، ترڅو چې د غږیزې پنځې غږ د ریزونانس حالت ته ورسېږي. پنځه د نل پرانیستې سر خواته چې هوا په کې رسېږي او وینو چې په نل کې اوبه د دغه غږ څخه اغیزمنې کېږي. یعنې: $\frac{\lambda}{4} = L_1 +$

دلته L_1 د هوا ارتفاع په نل کې ده، په داسې حال کې چې λ د صحت عدد او λ د غږ د څپې اوږدوالی دي. په نل کې د هوا ارتفاع تر هغه وخته زیاتوو، ترڅو دوهم ځل ریزونانس واقع شي. د دویم ځل ریزونانس لپاره لیکلی شو چې:

$$\frac{3\lambda}{4} = L_2 +$$

که چېرې پورتنۍ رابطې له یو بل څخه تفریق کړو، نو لیکلی شو چې:

$$\begin{aligned}\frac{3\lambda}{4} - \frac{\lambda}{4} &= L_2 - L_1 \\ \frac{\lambda}{2} &= L_2 - L_1 \Rightarrow \lambda = 2(L_2 - L_1)\end{aligned}$$

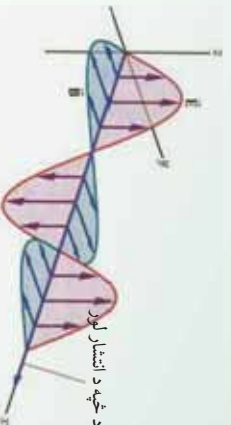
که چېرې L_2 او L_1 د تجربې څخه اندازه کړو، نو کولای شو چې λ حساب کړو.

که د $\lambda = v$ په رابطه کې د λ قیمت وضع کړو، نو لیکلی شو چې:

$$\begin{aligned}v &= \lambda = 2(L_2 - L_1) \\ v &= 2(L_2 - L_1)\end{aligned}$$

2-22: الکترومقناطیسی څپې

مخکې مو څپې پر دوو برخو وېشلې وې، میخانیکي څپې او الکترومقناطیسي څپې د میخانیکي څپو په اړوند ډیر بحث وشو. اوس غواړو په الکترومقناطیسي څپو، په ځانګړي توګه په نوري وړانګو او د هغوي په څپه ییز ځانګړتیا رڼا واچوو.



شکل (19-2)

الکترومقناطیسي څپې د یوې ډیرې اوږدې مناقشې په نتیجه کې چې د نور طبیعت او څرنګوالی په اړوند چې نور څپه ده او که دړه د یوه انګلیسي عالم مکسویل لخوا را برسیره شوي، دا چې نور دړه ده که څپه او یا دواړه او یا هیڅ یو، د نور په بحث کې لوستل شوي دي.

دلته د نور د څپه ییز ځانګړتیا پر بنسټ د تداخل، تفرق او قطبي کیدو پروسې څېړل کېږي. باید ووايو چې نور هغه عامل دي چې په ډیره یوه کوچني فاصله کې چې د هغې د څپې اوږدوالی د $4000 \text{ \AA}$ څخه تر $4500 \text{ \AA}$ پورې دي شتون لري. د نور سرعت په ازاده هوا کې 300000 km/s دي او تلې الکترومقناطیسي څپې دغه ځانګړتیا لري.

2-23: د نوري وړانګو تداخل نوتل

څوپلا وویل شو چې د نوري وړانګو څپې له سرچینو څخه په څپه ییزه توګه خپرېږي. د نوري وړانګو څپه ییز نوتل ددغه څپو د خاصو شرایطو لاندې صورت نیسي، تر څو د ننوتو پېښه رامنځته شي.

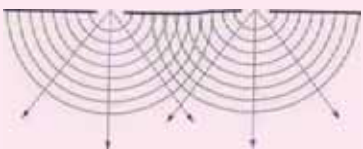
د نوري وړانګو څپه ییز نوتل هغه وخت صورت نیسي چې نوري وړانګې کوهرنت وي، یعنې فاز او امپلیتوډي د هغه وړانګو لپاره چې ننوزي مساوي بڼه ولري، له بلې خوا څخه د څپې د اوږدوالی یعنې λ قیمت یې مساوي او یو رنگ وي.

ددغه شرایطو لاندې په طبیعت کې داسې نوري څپه ییزې سرچینې پیدا کېدای شي، نو ساینس پوهان د مختلفو طریقو او ذریعو په وسیله زيار باسي چې د پورتنیو ځانګړتیاوو لرونکې سرچینې رامنځته کړي. موږ دلته له یو ځانګړي میتود څخه چې د یو رنگ او فریډل په ذریعه ایجاد شوي، د ننوتو بڼه په تحلیلي توګه څېړو.



فعالیت

زده کوونکی دی له تیرو درسو څخه د میخانیکي څپو په وسیله د ننوتو بڼه په خپلو ډلو کې را په زړه کوږئ او بیا دې له هغې څخه په ورته والي او پایلې اخیستې سره د نوري وړانگو د ننوتو تصور د ټولګي په مخکې د بنسټونکی په وړاندې توضیح کړي.



شکل (2-20):

د نوري وړانګو تداخلي شکل

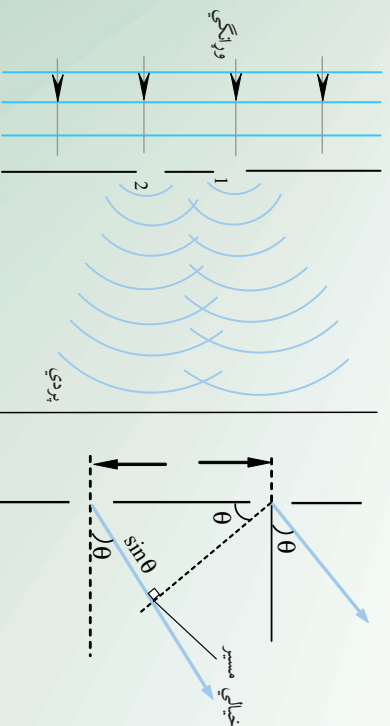
د نوري وړانګو څپه ییزه خپرېدنه د $\sin$ تابع شکل لري. ددغه تابع د یوې اهتزاز کوونکې نقطې فاز چې د اهتزاز X وړاندې څخه قیمت لري، داسې ارزوو:

$$\varphi = \frac{2\pi x}{\delta}$$

په دې رابطه کې δ د دوو هغه نوري څپه ییزو وړانګو ترمنځ د لارې توپیر چې فاز 2π دی، په داسې حال کې چې د یوې کیفې اهتزازي نقطې لپاره دغه φ او د نوري لارې توپیر X دي.

له شکل سره سم د δ یوه نوري سرچینه چې کوهرېنت دي، په نظر کې نیسو، دغه له دوو مجازي S_1 او S_2 سرچینو څخه تېروو.

په حقیقت کې د حقیقي S سرچینې په منځ کې یو کدر جسم چې دوه ډیر کوچني سوري ولري او دهغوي ترمنځ فاصله ثابتې وي دروو. په حقیقت کې هر یو د دغه سورېو څخه د S_1 او S_2 نوري سرچینې دي چې د نور څپې ځینې خپرېږي، په یوه ټاکلي وړاندې کې له دغه سرچینو څخه خپرې شوي څپې یو بل ته د داخلېږي او د معینو شرایطو لاندې تداخلي شکل تشکیلوي.



منځ په وړاندې موجونه

شکل (2-21)

فرضاً د S_1 سرچیني خپه د $\sin \omega t$ تابع ولري او د S_2 خڅه خپره شوي خپه د $\sin(\omega t + \varphi)$ تابع سره تحقق وکړئ. د ننوتو په ځای دغه دواړه خپي له یو بل سره باید جمع شي:

$$\begin{aligned} &= I_1 + I_2 = \sin \omega t + \sin(\omega t + \varphi) \\ &= \sin \omega t + \sin \omega t \cdot \cos \varphi + \cos \omega t \cdot \sin \varphi \\ &= \sin \omega t (1 + \cos \varphi) + \cos \omega t \cdot \sin \varphi \end{aligned}$$

که چیرې، $I = \cos \theta$ وضعه کړو.
$$\left[\begin{array}{l} (1 + \cos \varphi) = \cos \theta \\ \sin \varphi = \sin \theta \end{array} \right] \dots\dots\dots 1$$

نو لیکلي شو چې:

$$\begin{aligned} &= \sin \omega t \cdot \cos \theta + \cos \omega t \cdot \sin \theta \\ &= \sin(\omega t + \theta) \end{aligned}$$

همدارنگه که چیرې د I رابطې دواړه خواوې مربع او سره جمع کړو، نو لیکلي شو:

$$\begin{aligned} I^2 (1 + \cos \varphi)^2 &= I^2 \cdot \cos^2 \theta \Rightarrow I^2 (1 + \cos^2 \varphi + 2 \cos \varphi) = I^2 \cdot \cos^2 \theta \\ I^2 \cdot \sin^2 \varphi &= I^2 \cdot \sin^2 \theta \\ I^2 + I^2 \cdot \cos^2 \varphi + I^2 \cdot 2 \cos \varphi + I^2 \cdot \sin^2 \varphi &= I^2 (\sin^2 \theta + \cos^2 \theta) \\ I^2 + I^2 (\sin^2 \varphi + \cos^2 \varphi) + 2 I^2 \cdot \cos \varphi &= I^2 \\ I^2 + I^2 + 2 I^2 \cdot \cos \varphi &= I^2 \\ 2 I^2 (1 + \cos \varphi) &= I^2 \end{aligned}$$

له بلې خوا خڅه د مثلثاتي مطابقتونو خڅه لیکلي شو چې:

$$\begin{aligned} 1 + \cos \varphi &= 2 \cdot \cos^2 \frac{\varphi}{2} \\ 2 I^2 \cdot 2 \cos^2 \frac{\varphi}{2} &= I^2 \\ 4 I^2 \cdot \cos^2 \frac{\varphi}{2} &= I^2 \\ \text{که چیرې } I^2 &= 4 I^2 \cdot \cos^2 \frac{\varphi}{2} \text{ وضع شي} \end{aligned}$$

دغه رابطه د φ په بیلابیلو قیمتونو سره د نوري خپو د چټکتیا قیمت په لاس راکوي.

فولانی



زده کورنگي دي په دوو ډلو کې وويشل شي:

1. د (2π) ، $\varphi = 0.2\pi, 2.2\pi, \dots$ ، قيمتونه سره دي، لومړۍ ډلې زده کونکي دې د I قيمت محاسبه

او د تخني پرمخ وليکي.

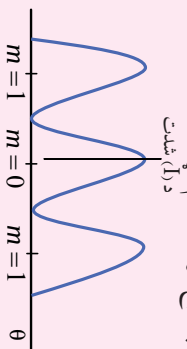
2. دوهمی دلی زده کورنکی دی، د $(2 + 1)\pi, 3\pi, \dots, \varphi = \pi$ قیمتونو لپاره، د I قیمت محاسبه.

ڪري اڍا توڙي تختي پرمخ دي هغه وٺائي. له هني وروسته دي Φ د I په تابع گراف رسم ڪري.

زده کوزنکی دي د گراف پرمخ د I او Φ قیمتونه خالي پر خالي

کری۔ داد چيو د جمع په طريقه د نوري وړانگو د نفوذ بڼې رڼا و

تیارہ نوارونہ بنیے.



شکل (2-22)

24-2: د نځارونو د نښو شکل د موثريت پاڅل

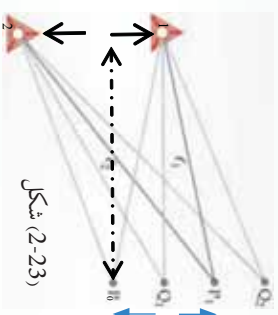
د مطلب د توضیح په خاطر د S کوهریت حقیقی سرچینه په S_1

او S_2 سر چينو ویشو. د S_1 او S_2 سر چينو د نوقتو په پايه کې د يوې

پردي ڀر مخ تداخلي شڪل جي رڻا اوتياره نوارونه پڪڻبي دي، ليدل

کبری. ددغه نوارونو موقعیت د پردې له منځني برخې څخه د فاز د

تویسرپہ طریقہ معلومولی شو.



که چبرې له S_1 او S_2 نورې سرچینو څخه د څښې د جبرېدنو وټېونه معلوم او له یو بل څخه تفریق کړو او بیا د فاز په اړوند دغه قیمت پرتله کړو، نو مطلب لاسته راټالې شي. ایا پوهېږئ چې نورې او هندسي لارې له یو بل څخه څه توپیر لري؟

فرضاً P د ننوتو نوار د تشکيليدو موثريت او C دوو نړيو S_1 او S_2 نوري سرچينو منځنۍ نقطه ده. که چېرې د 1 او 2 نوري لارو اوږدوالی محاسبه له يو بل څخه تفریق کړو نو هدف لاسته راځي که $1 = 2$ او د پردې او نوري سرچينو ترمنځ فاصله D فرض کړو نو د شکل مطابق ليکلی شو چې:

$$\frac{1}{2} - \frac{1}{1} - \frac{1}{2} = \left[\frac{1}{2} + \left(\chi + \frac{1}{2} \right)^2 \right] - \left[\frac{1}{2} + \left(\chi - \frac{1}{2} \right)^2 \right]$$

که پررتی رابطه ساده کرو، نو لیکلی شو چې:

$$\frac{1}{2} - \frac{1}{1} = 2x \Rightarrow \left(\frac{1}{2} - \frac{1}{1}\right) \left(\frac{1}{2} + \frac{1}{1}\right) = 2x.$$

$$\frac{1}{2} - \frac{1}{1} = \frac{2x}{2 + 1}$$

له باېې خوا که موضوع له شکل سره پرتله کړو، $\frac{1}{2} - \frac{1}{1}$ دنوري لارې حاصل تفریق وړاندې کوي، څرنگه چې د (d) اوږدوالی پېر کو چنی دی، $\frac{1}{2} + \frac{1}{1}$ د جمعې له منځنۍ حاصل د 2D ځینې عبارت دي.

$$\frac{2x}{2} = \frac{x}{1} = \text{دنوري لارې توپیر}$$

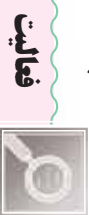
که چېرې دغه قیمت د فاز د تفاوت د رابطې لپاره ولیکو، نو دا لاندې شکل اختیاروي.

$$\left(\frac{x}{\lambda}\right) 2\pi = \text{د فاز توپیر}$$

که چېرې د P نوار رڼا وي، په دې حالت کې د لارې توپیر د څپې د اوږدوالی له نام عدد سره مساوي دي. یعنې:

$$x = m\lambda \quad m = 0, 1, 2, 3, \dots$$

له دغه ځایه X چې د پردې له منځ څخه تر رڼا نوار پورې فاصله ده، عبارت ده له: $x = \frac{m\lambda}{2}$



فعالیت

زده کوونکي دې د لومړي، دوهم او دریم رڼا نوارونو فاصلې د پردې له منځ څخه پیدا کړي او بیا دې د دوو رڼا نوارونو تر منځ ولټونه معلوم کړي، بنسټونکی ته دې هغه ونیسې. د تیاره نوار فاصله د پردې له منځ څخه د لاندې رابطې په ذریعه معلومېږي.

$$\frac{x}{\lambda} = (2m + 1) \frac{\lambda}{2}$$

$$x = \frac{(2m + 1)\lambda}{2}, \quad m = 0, 1, 2, \dots$$



فعالیت

زده کوونکي دې د پردې له منځ څخه د تیاره نوارونو واټن د $m = 1, 2, 3$ لپاره محاسبه او بنسټونکی ته ونیسې. همدارنگه د دوو تیاره نوارونو تر منځ واټن دې معلوم شي او بنسټونکي دې هغه کنټرول کړي.

باید زیاده شي چې د دوو نوارونو "رڼا" او تیارې ترمخ فاصله په کومو نمرو چې مطابقت وکړي، مساوي ده؛ د ننوتو لړۍ نه یوازې دا چې د نوري وړانگو څپه ییز حقیقت ښیي، په نورو ډیرو تحقیقي لېو کې هم ورڅخه ګټه اخیستل کېږي، خو په دې ځای کې همدومره کفایت کوي.

2-25: تفرق) (

څه فکر کوی؟ تفرق څه شی دی؟ او د هغه څپه ییزې ځانګړتیاوې به څه وي؟ تفرق هغه فزیکي ښکارنده ده چې د نوري وړانگو د طبیعت په څرنگوالی کې رول لوبوي.



فعالیت

په یوه کاغذي مقوا کې یو کوچنی سوري وکړئ او بیا د رڼا یوه سرچینه یوې لرې فاصلې څخه دغه سوري ته برابره کړئ، وګورئ چې ددغه کوچني سوري لپاره د وړانگو مسیر څرنگه معلومېږي؟

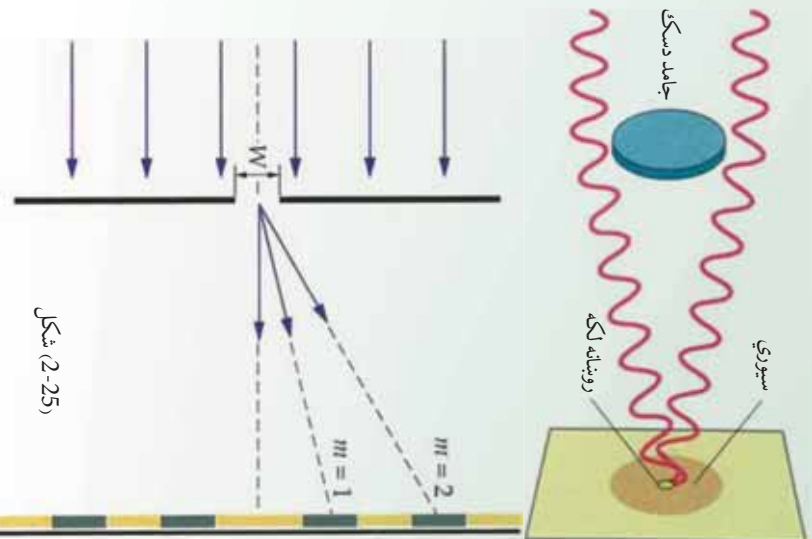


شکل (2-24)

همدارنگه که په یوه توره پرده باندې ددغه سوري څخه داخلي شوي وړانګې وڅیړل شي، نو څه به وويني؟ ایا د رڼايي په اطرافو کې داسې ساحه لیدلۍ شې چې نه رڼا وي او نه تیاره؟ ولې داسې کېږي. د ښوونکي په مرسته د ټولګي په معخ کې رڼا پرې واچوي.

په ورځنې ژوند کې لیدلې کېږي، چې نور په مستقیم خط خپرېږي، دا د هندسي نوریو اصل دی. دوي پیرې، دمخه یو تعداد پوهانو په دې بسیاکو له، که چېرې نور څپه ییز ځانګړتیا درلودلای، نو باید په مستقیمه لیکه نه خپرېده. ډیر ظاهري او غیر دقیق مثالونه داسې و، لکه کله چې خونې ته دیوه سوري او یا هم د رز له لارې وړانګې ننوځي، نو لکه یو مستقیم خط داسې معلومېږي، نو نور باید څره وي.

خو وروسته یو تعداد پوهانو، لکه هیوګنز یو تعداد تجربې اجرا کړې او ددې په نتیجه کې یې دا وښودله چې که له یوه سوري څخه وړانګې خونې ته ننوځي، نو هغه وړانګې چې د سوري په څنډه ولګېږي، خپل ځان کر وي او د سوري د تصویر په شاوخوا کې یو شمېر رڼا او تیاره ساحې ترسترګو کېږي، چې د نوري وړانګو په څپه ییز ځانګړتیاوو دلالت کوي. او دغه حادثه هیوګنز د څېر د حادثې په شان په څپه ییزو اصولو توضیح کړه او دغې حادثې ته یې د تفرق نوم ورکړ. هیوګنز دغه دوي تجربې چې ډیرې ساده دي سرته ورسولې.



د نوري وړانگو په مسير کې يو دايروي سوري ځای پر ځای کړ او کله چې وړانگې له سوري څخه ووتلې، نو د پردې پر مخ معلومه شوه چې د تصوير په اطرافو کې رڼا او تياره ساحې برېښي، چې دا د نوري وړانگو د څپه ييز ځانگړتياوو ښکارندويي کوي. په دغه تجربه کې ډيره رڼا برخه په منځنۍ برخه کې او هر څومره چې د شعاع په استقامت څنډو ته ځي، رڼا ورو ورو کمېږي، ترڅو نيمه رڼا او د سوري برخه معلومېږي.

همدارنگه کېدای شي، د نوري وړانگو په مسير کې يو کوچني دايروي ډسک کېږدو، په دې حالت کې نوري وړانگې ډسک له څنډو څخه په پرده لگېږي او ډسک خپل سوري د پردې پر مخ په تور شکل پېرېږدي، په دې حالت کې د ډسک د تور تصوير له مرکز څخه چې د هغه څنډو ته ځي، لږه لږه رڼايي معلومېږي.

که چېرې نوري وړانگې په مستقيمه ليکه خپرېدای، نو بيا بايد د ډسک د سوري په ساحه کې يو شان تياره ولای. خو داسې برېښي چې د ډسک پر څنډو د نوري وړانگو د لگېدو په وخت کې، هغه کېږي او دا ترې لاسته راځي چې د لگېدو وروسته دغه لگېدلي وړانگې د يوه نوي ځانگړتياوو په درلودلو سره ځان کره وي، په حقيقت کې يو ننوتو يو حالت را منځ ته کوي. د نور دغه قسم خپرېدنې ته تفرق ويل کېږي، چې د نوري وړانگې څپه ييز ځانگړتياوو ته ځواب وايي.

د تفرق له حادثې څخه د کرسټالونو په تحقيقاتو کې اوچته گټه اخيستل کېږي. په دې حادثه کې هم له مونو کروماتيکو وړانگو څخه گټه پورته کېږي. د تفرق په حادثه کې تجربې ابعاد ډير کوچني او د نوري وړانگې څپې له اوږدوالي سره د پرتلې کولو وړ دي. د تفرق ټول اړخونه دلته نشي خپرل کېدای. دلته يوازې په څپه ييزه بڼه داسې يوه حادثه بڼاکو، په پرمختللو فزيکي کورسونو کې دغه پېښه په پوره وسعت سره خپرل کېږي.

د تفرق د حادثې دغه دليل د هيوگنز د نوري څپو د جبهه يي خپرېدو پرنسبست ولاړ دي، د هيوگنز توضيحات خاصيتا د سوري او يا درز نه د نوري وړانگو د رسېدو پر مهال، چې له خپل لومړني حالت څخه بدلون نه قبولي، له غبرگونونو سره مخامخ شو، چې فريل په خپلو فرضيو سره هغه اصلاح کړ.

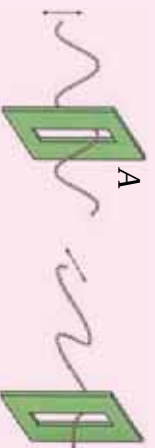
2-26: د نور قطبي کیدل

د نوري تداخل او تفرق حواضو دا څرگنده کړه، چې د نوري وړانگو طبیعت څپه ییز دی، دا نه توضیح کوي چې دغه څپه ییز حالت طولي یا په اوږدو څپې دي او که په عرضي څپې دي. اما نوري قطبي قوري دا څرگنده کړه چې نوري وړانگې عرضي یا سوريږي څپې دي، یعنې د اهتزازي ذرو اهتزاز د نوري وړانگو د خپرېدو په استقامت عمود دی.



فنايت:

زده کونکي په دوو ډلو ویشو، یوه رسی، او دوه S_1 او S_2 درزونو په دوو مقوا او یا د حلبي "AL" المونيمي صفحهو کې جوړوو. د رسی د انجام په یوه لوحه کې کلک تړو. بل انجام یې له دواړو سوريو څخه تېروو او لکه چې پخوا مو ښودلي وه رسی ته ښکته او پورته ټکان ورکوي.



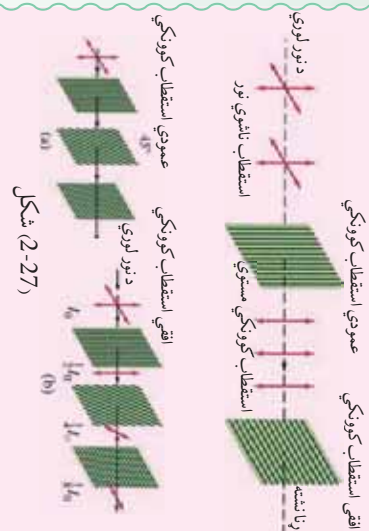
شکل (2-26)

هغه څپه چې تولیدېږي څرنگه څپه ده؟ څپه له دواړو درزونو څخه وځي او B ته رسېږي. لیکن کله چې د B اوږد درز له A سره موازي نه وي، سربېره پردې کله چې د نوري څپې له خپرېدلو سره مایلا موقعیت اختیار کړي، نو په دې حالت کې د B سوري یا درز څخه په رسی کې منځ ته راغلي څپه نه تېرېږي. که چېرې په رسی کې تولید شوي څپه په اوږدو څپه والی، نو ممکن له B څخه تیره شوي وي. له دغه ځایه دې نتیجه ته رسېږو چې نوموړې څپه عرضي یا سوريږه اهتزازي څپه ده. اوس غواړو پورتنۍ فعالیت د تجربې په بڼه وړاندې کړو.

اوس غواړو پورتنۍ فعالیت د تجربې په بڼه اریه کړو:



تجربه



شکل (2-27)

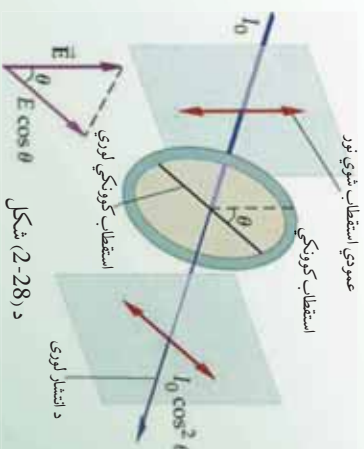
له دغه ځايه معلومېږي، لکه میخانیکي سورنزي (عرضي) څپې، نورې څپې د B تورمالین کرسنال څخه نه وځي، یعنې نورې وړانګې هم د عرضي څپو په شان خپریږي.

د تورمالین په نامه دوه کرسنالي جسمونه په موازي توګه د نور وړانګو د خپرېدو په استقامت عموداً اړدو. د نور منبع په S او کرسنالونه په ترتیب سره په A او B سره په ښه کولو. په دغه حالت کې نورې وړانګې له سیستم څخه تیرېږي. که چېرې د B کرسنال د وړانګو د خپرېدو لوري سره یوه زاویه جوړه کړئ، نو د B له کرسنال څخه وړانګې نه وځي.

2-27: د استقطاب مستوي

هر کله چې عادي نور د تورمالین له کرسنال څخه تیرېږي، نو قطبي کېږي، دغه قطبي شوې نور د نور د خپرېدو په استقامت عموداً اهتران کوي. چې په حقیقت کې دغه نوره ته مستوي قطبي شوې نور ویل کېږي.

د استقطاب مستوي هغه مستوي ده، دا ډول چې اهتران په کې صورت نیسي. اهترانات په قطبي مستوي باندې عموداً لګېږي. هغه مستوي چې په هغه کې اهترانونه صورت نیسي، اهترانې مستوي په نوم یادېږي. یو هېږو چې عادي نور له ډیرو څپو څخه تشکیل شوی دی، چې هر څپه له یو ځانګړي رنگ سره مطابقت کوي. چې خطي، دایروي او بیضوي اهتران اجرا کوي.

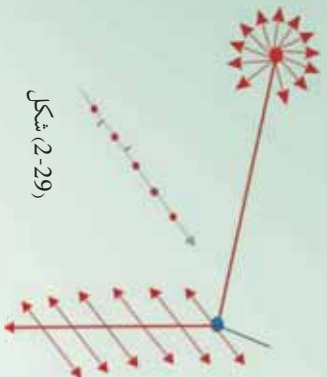


د (2-28) شکل

د بلې خوا څخه دا واضح ده چې دایروي او بیضوي اهترانونه له دوو یو پر بل عمودو خطي اهترانونو څخه مینځ ته راځي، چې د $\frac{\pi}{2}$ د فاز تفاوت لري. په دې علت کېدای شي چې هر اهتران په دوو مرکبو تجربه شي چې یو پر بل عمودي دي.

په دې اساس نوري وړانګې چې سورنرې (عرضي) څپې لري، په دوو xx' او $'$ مستوي ګانو کې چې یو پر بل عمودي دي او په عین زمان کې د نور د خپرېدو په استقامت هم عمودي دي، په دوو مرکبو تجزیه کوو.

هغه اهترارونه چې درې یې د کاغذ د مستوي سره په موازي توګه رسوي، د (2-29) شکل سره سم په $(\uparrow)$ علامه سره، هغه چې د کاغذ پر مستوي عمود وي د $(\circ)$ په علامه سره ښه شوي دي.

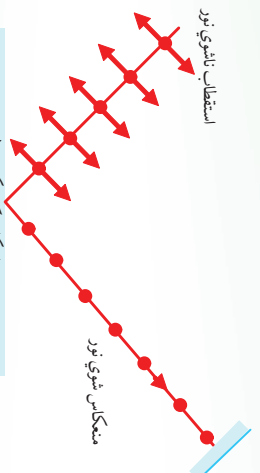


شکل (2-29)

2-28: د انعکاس په وسیله قطبي کول

په 1880 میلادي کال کې یو ساینس پوه د ملوس Malus په نامه دا وښودله چې د عادي ښینې له مخې منعکسې شوې وړانګې قطبي کېږي.

دغه عالم د یوې تجربې په وسیله د عادي نور وړانګې په مستوي ښینې باندې واردي کړې او بیا له هغې څخه انعکاس شوي وړانګې د تورمالین کرسټال په ذریعه ازمایش کړې چې قطبي کېږي که نه. نوموړي د تجربې په لړ کې د تورمالین کرسټال د منعکسه وړانګو په استقامت دوران ورکړ گوري چې وړانګې قطبي شوي دي.



شکل (2-30) انعکاس کورنۍ سطح

دغه زاويې ته د قطبي کیدو زاویه وايي. دلته منعکسه وړانګې د ښینې په سطحه عمود او له هغې سره موازي مرکبو باندې تجزیه کېږي، موازي بیرته منعکسېږي او هغه چې عمودی مرکبه ده، دمعینې زاويې لاندې دروست ورگرځي. همدارنګه منعکسه وړانګې د معینو زاویو لاندې، لکه د اوبو له سطحې څخه هم قطبي کېږي. باید وویل شي چې د قطبي کیدو حادثه ډیر اوږد بحث دی، په تخنیک، طبابت او نورو تحقیقاتي پلټنو کې ترې ډیره استفاده کېږي، خو دلته یوازې د دغه حادثې په معرفي کیدو باندې بسیاکوو.

د دویم څپرکي لنډيز

- څپه د اهتزاز د حرکت یو ډول دی، چې د ذرو یو بل پسې اهتزازي حرکت څخه حاصلېږي، بې له دې چې اهتزازي ذرې خپل موقعیت ته د څپې د حرکت په لور بدلون ورکړي.
- څپې الکترومقناطیسي او یا هم میخانیکي ځانګړتیاوې لري. الکترومقناطیسي څپې د نور په سرعت سره په خلا کې حرکت کوي. میخانیکي څپې په عرضي، طولي او ولاړو څپو باندې ویشل شوي دي، چې د هغوي د توییر مهمه ځانګړتیا د څپې خپرېدو لوري او د څپې د اهتزازي ذراتو حالت دی.

- د میخانیکي او الکترومقناطیسي څپو عمده ځانګړتیا د څپې د پیرېدو، امپلیتود پالمن، فریکونسي او د څپې اوږدوالي په وسیله مشخص کېږي.

- پیرېدو، د هغه وخت ځنې عبارت دی، چې یو بشپړ اهتزاز پکې صورت نیسي.

- د څپې د اهتزازي ذرې اعظمي انحراف د تعادل له حالت څخه د اهتزاز یا څپې د امپلیتود یا لمنې په نوم یادېږي. د څپو د اهتزازي ذرې د اهتزازونو شمېر د وخت په واحد کې د فریکونسي په نوم یادېږي. همدارنګه څپې انعکاس او انکسار کوي او د څپو د انعکاس او انکسار عملیې د خپرېدو د محیط پر جوړښت پورې اړه لري.

- د څپې خپرېدل په یو متجانس محیط کې د ګاونډیو ذرو د انرژي دراکړې ورکړې په نتیجه کې صورت نیسي. هره څپه د څپې د خپرېدو له سرچینې څخه، د څپې د خپرېدو په لور د وخت تابع دی.

- په هارمونیکي اهتزازونو کې د څپې د خپرېدو تابع د ریاضي له نظره د سین تابع ته ورته دی یعنې:

$$x = \sin \omega t$$

• X - د خټې د خپرېدو له سرچینې څخه د اهترازې کیفې ذرې موقعیت په یو ټاکلې وخت کې،
 t د t خټې د خپرېدو فاز بلل کېږي. په داسې حال کې چې m د خپرېدو زاوې سرعت
 راپه گوته کوي.

• د دوو هم فازه اهترازي ذرو ترمنځ واټن ته د خټې اوږدوالي وايي. د خټې د خپرېدو د سرعت د
 خټې د اوږدوالي او پیرېود ترمنځ لاندېنې اړیکه شتون لري. $\lambda = v \cdot$
 هرې دوي متجانسي کوهښت خټې یو له بل سره تداخل کوي، په هغه سیمه کې چې خټې تداخل
 کوي، یو تعداد اعظمي او اصغري ټکي منځته راځي. دغه د تداخل اعظمي ګاڼې او اصغري ګاڼې
 دواړو څپو د معادلو یو شان حل ځینې لاس ته راځي.

• غږیزې خټې اوږدیزې خټې دي. د غږیزو څپو عمده ځانګړتیا د غږ ټیټوالي، جګوالي او په محیط
 کې د غږ د خپرېدو د سرعت څرنګوالي دي.

• غږیزې خټې په کلاکو، اوبلنو اجسامو او غازاتو کې خپرېږي، چې په هر یو محیط کې ځانته د غږ
 د خپرېدو لپاره ځانګړې خصوصیت لري. په طبیعي حالت کې غږ په هوا کې خپرېږي.

• که چیرې د غږ د خپرېدو محیط یو ایډیال غاز وي، نو په دې حالت کې د غاز سرعت له

$$v = \sqrt{\frac{\gamma}{\rho}}$$
 سره محاسبه کېږي، د γ ، R او M کمیتونه له درسي کتاب څخه یادداشت کړئ. T
 د تودوخې مطلقه درجه ده.

• غږ د انعکاس، انکسار او چټکتيا څپه ييزې ځانگړتياوې لري. د غږ د اهنگ په اوږند چي د انسان په حواسو ډير بڼه لگېږي او د بې اهنگه غږونو حدود له کتاب څخه يادداشت کړئ.

• په هوا کي غږيز سرعت د فريکونسي او څپي په اوږدوالي پورې اړه لري. $v = \lambda \cdot f$

• د نوري څپو په يو بل کي د داخليدو حادثې ته تداخل ويل کېږي. د نوري وړانگو د تداخل په حادثه کي، د نورو د رڼايي چټکتيا $\frac{c}{2} \cdot \cos^2 \theta = 4a^2$ دي. دغه فورمول د گراف پرمخ I د Φ په تابع سره

ښودلئ شو.

• د تداخلي شکل له مرکز څخه د رڼا او تيارو نوارونو فاصله له $x = \frac{m\lambda}{d}$ رابطې څخه لاس ته راځي، د تداخلي نوارونو شماره د $m = 0, 1, 2, 3, \dots$ له دغه فورمول څخه لاسته راځي: $x \cdot d = m\lambda$

• تفرق د څپو د تیت او پرک حادثې ته ويل کېږي چې د يو خاص فزيکي قانون تابع ده.

• د نوري وړانگو د قطبي کېدو حادثه څپه ييزه بڼه لري، چې د تجربي په وسيله ډير بڼه او رڼا معلومېدای شي. د قطبي کېدو په حادثه کي نوري وړانگې په دوو برخو ويشل کېږي.

• د تور مالين کرسټل په ذريعه د نوري وړانگو د قطبي کېدو حادثه ډير بڼه ښودل کېدای شي، د قطبي کېدو حادثه په خاصو مستوي گانو کي صورت نيسي چې هغو ته د استقطاب مستوي گانې ويل کېږي.

• قطبي شوې وړانگې د انعکاس او انکسار په ذريعه د تورمالين کرسټل په ذريعه ډير بڼه ښودل کېدای شي.

د دویم څپر کې پوښتني

- 1- د میخانیکي او الکترومقناطیسي څپو دوه عمده توپیرونه ولیکئ.
- 2- د میخانیکي څپو فزیکي ځانګړتیاوې تعریف کړئ.
- 3- د څپې د څېرېدلو او د څپې د اهترازي ذراتو د لوري (جهت) د څرنګوالي له نظره میخانیکي څپې په څو ډوله دي تشریح یې کړئ.
- 4- پوهېږئ چې د څپو د څېرېدلو تابع د ساین تابع انډول ده، چې شکل یې دادي $x = a \cdot \sin \omega t$. په دغه تابع کې فزیکي کمیتونه تعریف کړئ او د $x = 3 \cdot \sin 2t$ تابع ګراف رسم کړئ.
- 5- په میخانیکي څپو کې د غبریزو څپو په اړوند لازمه رڼايي واکچورئ.
- 6- غبریزې څپې:
الف) د نور په سرعت حرکت کوي.
ب) ددغه څپو سرعت د نور له سرعت سره انډول دی.
ج) په محیط کې څېرېدلای شي. بېله محیط غبر نه څېرېږي ولې؟
- 7- د غبریزو څپو د اهنګ پدیده توضیح کړئ. زیر اوښم څه ته ویل کېږي، د غبر د اورېدو حدود کوم دي ولیکئ.
- 8- د یوه کوهي ژوروالي شل متره دی، یو کوچنی هلک د کوهي له سر څخه یوه تېره په ازادانه ډول کوهي ته اچوي، په کوهي کې د اوبو په سطحه لګېږي او غبر تولیدوي. د اوبو سطحې ته د ډېرې رسېدل او د کوهي په سر د غبر اورېدل، لس ثانيې وخت نیسي، په کوهي کې د اوبو ارتفاع څومره ده؟
- 9- د نوري تداخل په حادثه کې د رڼا او تیاره نوارونو فاصله له تداخلي منطري d مرکز څخه څرنګه حسابېدلای شي. له مرکز څخه د سپرم رڼا او تیاره نوارونو فاصلې محاسبه کړئ.
- 10- الف) د قطبي کېدو حادثه د تورمالین کرسټال په ذریعه توضیح کړئ.
ب) د دوو غرونو ترمنځ فاصله (واټن) پیدا کړئ، په دې شرط چې له یوه غره څخه له غبر د رسېدو او را رسېدو وخت 40 ثانيې وي.

د مادي میخانیکي خاصیتونه



په دې څپرکي کې د مادي دوي عمده ځانگړتياوي چې تراوسه مو په پوره غورښه دي، څيړلي مطالعه کوو.

فکر وکړئ که چيرې د المونيم د فلز يوه پوټه په ډير قوت سره د دواړو لاسونو په ذريعه کش کړو، څه به واقع شي؟ يا برعکس که چيرې د قلعي يوي پوټې ته له دوو خواو داخل خواته فشار ورکړل شي څه حالت به منځته راشي؟

دا پورتنی دوه مثالونه د اجسامو په درې گونو حالتونو کې ليدل کېدای شي. چې په عمده توگه د اجسامو د حالت تر عنوان لاندې څيړل کېږي.

3-1: د مادي حالتونه

په طبيعت کې ماده په درې حالتونه کې ليدل کېږي چې هغه عبارت دي له:

1. دغاز حالت. 2. مايع (اوېلن) حالت. 3. جامد (کلاک) حالت.
- دغه درې گوني حالتونه په طبيعت کې ددغه اجسامو په داخلي مالیکولي او اټومي جوړښتنو پورې اړه لري، که چېرې هغه عادي حالت ته چې نوموړي حالتونه ورپورې اړوند دي، تغيير ورکړل شي، کېدای شي چې د ماده يو حالت څخه بل ته تغيير ومومي، يا په بل عبارت کولای شو د ځانگړو شرايطو په منځه راوړلو سره گاز په مايع، مايع په گاز، کلاک په اوېلن جسم او اوېلن جسم په گاز بدل کړو. په دې ټولو حالاتو کې لازمه ده چې د اجسامو داخلي مالیکولي قواوې لومړی منظمې کړو. چې وروسته بيا جسم ته د ډيرې انرژي ورکولو او يا اخيستلو د جسم حالت ته تغيير ورکړو. ددې لپاره چې پورتنۍ مفاهيم په څرگنده توگه وڅيرل شي د مادي د جوړښت ځانگړتيا يو څه په تفصيل سره مطالعه کوو.

فعاليت:



شاگردان دي په ټولگي کې په دوو ډلو وېشل شي، يو ډلې ته په يو لوبښي کې يو مقدار اوبه او د تودوخې د توليد يوه وسيله، بلې ډلې ته يوه ټوټه کنگل او لوبښي په اختيار کې ورکړئ. لومړۍ او دوهمه ډله دي، د معلم له هدايت سره سم نوموړي لوبښي د تودوخې توليدونکي، د وسيلې باندې کېږدي.



شکل (3-1)

وبه ليدل شي، چې اوبه کرار کرار تودېږي، جوشېږي او په پلي کې په بخار بدلېږي. يعنې خپل حالت د اوېلن نه گاز يا بخار حالت ته بدلوي. همدارنگه دوهمه ډله به وليدل شي چې کنگل ورو ورو په اوبو بدلېږي، فکر وکړئ چې ولې داسې کېږي، زده کوونکي دي ددغه بدلون په اړوند خپل نظريات ووايي او وروسته دي ښوونکي ددې حادثې په ارتباط موضوع تشرېح کړي.

اوس به د اجسامو د حالت دا تغيير د خارجي قوې په اثر مطالعه کور. اول د مادي جوړښت مطالعه کور

او په دې پوهېږو چې ماده درې حالتونه لري:

کلاک (جامد)، اوبلن (مايع) او د گاز حالت. که د کنگل پټي چې په جامد حالت کې وي حرارت ورکړو، نو کنگل به اوبو او يا کلاک حالت په اوبلن حالت تېدلېږي. يعنې د حرارت په ذريعه جامد حالت د مادي په مايع حالت بدلېږي، که چيرته همدغه اوبو ته نور حرارت هم ورکړو، نو اوبه جوړېږي او په بخار بدلېږي. په دې حالت کې اوبه د مايع حالت نه گاز حالت ته تغيير مومي. په پورتني فعاليت کې د څيرني لاندې د جسم حالت اوبه دي. دلته نه يوازې د اوبو حالت بدلون مومي، بلکې بالکل اوبه بل حالت ته بدلېږي. د دغه ځايه دې نتيجه چې د رسېرو چې دغه قانونمندی په ټولو اجسامو تطبيقېدای شي. بايد ووايو چې د مادي حالت بدلون د تودوخې په يوه معينه درجه سره صورت نيسي. د يو جسم حالت د تودوخې د درجې، فشار او د هغې په داخلي جوړښت پورې اړه لري.

کله چې جسم له يو حالت څخه بل ته اوړي، نو دغه د بدلون حالت ته چې د تودوخې په معينه درجه کې صورت نيسي، د جسم د فاز (phase) بدلون ويل کېږي. په کلاک (جامد) حالت کې جسم ټاکلې حجم او شکل لري. د دغې مادي د شکل او حجم د تغيير لپاره يوه اندازه قوې ته اړتيا ده، دا ځکه چې کلاک اجسام د خپل حجم او شکل د تغيير په مقابل کې زيات مقاومت ښايي.

بايد ووايو چې اوبانه ماده معين حجم لري، ليکن ثابت او معين شکل نه لري. اوبلن مواد لکه د کلاکو موادو په څير د خپل حجم د تغيير لپاره زياتې قوې ته ضرورت لري.

يعنې مايع (اوبلن) مواد، د خپل حجم د ساتلو په خاطر د قواو په مقابل کې زيات مقاومت کوي. مابعات په هر ظرف کې چې واچول شي، د هغې شکل اختياروي او بهېږي، د شکل د تغيير په مقابل کې مقاومت نه ښکاره کوي.

د گاز په حالت کې ماده هر حجم او شکل اختيارولی شي او په دغه اړوند د کتني وړ مقاومت نه ښيي. له دې نظره گاز په هر حجم او هر لوبښي کې چې واچول شي، په ډېره چټکتيا سره هغه نيسي. بايد ووايو چې ځيني مصنوعي اجسام لکه قير، موم او لاک د تودوخې په ډېر لږ تغيير سره له د جامد نه په مايع او له مايع نه په جامد بدلېږي.

که چيرې يو فاز د خارجي قوې د عمل لاندې راشي، نو وېه ليدل شي چې د فاز شکل تغيير کوي، مگر که د خارجي قوې تاثير لري شي، نو جسم بيرته خپل اولي شکل اختياروي.

بې له شکې چې فازي توکي د کلاکو اجسامو له جملې څخه دي، ددغه اجسامو او نورو کلاکو اجسامو ترمنځ ډېر غټ توپير په دې کې دي چې طبيعي کلاک اجسام، لکه فلزات د تودوخې په يوه ټاکلې درجه کې له کلاک حالت نه اوبلن حالت ته اوړي، په داسې حال کې چې مصنوعي کلاک اجسمونه د تودوخې د پرله پسې او تدريجي تغيير په نتيجه کې د کلاک حالت نه اوبلن حالت ته اوړي. يعنې

د تودوخې زیاتیدو د تاثیر لاندې دغه کلک مواد لومړی پستیږي، بیا په خلیختي حالت اوړي او بیا وروسته اوږلن حالت ځان ته اختیاري. له دغه ځایه دي نتیجې ته رسېږو چې اجسمونه په طبیعي حالت کې د تودوخې د درجې په مشخص قیمت باندې کلک، اوږلن او یا گاږي حالت اختیاروي.

یو کلک جسم د تودوخې درجې په معین قیمت سره اوږلن حالت ته اوړي او بیا د تودوخې د درجې په زیاتیدو سره گاږي حالت اختیاري چې په درېگونو حالتونو کې د جسم شکل او حجم تغییر مومي، کیدای شي چې د قواوو او یا د انرژي د تاثیر لاندې د نوموړي جسم شکل او حالت بیرته لومړني حالت ته وگرځي.

له دغه ځایه دي، نتیجې ته رسېږو، کله چې یوه جسم له یو حالت څخه بل ته تغییر کوي، صرف د جسم د مالیکولونو ترمنځ فاصله تغییر مومي یا په بل عبارت د یو کلک جسم د مالیکولونو ترمنځ فاصله بې اندازې کمه او ددغه مالیکولونو ترمنځ ارتباط ډېر قوي دی. په داسې حال کې که دغه جسم، اوږلن حالت ته واوړي، دا په دې معنا دي چې د جسم د مالیکولونو ترمنځ فاصله نسبتاً زیاته شوې ده. ددغه مالیکولونو ارتباط له یو بل سره ضعیف شوي دي. که نوموړي جسم له اوږلن حالت څخه د گاږ حالت ته واوړي، د جسم د مالیکولونو ترمنځ ارتباط په یو ازاد حجم کې له منځه ځي هر مالیکول (یا اټوم) د جسم د بل مالیکول سره هېڅ اړوند نه دي او په نوموړي حجم کې ازادانه حرکت کولی شي. د فلزاتو ددغه خصوصیت پرینا چې د قوي د تاثیر لاندې خپل شکل ته تغییر ورکوي، په تخنیک کې فلزات په ډېرو پستو (پلاټین، طلا، مس او سپین زر) او نسبي پستو لکه المونیم او اوسپنه ویشل کېږي.

پاسته فلزات د قیمت له نقطې نظره ډېر جگ دي چې په اسانۍ سره دهغوي شکل تغییر مومي. نسبي کلک اجسام په تخنیک کې ډېر مروج دي، ځکه د قیمت د نقطې نظره ارزانه او په تخنیک کې ترې ډېره استفاده کېږي.

فکروکړئ چې د کورونو په برقي سیمانو کې د کومو فلزاتو څخه کار اخیستل شوی دی. همدارنگه وویاست چې د اوسپنې او المونیم د کثافت ترمنځ څه توپیر موجود دي، ایا اوسپنه د موټر د باډۍ په جوړښت کې ډېره کارول کېږي او که المونیم، ولې؟ همدارنگه ددغه دوو فلزونو د پوستوالی په اړوند څه ویلای شئ؟

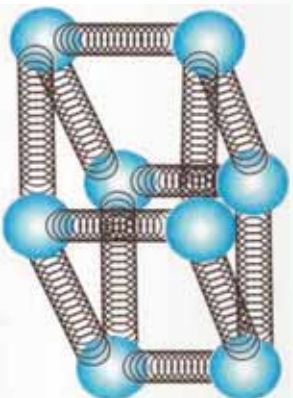
ولي څه ډول يو جسم له جامد حالت څخه مايع او بيا د گاز حالت ته اوړي؟

په هېرو چې په کلکو جسمونو کې د ماليکولونو ترمنځ د متقابل عمل قوه ډېره زياته ده. کله چې جسم ته ډېره تودوخه ورکړل شي، نو د جسم حرکي انرژي زياتېږي چې په نتيجه کې د کلک جسم د ماليکولونو ترمنځ رابطه ضعيفه او د ماليکولونو ترمنځ فاصله داسې يو حالت ته رسېږي، چې جسم پخوانی کلک حالت نه شي، سانچې د جسم ټول ماليکولونه په ضعيف حالت کې واقع کېږي او جسم اوبه کېږي، ترهغه وخته پورې چې جسم د بهيلو قابليت پيدا کړي. هر کله چې جسم د جامد حالت نه اوښل حالت ته اوړي، نو ويل کېږي چې جسم خپل فاز بدل کړي دی.

د فاز په حالت کې که څه هم جسم ته ډېره تودوخه ورکول کېږي، د حرارت درجه ثابته پاتېږي، د حرارت دغې درجې ته د جسم د فاز د بدليدو د تودوخې درجه ويل کېږي.

فکرو کړئ دغه د تودوخې انرژي څه کېږي؟

د تودوخې دغه انرژي د جسم د ماليکولونو او يا اټومونو حرکي انرژي زياتوي او په نتيجه کې د جسم د تودوخې درجه ثابته پاتېږي، د جسم کلک حالت د تودوخې ددغه درجې لاندې په اوښل حالت اوړي. د گاز حالت ته اوږدېل بيا هم د تودوخې د درجې په جگړدو سره پيل کېږي، تر څو بيا هم د تودوخې په يوه معينه او ثابته درجه کې د جسم اوښل حالت گاز ته اوړي. په شکل کې تاسې ډيوه کلک جسم د ماليکولونو د موقعيت حالت ليدلی شئ.



(3-2) شکل،
د يو کلک جسم د ماليکولونو موډل

3-2: کثافت (Density)

په تېرو درسونو کې مو، د اجسامو کثافت او دهغوی د حالت يا څرنگوالي په اړوند يو څه زده کړئ دي.

څه فکر کوئ چې د قوې او فشار لاندې د تودوخې د مشخصې درجې په لرلو سره اجسام څرنگه خپل شکل بدلوي؟

ابا په مساوي حجم کې د اوسپنې او مسو د کتلې اندازه مساوي قيمتونه لري، ولې؟



فعالیت:

په درو ټولو کې د اوسپنې، المونیمو او مسو په مساوي حجمو کې د وزن اندازه معلومه کړئ. او بیا د هریو د کتلې نسبت پر حجم باندې معلوم کړئ. بنسټونکي دي ددغه نسبت څخه حاصل شوي کمیتونو د توپیر د لاملونه له شاگردانو سره یو ځای وڅیړئ، د زده کوونکو نظر دې ونښي. دغه کمیتونه دي په یو جدول کې ولیکئ.

ددغه فعالیت په نظر کې نیولو سره د کتلې او حجم نسبت د معین جسم لپاره کثافت بلل کېږي، که کتله m او حجم V وي.

$$\rho = \frac{m}{V} = \frac{\text{د جسم د کتلې اندازه}}{\text{د جسم د حجم اندازه}}$$

د SI د اندازه کولو په سیستم کې د کثافت واحد Kg/m^3 او یا g/cm^3 دي.

$$1\text{m}^3 = 10^6\text{m}^3 \text{ او } 1\text{Kg} = 10^3\text{g}$$

همدارنگه کولای شو له پورتنۍ فورمول څخه په گټې اخیستنې، د اوبانو او گازونو کثافتونه مشخص کړو. د موادو د کثافتونو د پېژندلو څخه په گټې اخیستنې دهغوي د استعمال موارد په تخنیک او صنعت کې پېژندل کېږي. د اسانتیا په خاطر مخکې له مخکې په کتابونو کې د موادو د کثافت قیمتونه ترتیب کېږي، دهغوی له مخې د ضرورت وړ قیمتونه یادداشت او گټه ترې پورته کېږي. د مثال په ډول لاندینۍ جدول وگورئ.

شمار	د موادو نوم	کثافت په (Kg/m^3)
1	سره زر	19.3×10^3
2	سیماب	13.6×10^3
3	اوسپنه	7.86×10^3
4	سوپچه اوبه (4°C)	1.00×10^3
5	سمندر اوبه (15°)	1.025×10^3
6	بنخ	0.917×10^3
7	الکول	0.806×10^3
8	هوا	1.29
9	د اوبو بخار (100°)	0.598
10	د هیلډروجن گاز	0.0899

بده به نه وي چې د اجسامو يوه بله ځانگړتيا چې مخصوصه وزن او يا Specific gravity ورته ويل کېږي، هم وڅېړو.

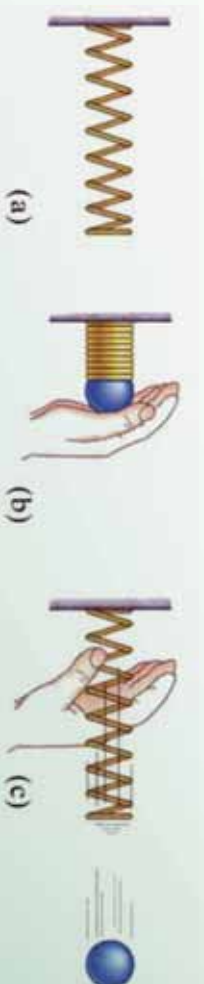
دغه کميت د يوه جسم د کثافت او يوي بلې د ستاندرډ په حيث مل شوي، مادي يا جسم د کثافت له نسبت څخه لاسته راځي. دغه ستاندرډ معمولاً خالصي اوبه دي چې د تودوخې درجه يې د سلیسوس څلور درجې وي. دغه معيار د کلکو او اوبلنو اجسامو لپاره د منلو وړ دي. د گازونو لپاره دغه معيار هوا

$$\text{په نظر کې نیولې کېږي.} \quad \text{د جسم کثافت} = \frac{(\rho)}{(\rho)} \cdot g = \text{مخصوصه وزن} \\ \text{د ستاندرډ مادي کثافت}$$

مخصوصه وزن يې له واحد يوه کميت دی چې صرف په عدد په وسيله ښودل کېږي، د اندازه کولو په ټولو سیستمونو کې عين قيمت لري. دغه کميت هم د کلکو، اوبلنو گازونو لپاره په جدولو کې ليکل کېږي او د مسايلو په حل کې ورځينې استفاده کېږي.

- : اړتجاعتیت)

مخکې مو وڅيړل چې اهتزازي او څپه ييز حرکتونه څه ځانگړتياوې لري، څرنگه منځته راځي. دلته غواړو يوه شو چې په کلکو اجسامو کې د خارجي قوې عمل جسم ته څه قسم د شکل تغيير ورکوي، په داسې حال کې چې د جسم کلي حجم تغيير نه مومي. دا چې يو جسم د خارجي قوې د عمل لاندې خپل شکل ته تغيير ورکوي او د قوې له لرې کېدو وروسته خپل پخواني حالت ته راگرځي، د جسم اړتجاعتيت ويل کېږي. هر کله چې يو کلک جسم د خارجي قوې تر تاثير لاندې خپل شکل بدل کړي او د قوې له لرې کېدو وروسته خپل پخوانی شکل اختيار نکړي، دغه اجسام غير اړتجاعي بلل کېږي. هر يو ددغه اجسامو څخه په تخنيک کې خپل خاص ارزښ لري. معمولاً پلاستيکي اجسام ډېر لږ خپل پخوانی حالت اختياروي.



(-) شکل



فعالیت:

زده کورونکي دي په دوو گروپونو ویشل شي: یو گروپ دي کلک ارتجاعی اجسام په گوته کړی او بله ډله دي کلک غیر ارتجاعی جسمونه په نښه کړی.

په دغه کلکو اجسامو کې، لاک، موم، ربړ یا له مسو او وسپني څخه ډیر نری شوی سیمونه، یو له بل سره پرتله کړی.

که چیرې نوموړی اجسام د خارجي قوې د تاثیر لاندې راشی، خرنګه د هغوي د ارتجاعیت او غیر ارتجاعیت خصوصیت ددغه اجسامو مالیکولي جوړښت په نتیجه کې توضیح کیدای شی؟ ښوونکی دی پر موضوع زړه واچوي.

- : تراکمي فشار (Stress)

د فشار په اړوند مو دمخه کافي معلومات حاصل کړی دی، چې د قوې في واحد سطحې ځینې عبارت دي.

اوس غواړو چې په ارتجاعی کلکو اجسامو باندې، د قوې عمل وڅیړو. ویلای شی چې په مایعو او گازي اجسامو باندې د خارجي قوې عمل کلکو ارتجاعی اجسامو ته ورته والي لري؟

خرنګه چې د کلکو، اوبلو او گازي اجسامو فزیکي حالت او جوړښت یو له بل ځینې توپیر لري، نو دا علت دي چې د موضوع په اړوند یوازې کلکو ارتجاعی اجسامو د خارجي قوې تر تاثیر لاندې څیړو.



فعالیت:

دوه ډیر نری سیمونه چې قطرونه یې، د څو ملي مترو په حدودو کې وي او اوږدوالی یې نږدې 70 m دي په دوو میخونو باندې څړوو، د هر سیم په بله خوا کې نیم کیلوګرام وزنونه څړوو. که چیرې د دغه سیمونو اوږدوالی مخکې او وروسته له وزن څړولو څخه په دقیقو وسایلو اندازه کړو، ایا د سیمونو په اوږدوالی کې به کوم تغیر راشی؟ په دوو گروپونو کې دي زده کوونکی د اوږدوالی دغه تغیر وولېي او د خپل نوم په مقابل کې دې هغه ولیکي. لیدل کېږي چې د قوې او یا هم وزن د راګښیدو په نتیجه کې، دغه سیمونه یو څه اوږدېږي. که معامله قوه لرې کړای شی، نوموړي سیمونه خپل پخواني حالت ته راګرځي. زده کوونکی دي دغه حالت هم اندازه کړی او ځانونه دي ورباندې پوره کړي.

له دغه فعالیت څخه به ولیدلی شئ، چې نوموړي سیمونه ارجاعي خاصیتونه لري.

فرضاً په سیم باندې د جسم عامله قوه F او د سیم مقطع A دي، هغه فشار چې د F قوې د تاثیر لاندې د سیم په A مقطع باندې واردېږي، ده

$$= \frac{F}{A}$$

دلته F د راکشیدو قوه، A د سیم مقطع او هغه فشار دي چې د سیم په جوړښت او شکل کې د قوې د عمل په وسیله رامنځ ته کېږي.

همدارنگه پاتې دي نه وي، چې د سیم د اتمونو ترمنځ هم قوه عمل کوي، چې دغه قوه د اتمونو ترمنځ خواخوږي قوه پر جسم باندې وښکته خواته عمل وکړي، نو دا خارجي قوه د جسم اتمونه ښکته خواته راکاږي، له بلې خوا څخه د اتمونو ترمنځ عامله قوه د هغې په مخالف سمت باندې عمل کوي، ترڅو د سیم یا د جسم جوړښت وساتي. د سیم اوږدوالی له ښکته خواته صرف د مالیکولونو او یا اتمونو ترمنځ د فاصلې د لوی والی په نتیجه کې منځته راځي.

کله چې خارجي قوه پر جسم باندې وښکته خواته عمل وکړي، نو دا خارجي قوه د جسم اتمونه ښکته خواته راکاږي، له بلې خوا څخه د اتمونو ترمنځ عامله قوه د هغې په مخالف سمت باندې عمل کوي، ترڅو د سیم یا د جسم جوړښت وساتي. د سیم اوږدوالی له ښکته خواته صرف د مالیکولونو او یا اتمونو ترمنځ د فاصلې د لوی والی په نتیجه کې منځته راځي.

هغه فشار چې د سیم په معینه مقطع کې د قوې په وسیله منځته راځي، د ثابتې قوې د تاثیر لاندې د سیم له مقطع سره معکوساً متناسب دي، یعنې د سیم په نرې کیدو سره پر هغې باندې فشار زیاتېږي، که چیرې ډاکار دوام پیداکړي، نو فشار فوق العاده زیاتېږي او ممکنه ده چې سیم وشکېږي. همدارنگه که د سیم مقطع ثابت وساتل شي، نو د قوې په زیاتیدو سره رابښکتنې فشار مستقیماً زیاتېږي. دا پدې معنا دي، چې سیم نور فشار نشي تحمل کولی او د جسم د جوړښت د اتمونو ترمنځ ارتباط قطع کېږي او سیم ټرې کېږي.

کله کله داسې واقع کېږي چې سیم نه برې کېږي، بلکې د هغه په فزیکي شکل کې تغیر پیداکېږي، چې په تخنیک کې د فلزاتو دغه خاصیت په نظر کې نیول کېږي، زیاریستل کېږي چې په مختلفو حواشو کې د قوې د تاثیر لاندې کوم شکل چې تغیر مومي، د قوې د بیرته کیدو وروسته جسم خپل لومړی حالت اختیار کړی، چې په حقیقت کې دغه خصوصیت ته د جسم یا فلز ارجاعي حالت ویل کېږي.

د واحداتو د اندازه کولو په بین المللي سیستم یعنې کې د فشار واحد د پاسکال څخه عبارت دي، که چیرې یو نیوتن قوه پر $1m^2$ سطحې باندې عموداً عمل وکړي، نو د فشار اندازه به یو پاسکال (1) وي. په تخنیک کې پر سیمونو باندې فشار په کیلو پاسکال محاسبه کېږي.

په يو لړ کتابونو کې د عاملي قوي، د سيم د مقطع د مساحت نسبت ته Stress ويل کېږي او د δ په سمبول سره ښودل کېږي.

$$\delta = \frac{\text{قوه}}{\text{د سيم د مقطع مساحت}} (t)$$

او يا هم ليکلی شو چې: $\delta = \frac{\text{}}{A}$

دغه کميت په پلاسکال سره اندازه کېږي.

مثال: يو مسي سيم چې د افقي مقطع قطري $0.003m$ دی، د هغې د stress د اندازه کولو لپاره يو تخنيکي لابراتوار ته استول کېږي، که چېرې تخنيکي کارکوونکي $100kg$ کتله د هغې له مقطع څخه راخوړنده کړي. د قوي فشار د سيم پر مقطع په k سره حساب کړئ.

حل:

$$\begin{aligned} &= 0,003m \\ &= 100 \times 9,81 \\ &= 981 \end{aligned}$$

$$A = \pi \left(\frac{-}{2}\right)^2 = 0,000225 (3,14) mm^2$$

قيمتونه وضع او δ معلوم کړئ:

$$\delta = \frac{981}{A} = \frac{981}{(0,000225)(3,14) \times 10m^2 \times 10^{-6}} = \frac{981 \times 10^6}{(0,000225)(3,14)m^2}$$

5- : اوږدوالی او فشار

مخکې مو د یوه نري ارتجاعي سیم پر مقطع باندې د قوي عمل وڅیړه. فکر کو لاى شئ چې د قوي عمل د سیم پر اوږدوالي څه تاثیر لر لاى شي ؟



فعايت:

په درو گروپونو کې د مسو درې سیمونه چې اوږدوالی یې یو یو متر وي، د ټولگي په درو ځایونو کې په یوه کلک جسم باندې راوڅړوئ او بیا څلور مختلف الوزنه اجسام د سیمونو په څوړنډ شوي سرکې څوړنډ کوئ. وگورئ چې د وزنونو په زیاتېدو او د سیمونو د اوږدوالي له تغیر سره مستقیماً متناسب دي او که نه ؟ دغه افاده یو ځل بیا په ارتجاعي کې د هوک قانون را په یاده وي. د هوک قانون بیانوي چې ارتجاعي عامله قوه، د ارتجاعي جسم د له انحراف سره مستقیماً تړاو لري، یعنې:

$$= kx$$

د نري سیم د A مقطع مساحت د کشش قوي لپاره لیکلی شو:

$$= \frac{F}{A}, \quad \frac{F}{A} =$$

په تخنیک کې معمولاً د $\frac{F}{A}$ ثابت ته د رابطې د تناسب ثابت ویل کېږي، په داسې حال کې چې د هوک قانون یو ثابت کمیت دي، چې د ارتجاعي اجسامو په خصوصیتونو پورې اړوند دي.

همدارنگه که چیرې د سیم اوږدوالی په عادي حالت کې د خارجي قوي د تاثیر پرته او ΔL د سیم په اوږدوالی کې د قوي له تاثیر څخه وروسته تغیر وي. نو په دې حالت کې د هوک قانون په دې شکل لیکل کېدای شي.

$$\approx \frac{\Delta L}{L}$$

او یا د تناسب یو ثابت عدد په نظر کې نیولو سره پورتنۍ رابطه دغه شکل ځانته غوره کوي.

$$= t \cdot \frac{\Delta L}{L}$$

که د سیم په اوږدوالی کې د خارجي قوې د تاثیر لاندې زیاتوالی راشي، نو دې ته کشش او یا د سیم رابنګه ویل کېږي، او که چیرې د سیم د اوږدوالی په کمیت کې د قوې د تاثیر لاندې لږوالی رامنځ ته شي، نو په دې صورت کې د سیم لومړنۍ یو بل ته نژدې کېږي، چې دا حالت فشار یا تراکم باله شي.

که چیرې په وروستي رابطه کې ثابت کمیت په E سره وښودل شي:

$$= \frac{\Delta L}{L}$$

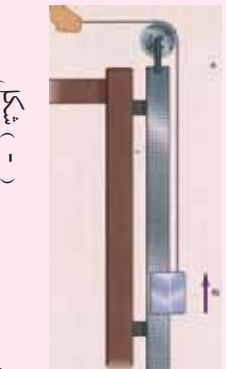
$\frac{\Delta L}{L}$ د ارتجاعي سیم د کشش "رابنګلو" نسبتي اوږدوالی ارایه کوي. په داسې حال کې چې د یونیک د ارتجاعیت موډول دي او په $k \text{ mm}^2$ سره ارایه کېږي. د سیم د کشش یا رابنګلو ځینې عبارت دي. هر کله چې $\frac{\Delta L}{L} = 1$ شي، په دې حالت کې $=$ دي، یعنې کشش یا رابنګل د یونګ له موډول سره برابر دي. د اندازه کولو د واحداثو له نظره د یونګ موډول او رابنګل د اندازه کیدو مساوي واحدونو لري. په عمل کې د کشش په وسیله د سیم اوږدول د سیم له اصلي اوږدوالي سره پرتله کیدای نشي، یعنې مخکې له دې چې دا عمل سره ته ورسېږي، سیم پرې کېږي.

د ارتجاعي اجسامو د مقطع مساحت، د کشش تر اغیزې لاندې تنقیص کوي.



فعالیت:

یو ډبرې نسبت نرۍ تل د شکل مطابق د میز پر سرترو، د دغه تل یو سر کلکو او بل سربې له یوه څرخ څخه منځ بڼګه څږو. د ډبرې تل په یوه معین موقعیت دیږي کړۍ په وسیله د تل قطر اندازه کړو او هغه ته l_1 وایو، وروسته د تل څږول شوي برخې سره یو جسم چې د وزن ولري څږو.



شکل (-)

$$\text{په دې حالت کې د قطرونو نسبت له } \frac{\Delta L}{L} \text{ سره متناسب دي، یعنې: } \frac{\Delta L}{L} \approx \frac{1}{2}$$

قیمت اخلي.

دغه فعالیت دي د یو لګي لخوا درې تنه په جلا جلا ډول سرته ورسوي او نتيجه دي د نختي پر مخ پرتله کړي.

دغه فعالیت د هوک د ارتجاعیت د قانون لاندې صورت نیسي. کله چې د وزنې کتنش په سوکه توګه لري کېږي، په دې حالت کې د نل ټول ابعاد خپل پخواني حالت ته راګرځي، خو دغه حالت په بشپړ توګه د وزن په لري کېدو صورت نه نیسي، بلکې وروسته د یو څه وخت په تیریدو سره د نل ابعاد خپل پخوانی حالت اختیاروي.

که چیرې د دغه نل لپاره د $\frac{\Delta L}{L} \approx \frac{\Delta}{L_1}$ رابطه د معادلي په شکل ولیکو، د اړتیا په صورت کې هغه د یوه ضریب په وسیلې سره وتړو.

$$\frac{\Delta}{L_1} = \mu \frac{\Delta L}{L_1}$$

μ - د نل د ابعادو د اندازه کېدو لپاره د پادسون ضریب باله شي. چې د نل د ارتجاعي خصوصیت د تغیر په عملیه کې ارزښت لری. د M ضریب قیمت چې بُعدی کمیت نه دي او یوازې عددي ارزش لري له 1 څخه تر پورې تغیر مومي.

باید وویل شي چې د وزن د کښل لاندې د نل ابعاد په دوو استقامتونو تغیر مومي. که د یوې خوا، درېن نل د وزن تر تاثیر لاندې د اوږدوالی یعنی په لوړ زیاتېږي، له بلې خوا د مقطع د قطر اندازه لېږي. یعنې $\Delta L >$ او $\Delta <$ قیمتونه اختیاروي، خو په محاسبه کې د کمیتونو مطلقه قیمت په نظر کې نیول کېږي.

د بلک مودول (Bulk Modulle)

د بلک مودول چې د بلک تراکمي مودول په نامه هم یادېږي د په تورې سره ښودل کېږي او هغه پر یو ارتجاعي جسم باندې د کښل Stress او (Strain) له حاصل تقسیم څخه لاسته راځي. د ارتجاعیت عمده خصوصیت دا دي چې په معین حجم کې د جسم کثافت باید یو شان وي.

که چیرې حجمي کښل Stress په $\Delta = \Delta_1 - \Delta_2$ او دغه Stress په نتیجه کې لاسته راغلي حجمي Strain په $\frac{\Delta}{t} = t$ سره وښایو، نو په دې حالت کې د بلک مودول لاندیني قیمت ځانته اختیاروي.

$$\frac{\Delta}{t} = \frac{\Delta}{\Delta_1} = \frac{t}{t_1}$$

وروستې رابطه د ارتجاعي جسم حجمي بدلون، د خارجي میخانیکي قوې تر تاثیر لاندې ښیي. د بلک مودول د هر ارتجاعي جسم لپاره یو ثابت قیمت لري.

د شیر مودول Shear Modulus

په تخنیک کې کلک اجسام خورا ډیر استعمالېږي، نو له دې کبله پوهان ددغه اجسامو جوړښت په دقت سره څېړي، کله چې د خارجي قواو تر تاثیر لاندې راځي، د هغوي اغېزې گورئ او د نواقصو د رامنځ ته راتگ په صورت کې وړتدایر نيسي.

د شیر مودول هم په دې اړوند په یو کلک مکعب مستطیل شکله جسم باندې د stress او strain حوادث بیانوي.

د دې لپاره چې موضوع ته داخل شو لاندیني فعالیت اجرا کوو:

فعالیت:

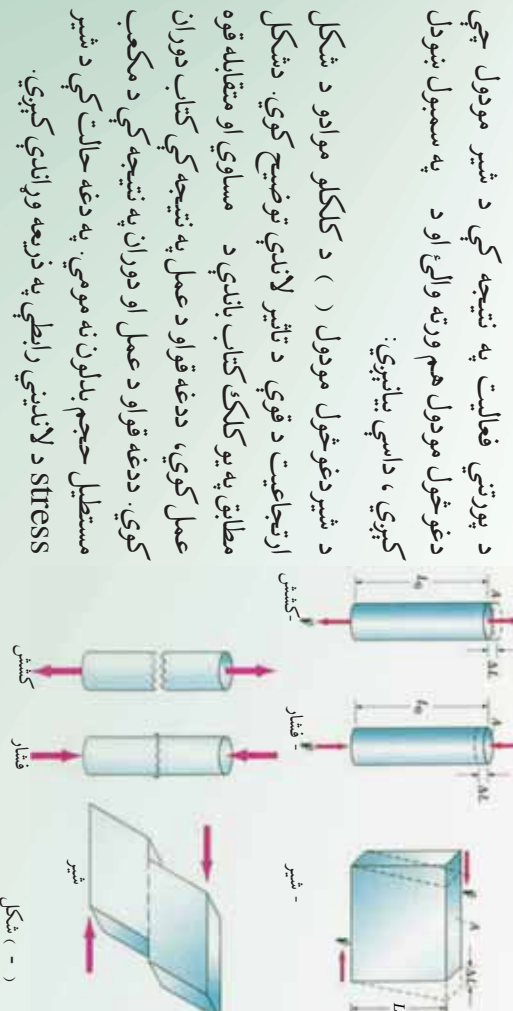


زده کوونکي په دوو گروپو باندې وېشو، او لومړي گروپ ته یو نري کتاب او دوهم گروپ ته یو ډېل کتاب ورکو. هر گروپ په ترتیب سره د شکل سره سم د کتاب پر یوه مخ باندې په عمود ډول فشار وړاندوي، او خپل مشاهدات په یوه پاڼه کې لیکي. د هر گروپ نماینده د گروپ یادداشت خپل ټولگي ته بیانوي.



(5-) شکل

د هر گروپ له نمایش څخه وروسته، ښوونکي د فشار ورکولو په نتیجه کې د هر کتاب حجمي تغیر او ځانگړنېاوې توضیح کوي، بیا په ساختماني چارو کې د داسې فلزي اجسامو استعمال ته اشاره کوي.



(-) شکل

$$\text{د معاملي } F \text{ قوي عمل} \\ \text{د شير د مکعب مستطیل سطحه} = \text{د شير stress}$$

اویا:

$$\delta = \frac{\Delta L}{L}$$

ددي پلاره چې د شير مودول تعريف شي، لازمه ده چې د strain پلاره رابطه يو ځل بيا وليکو.

$$\epsilon = \frac{\Delta L}{L}$$

په دي رابطه کې ΔL د شير غورځول شوي واټن دي او L د کتاب ترمنځ فاصله اړايه کوي. که چيرې د شير stress پر شير strain باندې وويشو، نو د شير مودول يعني ور څخه لاسته راځي، يعني:

$$\text{شير stress} = \frac{\text{شير مودول}}{\text{شير strain}}$$

که په وروستي رابطه کې د Stress او Strain قيمتونه وضع کړو، نو ليکلی شو چې:

$$\frac{\delta}{\epsilon} = \frac{\frac{\Delta L}{L}}{\frac{\Delta L}{L}} = \frac{\frac{A}{A} \times \frac{L}{\Delta L}}{\frac{A}{A} \times \frac{L}{\Delta L}} = \frac{L}{A \cdot \Delta L}$$

د دریم څپر کې لنډیز

په دې څپر کې کې د مادي میخانیکي حالتونه، د اټومي او مالیکولي جوړښتونو له پلوه په تفصیل سره توضیح شوي دي. د اټومونو او مالیکولونو ترمنځ د کشش قوې او د هغوي د څرنگوالي په اړوند بحث شوي دي. د اجسامو په اړوند د قوې د تاثیر لاندې د مادي ارتباطي خصوصیت په پراخه توګه توضیح شوي دي د ارتباطي او غیر ارتباطي کلکو اجسامو توپیر څېړل شوي او دا په ګوته شوي ده، چې د قوې تر تاثیر لاندې، کله چې قوه لرې کېږي، اټومونه یا مالیکولونه او یا هم نیځایه شوي برخه بیرته خپل لومړني حالت ته راګرځي.

همدارنګه د کلکلو شیانو د کثافت د معلومولو او مخصوصه وزن په اړوند چې د اندازه کولو واحدات یې کوم یو دي، بحث شوي دي. د کثافت واحد د کتلې فې واحد جسم په ذریعه اندازه کېږي، په داسې حال کې چه مخصوصه وزن د یو ریاضي عدد په وسیله وړاندې کېږي.

همدارنګه د () عاملي قوې تاثیر د () سطحې په یوه واحد باندې فشار () بلل شوی دی. که یو ښوون قوه په یو متر مربع سطحې باندې وارده شي نو فشار یو پاسکال تعریف شوی دی یعنې:

$$\frac{1N}{1m^2} = 1Pa$$

همدارنګه د شیر او بلک فشارونه چې د کشش په نتیجه کې منځ ته راځي، بحث شوي دي. دا چې کلک اجسام د قوې د فشار او رښکني تر تاثیر لاندې څومره تحمل او طاقت لري، په دې بحث کې مهم او اغېزمن رول لوبوي. د تحمل دغه قابلیت د فشار په وسیله د جسم په اوږدوالي کې د شیر او بلک په حواثو کې څرګند شوي دي.

د ارتباطیت لپاره د یونګ بلک او شیر مودولونو معلومول، د کلکو اجسامو خصوصیت په تخنیک او ساختماني چارو کې خورا مهم او ضروري دي.

د دریم څپرکي پوښتي

1 اجسام د اټومي او مالیکولي جوړښتونو او دهغوی ترمنځ د فاصلو په لرلو سره په لاندینو حالتونو

کي وجود لري. (صحیح یا سم ځواب کوم دی)؟

الف- غاز اوبلن او کلک اجسام.

ب- کنگل شوي، ایره شوي او سکاره شوي اجسام.

ج- د هوا، سیندونو او غرونو په شکل.

د- د څاڅکو، نوري وړانگو او ذرو په شکل.

د مالیکولي جوړښت له نظره د غاز، اوبلنو موادو او کلکلو اجسامو عمده توپيرونه په درو کړنښو کي وليکئ.

د یو جسم کثافت او مخصوصه وزن څه فرق لري؟ د هغوي د اندازه کولو واحدونه وليکئ.

یو کلک جسم چې، $45kg$ وزن او $3m^3$ حجم لري، که چیري $q = 981 \frac{m}{sec^2}$ وي، د نوموړي جسم کثافت به څومره وي؟

5 د stress کمیت د لاندیني رابطي په وسیله وړاندې شوې دی. $\delta = \frac{\Delta L}{A}$

په دې رابطه کي پر او رڼايي واچوي، د اندازه کولو واحدونه یې وليکئ.

د فشار فزیکي مفهوم د قوي د کشش لاندې توضیح کړئ او د $\frac{\Delta L}{L}$ د رابطي شامل کمیونه توضیح کړئ او ووايست که چیري $\Delta L = L$ شي، څه پېښېږي؟

دیونگ مودول فزیکي مفهوم په ارتجاعي کلک جسم کې توضیح او تشریح کړی.

د بلک مودول د لاندیني رابطې په وسیله تشریح شوی دی.

$$= \frac{\Delta}{1 \cdot \Delta}$$

د رابطې شامل کمیتونه توضیح کړی.

د شیر مودول عبارت دي له:

$$= \frac{L}{A \cdot \Delta L}$$

د رابطې شامل کمیتونه توضیح کړی.

1 یو پنځوس گرام د پطرولو تیل 75 m^3 حجم لري. ددغه پطرولو کثافت او مخصوصه وزن حساب کړی.

11 معلوم کړی چې 300 g پاره "q" "خومره حجم لري، په داسې حال کې چې د پاري کثافت $\rho = 13,600 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$ دی.

د مادي تودوخیز خواص



پوهېږو چې د فزیک علم، د جهان قانون مندي، په بنسټیزه توګه بیلوي. د مادي جهان دغه خپړنه د مختلفو اړخونو له پلوه د همدغه مادي جهان بیلابیلې اغیزې را برسېره کوي.

د فزیک عالمانو د مادي د تودوخیزو ځانګړتیاوو او د تودوخې د ماهیت په برخه کې له ډېرو کلونو راهیسې خپلې نظریې ښکاره کړي دي. هغوی فزیکي پېښې تر مطالعې لاندې نیولي او د فزیکي پېښو په هره برخه کې یې خپلې نظریې لیکلي دي.

د پخوانۍ یونان له علماوو څخه دیموکریتوس (Democritus) چې جامد جسم یې د نوساني حرکت لرونکي ذراتو مجموعه ګڼله، د خوږپېړنو په تېرېدلو سره چې د بشر ذهنیت بیا د مادي خواصو او تودوخیزو پېښو ته متوجه شو، حرکي نظریه د تجربې په اساس منځ ته راغله.

لکه څنګه چې بیکن یو انګلیسي عالم وویل؛ موږ ګورو چې حرارت په اصل کې د جسم د داخلي اجزاوو له ډېر تیز حرکت څخه عبارت دي. خو کاله وروسته د کالوریک نظریه منځته راغله.

عالمان په دې باور وو چې تودوخه له یو سیال موجود څخه عبارت دي چې نه وزن لري اونه په سترگو لیدل کېږي چې هغه ته یې کالوريک وویل هغوی ویل چې کله لرگي یا سکاره وسوړخول شي، نو په پایله کې یو اندازه کالوريک پیدا کېږي چې د کالوريک نورو اجسامو ته هم انتقالیدای شي او بیا هغه جسم گرموي. خو کله چې هغه جسم بیرته سربېري، نو بیا به یې ویل چې نوموړي جسم خپله یوه اندازه کالوريک له لاسه ورکړي دي. همدارنگه د عالمانو په واسطه اجرا شوو تجربو وینو دله چې د اصطکاک په واسطه تودوخه پیدا کېږي، د بیلگې په توګه که یو کلک جسم د یوې برمي په واسطه سورې کړو او په هغه سورې شوي ځای کې اوبه واچوو، نو هغه اوبه د اور یا حرارت ورکولو پرته به جوش راځي. (40) خلونښت کاله وروسته ژول (Joule) د ځینو دقیقو تجاربو په واسطه وینودله چې یو مقدار میخانیکي انرژي تل د یو مقدار تودوخې د پیدا کېدو سبب ګرځیدلی شي او د تودوخه له همدغې میخانیکي انرژي سره برابر ده، یعنې د تودوخیزه انرژي او میخانیکي انرژي یو له بله سره معادل دي، نو بیا پرې تودوخه هم له یو ډول انرژي څخه عبارت ده. خو اوس منل شوي نظریه د مالیکولونو حرکتی نظریه ده، ټول عالمان متفقاً په دې نظر دی چې ټول مواد له ډیرو کوچنیو ذراتو څخه جوړ شوی دی چې مالیکول نومېږي. مولیکولونه یو بل جذب کوي او په جامداتو کې ډېره غښتلې او په ګازاتو کې ډېره ضعیفه ده، په جامداتو کې مولیکولونه یو بل ته ډېر نژدې دي نسبت مایعاتو او ګازاتو ته، یعنې مالیکولي فاصله په جامداتو کې بیخي کمه ده، او په ګازاتو کې مالیکولي فاصله ډېره زیاته ده. اوس ګورو چې د مالیکول موضوع د تودوخې د تاثیر له موضوع سره څه اړیکه لري؟ کله چې یو جسم ته حرارت یا ضربه ورکول کېږي، د هغه جسم د مالیکولونو د حرکت چټکتیا ډېرېږي او داسې یو ډول حرکت منځته راوړي چې د (تودوخیزې تاګرارتیا) په نامه یادېږي.

په دې ډول حرکت کې مالیکولونه یو له بل سره ټکر کوي، چې د ټکر د نورو ګاونډیو مالیکولونو د ګرمیدو سبب کېږي.

د ګرم جسم مالیکولونه د ساړه جسم په پرتله په ډېرې تېزې سره حرکت کوي. د جسم هغه مالیکولونه چې ډېر چټک حرکت کوي، د هغوی فاصله هم یو له بله زیاتېږي چې دغه انتشار او د مالیکولونو ترمینځ واټن، د جسم د حجم د لویوالي لامل کېږي د فضا ډېره برخه نیسي. د بیلگې په ډول کله چې یو جامد جسم ته حرارت ورکړو، نو مالیکولونه یې دومره چټک حرکت کوي یو له بله لرې کېږي چې په پایله کې به مایع او بیا په ګاز بدلېږي. خو کله چې د جسم تودوخه لږه شي، نو د مالیکولونو حرکت یې ورو ورو کمېږي او کله چې د مالیکولونو حرکت یې پخ (ګند) شي نو د مالیکولونو خپل منځي د جاذبې قوه یې یو پر بل اثر کوي او یو بل ته سره نژدې کېږي. چې په پایله کې د جسم حجم کمېږي او لږ ځای نیسي، په دې معنا چې د حرارت په زیاتیدو سره جسم انبساط او د حرارت په کمیدو سره جسم انقباض کوي.

وگورۍ! ناسې ته جوته ده چې تودوخه د انرژۍ یو ډول دی، کله چې هغه د یو جسم څخه و بل ته لېږدول کېږي، تر یوه حده د جسم په کیفیت او حالت کې بدلون راولي. که همدغه جسم د یوې بې پلیدي له پلوه وڅیړو، دهغه قانون مندي د تودوخې د تاثیر لاندې مطالعه کېږي.

په دې فصل کې د مادي جهان څېړنه د تودوخې د تاثیر لاندې روښانه کېږي. د تودوخې اصلیت د هغې د انتقال ډولونه، تور فزیکي جسم او د هغه تشعشعي قوانین هدف ته درسیلو لپاره ضروري دي چې باید پرې و پوهېږو.

1-4: د هدایت په واسطه د تودوخې لېږد

کوم موسم تاسو زیات خوښوی دوبي یا ژمي؟ د فصلونو په بدلون سره د هوا حالت هم بدلېږي په دوبي کې هو اگرمه او په ژمي کې سړېږي. د بدلېدونکي هوا په شرایطو کې د خپل ځان دروغ رمتی ساتنې او له ناروغې څخه مخنیوي لپاره موږ د زیاتو فزیکي قوانینو په تیره بیا د مادي تودوخیزو خواصو څخه ګټه پورته کوو. د دوبي په گرمي او یا هم د ژمي په یخني کې موږ باید د خپل بدن د تودوخې درجه ثابته وساتو او داکار د فزیکي قوانینو په پوهېدو شونی دی.

د بیلګې په توګه د دوبي په گرمه ورځ کې که چیرې نارګې اوسېنې جامې واغوندو، او هم د لمر مستقیمې وړانګې د سینو جامو د اغوستلو په صورت کې تر ډېره حده منعکسې او بدن ته نه داخلېږي. همدارنګه د خپل بدن د سرولو لپاره ساره اویخ شیان، لکه د څاه یخې اویه، ايس کریم، سړې نوشايي او سړې شلومې څښوو او د کوټې په داخل کې باديګې اویا هم اړیکندښ ته ځانونه نژدې کوو. د ژمي په سړه ورځ کې زیاتې او گرمې جامې اغوندو او زیار پاسو چې په کور کې پاته شو او گرم شیان، لکه گرم چای، گرمې شلبي، گرم اش او گرمه شوله خوړو، تر څو د بدن تودوخه مو ثابته پاته شي، یخ مو ونه وهي او ناروغه نه شو.

تودوخه د انرژي یو ډول دی، تودوخه د مالیکولونو، اټومونو، الکترونونو او نورو ذرو د حرکت حرکي او یونانشیل انرژي ده، تودوخه زیاتره د داخلي انرژي په نوم هم یادېږي.

شسيان يا جسمونه په راز راز طريقو تودوخه له لاسه ورکوي، يا په بل عبارت تودوخه له يو جسم څخه بل جسم ته په مختلفو طريقو لېږدول کېږي. په دې هکله د مهارت د تر لاسه کولو لپاره لاندې مثالونه په پام کې ونيسي.

1 - د يوي فازي ميلې يو سر په اور يا د گاز په لمبه ږدو، وروسته له څه وخته ميله گرمېږي او دا گرمي د ميلې بل سر ته هم رسېږي. په بل عبارت تودوخه له اور يا د گاز له لمبې څخه د ميلې هغه سر ته چې په اور کې دي او له هغه ځايه د ميلې بل سر ته ځي. ښکاره خبره ده چې ددې تجربې په ترڅ کې د گرم جسم (اور) اتومونه فازي ميلې ته نه دي لېږدول شوي. همدارنگه د ميلې د تود (گرم) سر اتومونه هم د هغې بل سر ته د ځای بدلون نه دی کړی. هر کله چې تودوخه د يو جسم له يوه ځايه څخه بل ځای ته پرته له دې چې اتومونه يا ماليکولونه يې د ځای بدلون وکړي ولېږدول شي، د تودوخې دا ډول لېږد ته هدايت وايي. دکلکو يا جامدو جسمونو په داخل کې تودوخه يوازې د هدايت په طريقه لېږدول کېږي.

2 - په ژمې کې يوه گرمه بخاري د ټولې کونټي هو اگرموي. د بخاري د پاسه او هغې ته نږدې هوا گرمېږي پورته ځي يا صعود کوي او له بخارۍ څخه لری، سړه هوا د بخاري خواته راځي او وروسته له دې چې گرمه شي دا هوا هم پورته خواته ځي. له دې ځايه جوړېږي چې د کونټي هوا په گرمولو کې د هوا د ماليکولونو بهير اغيزمن دي.

د تودوخې دا ډول لېږد چې په هغه کې د ماليکولونو او اتومونو ځای بدلون رول لري، د تودوخې د جريان يا کانوکشن په نوم يادېږي. په مايعاتو او گازونو کې د تودوخې لېږد په همدې طريقه ترسره کېږي. دکانوکشن په طريقه د تودوخې د لېږد لامل دادي چې د مايعاتو او گازونو ماليکولونه د جامداتو په انډول خپلواک دي او د کثافت بدلون چې د تودوخې د درجې تابع دي د اتومونو او ماليکولونو د ځای بدلون لامل کېږي.

3 - په داسې حال کې چې د ځمکې او لمر ترمنځ مادي محيط نه شته دي، بلکې خلاف ده، خو په پرله پسې توگه د لمر تودوخه ځمکې ته را رسېږي. ښکاره خبره ده چې د مادي محيط په نه شتون کې د لمر تودوخه ځمکې ته نه د هدايت او نه هم د کانوکشن په طريقه را رسېږي، بلکې د تودوخې دا ډول لېږد د تشعشع په نوم يادېږي. د تودوخې په تشعشع کې مادي محيط ته د لېږد د واسطې په توگه اړتيا نشته.

2-1-4: د هدایت $nd\ cti$ توضیح

د تودوخیز هدایت په طریقه تودوخه د جسم له یوې نقطې څخه بلې نقطې ته د ذرو یا مالیکولونو له حقیقي حرکت پرته لېږدول کېږي. د تودوخې د لېږد تر ټولو آسانه طریقه همدا ده چې په مقدارې توګه توضیح او تشریح کېدای شي. په دې طریقه کې د ګرم جسم د مالیکولونو حرکې انرژي د ساړه جسم له مالیکولونو سره د مخامخ تماس له امله هغو ته لېږدول کېږي. د ګرم جسم د مالیکولونو حرکې انرژي د مالیکولونو او اتومونو د اهتزازي حرکې انرژي په بڼه ده. د ساړه جسم اتومونه د کوچني د تودوخې په درجه کې د خپل تعادل حالت په شاوخوا کې اهتزازي حرکت ترسره کوي. ددې اهتزاز امپلیتود د جامد جسم د اتومونو ترمنځ له واټن څخه کوچني دي. که چېرې سوړ جسم ګرم جسم سره چې د مالیکولونو اهتزازي حرکې انرژي یې زیاته ده، په مستقیم تماس کې واقع شي، د هغه د مالیکولونو اهتزازي حرکې انرژي د ساړه جسم مالیکولونو ته لېږدول کېږي او دهغو د اهتزاز امپلیتود زیاتوي. په دې طریقه تودوخه له یو جسم څخه بل جسم ته هدایت کېږي. که چېرې جامد جسم فلز یا اوسپنه وي، خپلواک الکترونونه هم د تودوخې په لېږد کې ونه اخلې. تر اوسه پورې مو د دود بیلابیلو ګرمو او سوړو جسمو ترمنځ د هدایت په واسطه د تودوخې لېږد، مطالعه کړ. اوس به وګورو چې په یو جسم کې تودوخه له یوې نقطې څخه بلې نقطې ته څرنگه هدایت کېږي. کله چې د یوې فلزي میلې یو سرګرم کړو، د هغه د مالیکولونو حرکې انرژي زیاتېږي او په لوړه امپلیتود سره اهتزاز ترسره کوي او تودوخیزه انرژي له یوه مالیکول څخه بل مالیکول ته لېږدول کېږي. د تودوخې دا لېږد میلې تر بل سر پورې دوام کوي، خو مالیکولونه انتقالي حرکت نه کوي، بلکې د خپل تعادل حالت په موقعیت کې پاته کېږي.

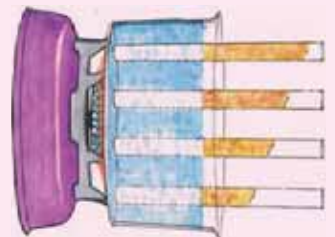
اوس چې د هدایت په میکانیزم پوه شو و به وګورو چې د ټولو اجسامو د هدایت وړتیا یو شان ده او که یو له بل څخه توپیر لري. ددې کار لپاره لومړی د یوې مسي میلې یو سر په لاس کې نیسو او بل سربې د اور لمبې ته ورژدي کړو، وروسته له څه وخت څخه د میلې هغه سر چې زموږ په لاس کې دي دومره ګرمېږي چې نورې په لاس کې نشو نیولې.

خوکه چېرې د مسي میلې پر ځای یوه بښینه یي میله و اور لمبې ته نژدې کړو، و به ونو چې له ډیر زیات وخت څخه وروسته د بښینه یي میلې هغه سر چې زموږ په لاس کې دي، لږ څه ګرمېږي. له دې تجربې څخه جوړېږي چې مختلف توکي راز راز د تودوخیز هدایت وړتیا لري.

ددې لپاره چې پوه شو د مختلف توکي راز راز د تودوخيز هدايت وړتيا لري، لاندې تجربه ترسره کوو:



فعاليت



شکل (4-1)

د تودوخې خپرېدنه د هرې مېلې تړبل سره پورې چې د موم له تدریجي ولې کېدو څخه معلومېږي، په هره مېله کې یو له بل څخه توپیر لري او تودوخه د هرې مېلې بل سرته په مختلفو وختونو کې رسېږي. له دې تجربې څخه پوهېږو چې د مختلفو توکو تودوخيز هدايت یو شان نه، بلکې یو له بل څخه توپیر لري او د نوموړي مادې په جنسیت او ډول پورې اړه لري.

3-1-4: د تودوخې درجو پېژندنه

په فزیک او ورځني ژوندانه کې، د تودوخې له مختلفو درجو نه ګټه اخیستله کېږي. موږ په دې بحث کې د تودوخې د درجې درې ډولونه چې ډیر معمولي دي، درپېژنو او دهغو تر منځ له اړیکو نه یادونه کوو. له هغه وروسته به تاسې له ځینو فزیکي پلیدو سره، لکه د تودوخې اېسلاط او د درجه لرونکو صفحو پرمخ د تودوخې د درجو تعیین، له مختلفو تر مایټرونو سره اشنایي حاصله کوئ.

4-1-4: د سلسیوس د تودوخې درجه

د تودوخې درجې ټولیز ساده سنجورونکی (سلسیوس ترمایتر) چې هغه ته د سانتي گريد ترمایتر هم وايي د سويډلني منځم پو اسط چې انډرس سلسیوس د (1701-1744) (Anders Celsius) نومېده جوړ شو چې (د اوبو د انجماد نقطې) له 100 درجو څخه تر صفر درجې (د اوبو د غلیان نقطې) درجه بندي شوي. وروسته، د دې درجه بندي سرچېه یعنې صفر درجه د اوبو د انجماد لپاره او 100 درجې د اوبو د غلیان لپاره د مشهور بیولوژي پوه کارولوس لینیوس (1707-1778) پراسطه درجه بندي شو. اوس مهال موږ د اوبو د انجماد درجه 0° او د اوبو د غلیان نقطه 100° د ترمایتر پر صفحه لولو. د سکيل اوږدوالی له صفر نه تر 100 درجو، په سلو مساوي برخو ویشو او هره حصه یې د سانتي گريد یوه درجه قبوله شوې ده. په دې ترمایتر کې له سلو درجو پورته و جوړ نه لري، اما له صفر نه د ټیټو درجو د لوړستلو لپاره د ترمایتر صفحه له صفر نه لاندې تر 273° - پورې هم نښه شوی دی.

5-1-4: د فارنهایت د تودوخې درجه

د فارنهایت د تودوخې درجه گیریل فارنهایت (1668-1736) (Gabriel Fahrenheit) پخپل لابراتوار کې، صفر ټیټه درجه او د انسان د بدن تودوخه یې 96° درجې و ټاکله.

دا چې نوموړي ولې د اسکيل و ټاکه، تر اوسه ندې څوک څوک ندې پوه شوي. اوس د موډرن ترمایتر د (سکيل) پر صفحه د انسان د بدن تودوخه له $96,6^{\circ}$ سره سمون (مطابقت) لري. سربيره پردې د (سکيل) پدې صفحه کې د اوبو انجماد له 32° او د اوبو د غلیان نقطه له 212° سره سمون لري، چې د اخري منل شوي ترون پر اساس له 32 نه تر 180 درجې د فارنهایت بدلون له صفر نه تر 100 درجې سانتي گريد سره سمون لري. بنسټي په یاد ولرو چې نه یوازې د فارنهایت درجه له سانتي گريد سره توپیر لري، بلکې دهغوی اندازه هم یو له بله سره توپیر لري. لکه څنګه چې د هغوی د درجو نسبت $\frac{5}{9} = \frac{100}{180}$ دی، ځکه نو د سلسیوس () او فارنهایت () درجو د تبدیلو لولپاره له خطي رابطې $+ =$ څخه ګټه اخلي. د تعریف او پورتنۍ رابطې پر اساس د او ثابتو تعیین، 0° د فارنهایت په درجو په دې توګه تبدیلولی شو:

$$32^{\circ} = (0^{\circ}) + =$$

نو د b ثابت قیمت عبارت له 32° څخه دي، همدارنگه د غلیان نقطې په وضع کیدو سره a ثابت قیمت داسې لاسته راوړلي شو:

$$212^\circ = (100^\circ) + 32^\circ$$

د اخری رابطې په حلولو سره د a قیمت داسې لاسته راځي:

$$= (212^\circ - 32^\circ) / 100^\circ = \frac{180^\circ}{100} = 9/5$$

د پورتنیو نتایجو له یوځای کولو، دسلسیوس او فارنهایت د درجو تر منځ رابطه په لاندې توگه لاسته راځي:

$$= (9/5)^\circ + 32^\circ \dots\dots\dots(1)$$

همدارنگه د فارنهایت او سلسیوس درجو تر منځ رابطه له (۱) رابطې څخه هم پر لاس راوړي شی:

$$= (\frac{5}{9}^\circ / ^\circ) (-32^\circ) \dots\dots\dots(2)$$

د بیلگې په ډول: د تودوخې 10° درجې د فارنهایت () په درجې بدلولو لپاره لیکلی شو:

$$= \frac{9}{5}^\circ + 32 = \frac{9}{5} \cdot 10 + 32 = 18 + 32 = 50^\circ$$

مثال: د یوه ترمایټر د دایروي صفحې د سلسیوس او فارنهایت په درجو درجه بندي شوي. په داسې حال کې چې د فتر عقربه په پسرلي کې د سلسیوس ۷۵ درجې وښيي.

a. د فارنهایت کومه درجه به لږې درجې سره سمون ولري؟

b. که په ژمی کې تودوخه $2.0^\circ -$ وي، د فارنهایت کومه درجه له هغه سره سمون لري؟

حل: د تودوخې درجو د تبدیلولو لپاره، د جز د حل لپاره د $(5/9) =$ له رابطې او

د جز د حل لپاره د $32 + 9/5 =$ له رابطې نه داسې گټه اخلو:

د جز حل: د $75^\circ =$ قیمت د (2) په رابطه کې وضع کوو، نو لرو چې:

$$= 5/9 (75 - 32) = 24^\circ$$

د جز حل: د $2.0^\circ - =$ په وضع کولو د (1) په رابطه کې لرو:

$$= \frac{9}{5} (-2.0) + 32^\circ = 28.4^\circ$$

تمرین: د تودوخې کومه درجه ده چې اندازه یې د دراور ترمایټرونو په صفحه کې یو چول لیدل کېږي؟

حل: د پوښتنې د شرط په نظر کې نیولو سره:

$$= t$$

$$t = \frac{9}{5} t + 32$$

د حل له رابطې وروسته لرو چې:

$$\frac{-4t}{5} = 32$$

$$t = -40$$



شکل (4-2)

د کار د سموالي د امتحان لپاره:

د -40° = قیمت په بدلولو سره په $(^\circ)$ رابطه کې لیکلی شو:

$$= -40^\circ = (5/9)(-40 - 32)$$

نو: $-40^\circ = 40^\circ$ عین قیمت لري چې د مخکیني مثال په شکل کې داسمون (مطابقت) په وضاحت سره لیدل کېږي.

پوښتنه



د تودوخې درجه په فارنهایت سره محاسبه کړئ چې عدد دی قیمت یې د هغه له درې برابره د سلسیوس په ترمایټر کې سمون ولري.

4-1-6: د کلون د تودوخې درجه

(د درجه لرونکي صفحه) سکیل د کلون د تودوخې درجه د لار د کلون

$$L \text{ d Kel in illiam h ms n (1824-1707)}$$

د سکاټلنډي فزیک پوه یو واسطه نوم کینودل شو، چې اساس یې مطلقه صفر درجه تشکیلوي (مطلقه صفر درجه د تودوخې هغه درجه ده چې په هغه کې د اکسیجن ګاز ترفشار لاندې منجمد کېږي چې له -273.15° سره سمون لري).

په حقيقت کې د $0^{\circ}K$ قيمت په دقيقه توګه همافه مطلقه صفر دی. څکه نو په دې سکیل کې د تودوخې منفي درجې وجود نه لري. د کلون سکیل د درجو اندازه د سلسيوس سکیل له درجو سره برابر دی. لکه څنګه چې وویل شو مطلقه صفر درجه تودوخه له 273.15° - تودوخې سره سمون (مطابقت) لري، نو د کلون او سلسيوس دسکیل تر منځ د تودوخې درجو د بدلون لپاره له لاندې رابطې نه ګټه اخلو:

$$= + 273.15 \dots\dots\dots(3)$$

په پورتني رابطه کې د کلون د تودوخې درجه او د سلسيوس د تودوخې درجه ښيي، د تودوخې د درجو لوستل په کلون سکیل کې نظر سلسيوس او فارنهایت ته تويير کوي. د بين المللی تړون مطابق د کلون درجې د لوستلو لپاره د درجې ($^{\circ}$) له ښې صرف نظر کوي، د بيلګې په ډول:

5 درجې کلون، ($5^{\circ}K$) نه بلکې د $5K$ په بڼه ليکي. که څه هم په عمومي ډول په ورځنيو محاسباتو کې د سلسيوس او فارنهایت له سکیلو نه څخه ډيره ګټه اخيستله کېږي، مګر په فزيک کې کلون نظر نه وړو سکیلونو ته ډير استعمالېږي.

تعمرين: 55° څو درجې کلون کېږي؟ حساب يې کړئ.

حل: لومړی د فارنهایت درجه په سلسيوس بدلو:

$$= 13^{\circ} (55 - 32) \times 5/9$$

$$\text{اوس د سلسيوس درجه په کلون تبديلو: } 13 + 273.15 = 286.15K$$

د تودوخې د درجو درې سکیلونه په (3-4) شکل کې ښودل شوي. په شکل کې معمولي او د اړتيا وړ درجې په ښه شوي درجې له دې درجو نه په ګټې اخيستلو درې واړه سکیلونه يو له بله سره پرتله کولای شو:



(3-4) شکل،

د تودوخې د درجو سکیلونه

په شکل کې مهمې او د ضرورت وړ د تودوخې درجې لکه د ځيني جسمونو او د اوسو د انجماد او غليان نقطې په هر سکیل کې ليدل کېږي.

4-2: د تودوخیز انبساط

زبات شمیر مواد د تودوخې د حاصلولو په صورت کې انبساط کوي. د بیلګې په ډول د برېښنا د سیم لښونه په شدید اوږې کې د ژمي د ورځو په پرتله انبساط کوي او اوږدیږي.

په حقیقت کې زیاتره ترمایټرونه د ډیوالې او طبي ترمایټرونه په ګلورن چې د مریض تبه پرې معلوموي هم پر همدې بنسټ جوړېږي. د یوې مانع لکه سیمابو یا الکولو انبساط د دې لامل کیږي چې د مایع جګوالی (ارتفاع) په ترمایټر کې تغیر وکړي. تودوخې مختلفې درجې وښيي. په دې بحث کې به موږ د اجسامو د تودوخې انبساط په خطي (طولي)، سطحي او حجمي بدلونو کې په لنډ ډول مطالعه کړو.

4-2-1: طولي انبساط

یوه فلزي میله د L_0 په اوږدوالي چې د Δ تودوخې لرونکې دی په پام کې نیسو. تجربی ښیي، هرکله چې دې میلې ته تودوخه ورکړو او یا یې سړو کړو، په دواړو حالتونو کې د میلې په طول کې تغیرات مستقیماً متناسب د تودوخې درجې له تغیراتو سره وي.

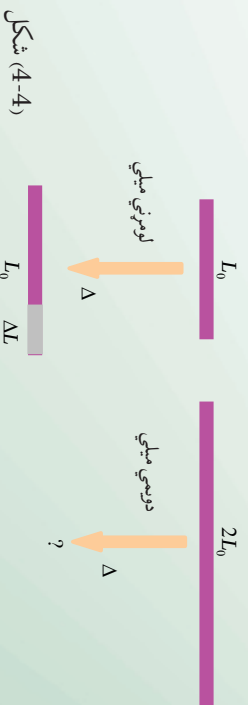
نو که د تودوخې د درجې تغیر ته Δ او د میلې د اوږدوالي تغیر ته ΔL وایو، د طول دا زیاتوالي په رښايي کې په دې ډول افاده کولی شو:

$$\Delta L = \tan t \Delta$$

په پورتنۍ رابطه کې د تناسب ثابت د مادي په ډول پورتي چې میله ترې جوړه شوې ده، اړیکه (ارتباط) لري.

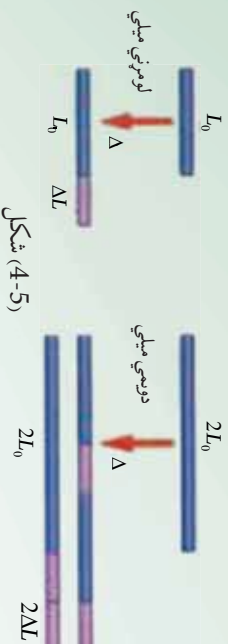
تعرین: کله چې یوې لومړنۍ میلې ته د Δ په اندازه تودوخه ورکړو دهغه اوږدوالی د ΔL په اندازه زیاتیږي، که دویمې میلې ته چې د لومړنۍ میلې دوه برابره اوږدوالي لري او له عین موادو څخه جوړه شوي وي، د اولې میلې په اندازه تودوخه ورکړو، ایا په هغه کې د طول زیاتوالي اندازه:

ΔL دی؟، ΔL ب. $2 \Delta L$ دی؟ او یا c. $\Delta L / 2$ دی؟



استدلال او مباحثه:

فرض کړو چې دویمه میله د دوه لومړنیو میلو له یوځای کیدلو او اتصال څخه د شکل مطابق جوړه شوي وي:



کله چې تودوخه د Δ په اندازه زیاته شي، نو د لومړنۍ میلې د هرې برخې اوږدوالی ΔL انبساط کوي او په پایله کې د دواړو میلو مجموعي انبساط په د $2\Delta L$ په اندازه وي، چې په حقیقت کې به دا اندازه د دویمې میلې له ټول (کلي) انبساط سره برابره وي، نو له پوښتنې سم ځواب () دی یعنې دویمه میله د $2\Delta L$ په اندازه یعنې د لومړنۍ میلې دوه برابره انبساط کوي. د تمرین له حل نه، دې پایلې ته رسیږو چې تغیر په طول کې مستقیماً هم له اصلي طول او هم د Δ د تودوخې له تغیراتو سره متناسب دی. د تناسب ثابت په α سره ښیي چې هغه د طولې انبساط د ضریب په نامه یادوي. نو کولی شو چې د طولې انبساط داسې تعریف کړو:

$$dL = \alpha L \cdot \Delta$$

د α واحد د SI په سیستم کې $(^{\circ}\text{C})^{-1}$. لاندې جدول د α قیمتونه د مختلفو موادو لپاره ښیي.

مواد	د طولې انبساط ضریب $(^{\circ}\text{C})^{-1}$ په
سرب	29×10^{-6}
المونیم	24×10^{-6}
برنج	19×10^{-6}
مس	17×10^{-6}
اوسپنه(فولاد)	12×10^{-6}
کانکریټ	12×10^{-6}
معمولی ښیینه	11×10^{-6}
پایرکس ښیینه	3.3×10^{-6}
کوارتز	0.5×10^{-6}

تمرین

د ایفل برج چي له او سښېي څخه جوړ شوی په 1889 کال د الکساندر ایفل (Alexander Eiffel) پواسطه په حیرانوونکي ډول په پاریس کې جوړ شوی دی. که د برج ارتفاع په 22° تودوخه کې د ورځې 301m وي، نو ارتفاع به یې په 0° کې د شپې له خوا خومره وي؟

حل: تغيرات په ارتفاع کې د $\Delta L = \alpha L_0 \Delta$ له رابطې څخه داسې لاسته راځي: له جدول نه په گټې اخیستې لرو چې:

$$\alpha = 12 \times 10^{-6} \text{ K}^{-1}$$

$$\Delta = -22^\circ = -22 \text{ K} \quad \text{او همدا راز لرو چې:}$$

$$\Delta L = \alpha L_0 \Delta = (12 \times 10^{-6} \text{ K}^{-1})(301 \text{ m})(-22 \text{ K})$$

پس:

$$\Delta L = -7,9 \text{ m}$$

فعالیت



یا مختلف فلزات د تودوخې له امله په متفاوت ډول انبساط کوي؟

د اړتیا وړ مواد: شمع، دوه فلزونه ترېشه



شکل (4-6)

کړنلاره

الف: ترېشه چې دودخوا د A او B له دوو مختلفو فلزونو څخه جوړه شوې، لومړی ورته ښځ له توتو سره تماس وکړئ او بل ځل د شمعي په واسطه تودوخه ورکړي، د (B او C) شکلونو ته نظر واچوئ، له خپلې ډلې سره پخپلو مشاهداتو بحث وکړئ، پایلې تر لاسه کړئ چې ولې ترېشه په متضادو لورونو انحنا کوي؟ او بیا د یو برېښنايي او تودانومات کارمیکانیک لډې اصولو څخه په گټې اخیستې د () په شکل کې خپلو ټولگيو ته تشریح کړئ. همدا رنگه وړايي چې که د اوتو برېښنا په انومات ډول قطع شي، څه پېښېږي؟

2-2-4: د تودوخې سطحي انبساط

زده موکړل چې د تودوخې له تغیراتو سره د اجسامو اوږدوالی بدلون مومي. اوس باید پوه شو چې په اوږدوالي کې دا تغیرات طبعاً د اجسامو په سطح کې د بدلون لامل ګرځي. د زیات و ضاحت لپاره مربع شکله فلز چې د هرې ضلعې اوږدوالی یې (L) وي، په پام کې ونیسئ. پدې صورت کې د مربع اصلي مساحت $A = L^2$ وي. که د دې مربع تودوخه د Δ په اندازه زیاته شي، پدې صورت کې د نوموړی مربع هره ضلعه د ΔL په اندازه زیاتوالی مومي او په پایله کې د هرې ضلعې لپاره لیکلی شو چې:

$$L + \Delta L = L + \alpha L \Delta$$

$$\begin{aligned} \text{نو د مربع اخري مساحت داسې حسابولی شو: } (L + \alpha L \Delta)^2 &= (L + \alpha L \Delta)^2 \\ &= L^2 + 2 \alpha L^2 \Delta + \alpha^2 L^2 \Delta^2 \end{aligned}$$

اوس که د تغیراتو په پایله کې د Δ اندازه ډیره کوچنۍ وي، نو په کوچنیو تغیراتو کې په اوس Δ^2 له هغه نه ډیر کوچنی وي اوله هغه په صرف نظر کوولو موږ چې:

$$A' \approx L^2 + 2 L^2 \Delta = A + 2 A \Delta$$

$$\text{په نتیجه کې د } \Delta A \text{ قیمت په تغیر کې لیکلی شو: } \Delta A \approx A' - A \approx 2 \alpha A \Delta$$

که پام وکړئ لیدلی شو چې د طولې انبساط اوسطحي انبساط ترمنځ بشپړ ورته والی موجود دی. یوازې دلته اوږدوالی په فورمول کې په مساحت بدل شوی اود (α) د انبساط ضریب هم دوه برابره شوی دی. دا محاسبه د یوې نمونې په توګه په یوه مربع کې تر سره شو، په داسې حال کې دا رابطه په هر ډول سطحه کې د تطبیق وړ ده، د بیلګې په ډول:

که یو دایروي مساحت $(A = \pi r^2)$ په پام کې ونیول شي، پدې صورت کې به هم ΔA د مساحت زیاتوالی د Δt د تودوخې د زیاتوالي له امله هماغه $\Delta A \alpha 2 \Delta t$ وي.



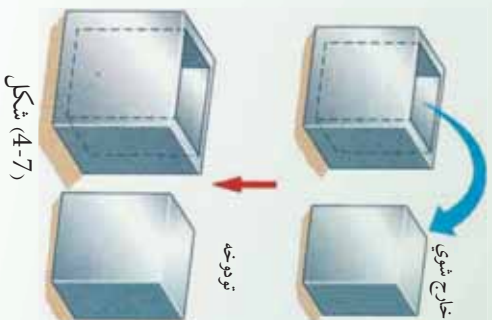
خپړنه وکړئ

دیو وائل په منځ کې یو حلقه یي سوری دی. کله چې دې وائل ته تودوخه ورکړل شي یا د دی وائل سوری:

a) انبساط کوي؟ b) انقباض کوي؟ اویا c) په اولي حالت باقي پاتې کېږي؟
تجربه ئې کړئ او په پایلوبي پخپلو کې بحث وکړئ.

3-2-4: حجمي انبساط

له پورتني څيړنې مو خامخا نتيجه تر لاسه کړې چې د تودوخې په ورکولو سره د سوري مساحت زيات شو. نو ايا فکر کوئ چې د يوه ظرف پايړي پيالې حجم به هم د تودوخې ورکولو په اثر زياتوالی پيدا کړي؟ لکه څنگه چې په (4-7) شکل کې وينئ، يوبلاک چې د مکعب د داخل يوه برخه ده له مکعب نه بېله شوي ده.



کې دا خپلې شي.

اوس د مکعب حجم د تغيراتو د محاسبې لپاره، پوهېږو چې که د مکعب د ضلعي اصلي اوږدوالی L ووبلو، نو حجم به يې ($L^3 = V$) وي. د تودوخې د درجې زياتوالی د مکعب د حجم د زياتوالی لامل کېږي چې داسې يې حسابولی شو:

$$\begin{aligned} V' &= (L + \Delta L)^3 = (L + \alpha L \Delta)^3 \\ &= L^3 + 3\alpha L^3 \Delta + 3\alpha^2 L^3 \Delta^2 + \alpha^3 L^3 \Delta^3 \end{aligned}$$

د کوچنيو قيمتونو له اخري دوو حدودو ($3\alpha^2 L^3 \Delta^2$) ($\alpha^3 L^3 \Delta^3$) څخه په صرف نظر کولو سره به ولرو:

$$V' = L^3 + 3\alpha L^3 \Delta = V + 3\alpha V \Delta$$

نو د Δ حجمي تغيرات داسې لاسته راوړو: $\Delta V \approx 3\alpha V \Delta$ اخري رابطه د بل هر ډول حجم لپاره د تطبيق وړ ده.

نو په عمومي ډول حجمي انبساط هم، لکه طولي انبساط توضيح کيدلی شي، پدې توپير چې د حجمي انبساط ضريب له α سره برابر دی او هغه د β په توري سره بندي او داسې يې تعريفوو

$$\Delta V = \beta V \Delta$$

د β واحد د SI په سيستم کې ($^{\circ}\text{C}^{-1}$) دی.

د β قیمتونه د یو شمیر مختلفو مایعاتو لپاره په لاندې جدول کې لیدلې شې:

مواد	د حجمي انبساط ضریب (β^{-1})
ایتر	1.51×10^{-3}
کاربن تیراکلراید	1.18×10^{-3}
الکول	1.01×10^{-3}
بیزین	0.95×10^{-3}
د زیتون تیل	0.68×10^{-3}
اوبه	0.21×10^{-3}
سیماب	0.18×10^{-3}

په یاد ولرئ څرنگه چې د 1° تودوخې تغیر د $1k$ تودوخې درجې د تغیر عین قیمت لري، نو د اجسامو د تودوخې انبساط د Δt تودوخې د بدلون درجه کولې شي په یو وخت کې د سلسیوس د تودوخې درجې په سکیل اویا کلوین سره ونښودل شي.

مثال: یو مسي فلاسک چې 150 m^3 حجم لري ترڅنډو پورې د زیتون له تیلو څخه ډک شوی دی. که د سیستم د تودوخې درجې له 6° نه 31° ته لوړه شي، په کومه اندازه تیل به له فلاسک نه بیرون توی شي؟

حل: $\Delta = 25^\circ = 25 \text{ K}$

څرنگه چې په سیستم کې هم فلاسک او هم د زیتون تیلو ته تودوخه ورکړل شوې، نو لومړی د تیلو انبساط او بیا د فلاسک انبساط په جلا جلا ډول داسې محاسبه کوو:

له مخکیني جدول نه په گټې اخیستنې سره لیدل کېږي چې د زیتون تیل نسبت مس فلاسک ته ډیر انبساط کړی او له فلاسک نه د تیلو د توپندو لامل شوي دي، د زیتون تیلو د حجمي بدلون د پیدا کولو لپاره لیکلې شو:

$$\begin{aligned}\Delta V &= \beta V \Delta \\ &= (-0.68 \times 10^{-3} \text{ K}^{-1})(150 \text{ m}^3)(25 \text{ K}) \\ &= -2.6 \text{ m}^3\end{aligned}$$



شکل (4-8)

اوس د فلاسک حجمي بدلون داسې حسابوو:

$$\begin{aligned}\Delta V_k &= 3 \alpha \Delta V \\ &= 3(17 \times 10^{-6} k^{-1})(150 m^3)(25k) \\ &= 0.19 m^3\end{aligned}$$

د فلاسک او تیلو د حجمي بدلون ترمنځ توپیر په لاندې ډول دی:

$$\Delta V - \Delta V_k = 2.6 m^3 - 0.19 m^3 = 2.4 m^3$$

دا توپیر ($2.4 m^3$)، د هغو تیلو له حجم څخه عبارت دی، چې له فلاسک څخه بهر توی شوي دي.

په پوره: که سیستم د تودیدو پر ځای سربېري، په هغه صورت کې د تیلو حجم نسبت فلاسک ته ډیر او په چټکۍ سره کمېږي، په نتیجه کې د زیټون د تیلو حجم په فلاسک کې ښکته راځي.

تمرین: فرض کړئ داخل فلاسک ترڅنډو پورې د زیټون پر ځای له ښړنو څخه ډکوی، تاسو څه هیله لرئ؟ ایا بیاهم سیستم ته د 20° تودوخې په ورکولو به، ښړن هم د زیټون د حجم په اندازه له فلاسک نه بهر توی شي، یا له هغه نه لږ او یا له هغه نه ډیر؟ د ښړن حجم حساب کړئ او له مخکیني حجم سره یې پرتله کړئ.

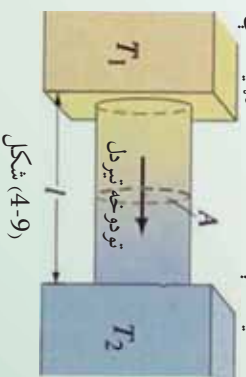
ځواب: ښړن ډیر توپیري $\Delta V = 3,4 m^3$

4-3: د تودوخې د درجې گړادیت

د تودوخیز هدایت د ښې پېژندنې لپاره د یوې استوانه یې میلې په اوږدو کې د تودوخې خپرېدنه په پام کې نیسو. له (4-9) شکل سره سم د یوې استوانه یې میلې د A دوې مقطع گانې چې د L په واټن یو له بل څخه واقع دي او د هرې یوې د تودوخې درجه په ترتیب سره T_1 او T_2 ده، په پام کې نیسو. تجربه ښیي چې د t په وخت کې د A له مقطع څخه د تودوخه تیرېږي. په دې حالت کې د تودوخې د بهیر اندازه — t ده. دغه اندازه د تودوخې د جریان په نوم یاده او په H سره ښودل کېږي.

لوري درجې

نتیجې درجې



شکل (4-9)

تجربه بنسبي چې د تودوخې جريان t په مخامخ يا مستقيمه توگه د مقطع له مساحت A او د تودوخې د درجې له توپير $(t_2 - t_1)$ ، په معکوسه توگه د L له واټن سره متناسب دي. د تناسب ضريب K د مادي يا جسم د تودوخيز هدايت په نوم يادېږي، نو ځکه ليکلي شو چې:

$$= -\frac{A \cdot t_2 - t_1}{t}$$

د تودوخې درجې د توپير د اوږدوالي پر واحد نسبت يعنې $(\frac{\Delta}{L})$ د تودوخې درجې د گراډينټ په نوم يادېږي.

د تودوخې د درجې گراډينټ يو منفي کميټ وي، ځکه چې تودوخه دکمښت په لوري حرکت کوي، يعنې د تودوخې له لورې درجې څخه د ټيټې درجې په لوري جريان کوي. په پورته اړيکه کې د K عددي قيمت د جسم په ډول پورې اړه لري. هغه توکي چې K يې زيات دي، د تودوخې بنسټ انتقالونکي دي، هغه چې K يې کم دي، خرابه انتقالونکي يا پزدودونکي يا عايق دي.

په هر ډول يو نواخت جسم کې چې د مقطع مساحت يې په ټولو نقطو کې يو شان وي، د تودوخې جريان د مقطع په مساحت (A) باندې عمود دي. د تودوخې د جريان (H) واحد، په SI سيستم کې ټول پر ټاټبه يا واټ دي. که چيرې وروستۍ معادله نسبت K ته حل کړو، نو لرو چې:

$$= \frac{L}{A(t_2 - t_1)}$$

د بورټني اړيکې څخه د K واحد د SI په سيستم کې $\frac{W}{m \cdot ^\circ C}$ او يا: $\frac{m}{m^2 \cdot K}$ دي.

مثال: په يو ټولگي کې دهغې دکړکيو د بنسټي دهرې يوې مساحت 450 m^2 او پټوالي يې 5 mm دي. که چيرې ټولگي ته د باندې د تودوخې درجې 15° او د هغه دننه د تودوخې درجې 25° وي، هغه مقدار حرارت چې د لسو دقيقو په ترڅ کې له بنسټي نه خار جېږي، محاسبه کړئ.

حل: $\Delta = ?$

$$2 - 1 = 25^\circ - 15^\circ = 10^\circ$$

$$A = 450 \text{ m}^2$$

$$L = 5 \text{ mm} = 0,5 \text{ m}$$

$$t = t_2 - t_1 = 10 \text{ min} = 600$$

$$k = 0,0024 \frac{\text{m}^3 \cdot \text{s}}{\text{m}^2 \cdot ^\circ \text{C}}$$

لرو چي:

$$= \frac{A(2 - 1) \times t}{L}$$

$$\Delta = \frac{A(2 - 1) \times \Delta t}{L}$$

$$\Delta = \frac{0.0024 \times 450 \times 10 \times 600}{0.5}$$

$$\Delta = 2.160 \times 6000 = 12,960$$

$$\Delta = 12,960$$

جدول د ځينو توکو د تودوخیز هدایت (k) عددي قیمتونه:

توکي	K په $\left(\frac{\text{m} \cdot \text{k}}{\text{m} \cdot \text{k}}\right)$	توکي	K په $\left(\frac{\text{m} \cdot \text{k}}{\text{m} \cdot \text{k}}\right)$	توکي	مختلف جامد اجسام	K په $\left(\frac{\text{m} \cdot \text{k}}{\text{m} \cdot \text{k}}\right)$	توکي
		غازونه					فلزات
0.024		هوا	0.8		بښینه	205.0	المونیم
0.016		ارگون	1.6		کڼگل	109.1	برونز
0.14		هیلیم	0.8		کنکرت	385.5	مس
0.14		هایدروجن	0.2-0.4		لرګي	34.7	سرب
0.023		اکسیجن	0.04		وړي یا لیمڅي (نمد)	406.0	سپین زر
						50.2	پیرلاد

له پورتنې جدول څخه معلومېږي چې د فلزاتو له جملې څخه سپين زر، تر ټولو زيات تودوخيز هدايت لري، غير فلزات په عمومي توگه کوچني تودوخيز هدايت لري. اوبه او نورو اولين توکي يا مایعات د تودوخې بڼه لېږدوونکي نه دي. گازونه هم کوچني تودوخيز انتقال لري، هغه توکي چې برېښنايي هدايت يې زيات دي، تودوخيز هدايت يې هم زيات دی. د ډیرو فلزاتو لپاره د برېښنايي هدايت او تودوخيز هدايت ترمنځ نسبت ثابت دي.

دا تجربې حقيقت وښودلې (Wiedemann-Franz) د قانون په نوم يادېږي. له دې قانون څخه معلومېږي چې د برېښنا انتقال او تودوخيز انتقال ميخانيکيت يو شان دی.

د جامدو جسمونو د تودوخيز هدايت له توپير څخه په ورځني ژوند کې زياته گټه اخېستله کېږي. فلزات د تودوخې تر ټولو بڼه لېږدوونکي، لرگي، ليمڅي، بنښنه، گرانيت، پنبه، وړي، تور پلاستيک او ربر د تودوخې خرابه لېږدوونکي يا عايق دي. د پخلي لوبښي، لکه ديگ، د ډوډي پخولو تبي، د اوبو جوړولو چای جوړ، د چای د مولو چاپېنک او نور له فلزاتو څخه جوړه وي، ځکه چې د بڼه هدايت له کبله په کمه تودوخه او کم وخت کې خوراکي توکي په هغو کې پخېږي. خو د پورتني يادشويو لوبښو لاسته له لرگي يا پلاستيک څخه جوړه وي، ترڅو له اور څخه د لرې کولو په وخت کې زموږ لاسونه ونه سوځي، ځکه چې لرگي او پلاستيک د تودوخې عايق دي. د شيرخ او ايس کریم بکسونه د دوو ديوالونو په درلودلو سره له قلعي يا اوسپنې څخه جوړه وي. د ديوالونو ترمنځ فضا د ليمڅي يا بلې کومې عاقيقي مادې څخه ډکوي چې د تودوخې خرابه لېږدوونکي وي او نه پرېږدي چې د محيط تودوخه ورننوزي. ورپې جامې د تودوخې خرابه لېږدوونکي دي، نو ځکه په ژمي کې د انسان بدن گرم او تود ساتي او نه پرېږدي چې د بدن تودوخه د باندې محيط ته ووزي.

د يو کميس پر ځای دوه کميسونه چې له يو ډول ټوکر څخه جوړ شوي وي، د انسان وجود د يخني په موسم کې گرم ساتي، ځکه چې د دوو کميسونو ترمنځ د هوا يو نازک قشر تشکيلېږي او هوا د تودوخې خرابه هادي ده، نو ځکه د بدن تودوخه فضا ته نه لېږدول کېږي.

په هغه هېوادونو کې چې ژمي يې ډير يخ وي، د ودانيو او کوټو کرکيو ته دوي بنښنې ورکوي، داسې چې د دواړو بنښنو ترمنځ څو سالتې متره واين موجود وي او د بنښنو ترمنځ فضا چې له هوا څخه ډکه ده او هوا د تودوخې خرابه هادي ده نه پرېږدي چې د کوټې گرمه هوا د باندې ووزي، په دې توگه د کوټې د هوا له سپړېدو څخه مخنيوی کېږي. له دې ميتود څخه په هغو هېوادونو کې هم چې هوايي ډيره گرمه ده، گټه اخېستل کېږي، ځکه چې د کرکيو له لارې د محيط گرمه هوا کوټو ته نه ننوزي او کوټې سړې پاتې کېږي.

1-3-4: د جريان (کانوکشن) په واسطه د تودوخې لېږد

په ساده توګه د تودوخې لېږدول د کانوکشن په طريقه، کولی شو د ګرم جسم د ذرو په خوځولو او بې ځايه کولو سره مشاهدۀ کړو. ځکه چې په دې حالت کې د ګرم جسم خوځول له يو ځای څخه بل ځای ته له ځانه سره تودوخه هم لېږدوي. په کانوکشن کې د هوا يا اوبو يوه کتله په يو ځای کې ګرمېږي او بل ځای ته لېږدول کېږي. کانوکشن داسې پروسه ده چې په هغې کې تودوخه له يو ځای څخه بل ځای ته د ګرمو ذرو يا ماليکولونو د واقعي حرکت په واسطه لېږدول کېږي.

2-3-4: د کانوکشن توضیح

له هر څه مخکې ددې خبرې يادونه په کار ده چې د تودوخې لېږد د کانوکشن په طريقه يوازې په مایعاتو او ګازونو کې ترسره کېږي. کله چې مایعاتو او يا ګازونو ته له لاندې خوا څخه تودوخه ورکړل شي، د تودوخې لېږدول، پخپله تر سره کېږي. د بنسکني طبقې يا ګرمې مايع کثافت د حجم د انبساط له امله کمېږي، له دې کبله د بنسکني مايع ماليکولونه پورته خوا ته ځي او د پورتنۍ طبقې له سرو ماليکولونو سره ګډېږي او هغه هم ګرموي او د هغوی پرځای ساړه و ماليکولونه چې کثافت يې زيات دي بنسکني طبقې ته راځي، دا هم پخپل وار ګرمېږي او د بهير همداسې دوام کوي. په ګازونو کې هم د تودوخې لېږدول، د کانوکشن په طريقه په هم دې ډول دی. کله چې يو ګرم جسم په هوا کې واقع شي، د هوا ماليکولونه ګرموي او ګرمه هوا چې کثافت يې کم دی، پورته ځي او سره هوا د هغې ځای نيسي. په کانوکشن باندې د ښه پوهېدو لپاره دې زده کوونکي لاندې اسانه تجربه تر سره کړي.

فعاليت



د يوې ګرمې کونکې دروازه دې لږ وازه يا نيم کښه کړي، بيا دې يوه روښانه شمع د دروازې په پورتنۍ برخه کې په لاس کې ونيسي، تاسو به وګوري چې د شمعي لمبه د کونکې باندې خړاوه کېږي. دا په دې معنا ده چې د کونکې ګرمه هوا چې د کثافت د لږوالي له امله د کونکې په پورتنۍ برخه کې واقع کې له کونکې څخه وزي. وروسته دې هم هغه شمع د دروازې په لاندینۍ برخه کې په لاس کې ونيسي. په دې حالت کې به تاسو وګورئ چې د شمعي لمبه د کونکې داخل خوا ته کېږي دا په ګوته کوي چې د کونکې د باندې سره هوا کونکې ته ننوړي. په دې توګه زده کوونکي په اساني سره کولی شي چې د تودوخې کانوکشن په ګاز (هوا) کې په خپلو سترګو وويني.

په مایعاتو کې د کانوکشن د ترسره کېدل په لاندې تجربه کې وگورئ:



فعالیت

له اوبو څخه ډک یو ښښه بې لوبښی (بیکر) ته یوه اندازه د 4 پوډر ور واچوئ. بیکر ته تودوخه ورکړي د اوبو رنگه کرښې یا رگونه مخ پورته شي او په بیکر کې شا اوخوا نه خوڅېږي. د لوبښي په تلو یا قاعده کې اوبه گرمېږي او مخ پورته خوله حرکت کوي.

له پورته خوا څخه یخې اوبه د بیکر تل ته راځي، گرمېږي او بیرته پورته خوله صعود کوي. د اوبو یا مایع هر مالیکول گرمې نقطې ته راځي، تودوخه اخلي او بیرته پورته خوله شي، چې دا ټول موږ د اوبو د رنگه کرښو په ډول وینو.



شکل (4-10)

3-4: د کانوکشن ډولونه

کانوکشن په دوه ډوله دی اجباري (مصنوعي) او خپلواک (طبیعي). په اجباري کانوکشن کې په گرمو توکو کې باید کار تر سره شي، ترڅو تودوخه ساړه ځای ته ولېږدول شي. لکه د اوري یا تازه شویو سکرو پکه کول او یا هم د ودانیو د مرکز گرمي په سیستم کې د گرمو اوبو پمپول. د مرکز گرمي په سیستم کې له بایلر څخه گرمې اوبه د ودانیو مرکز گرمي ته پمپېږي، ترڅو په هغوي کې جریان پیدا کړي او دا گرمې اوبه خپله تودوخه ودانیو ته لېږدوي.

د کانوکشن دویم ډول طبیعي یا خپلواک دی. د کانوکشن دا ډول د گرمي او سړي سیمې د هوا د کثافت یا فشار د توپیر له امله رامنځ ته کېږي. گرمه سیمه د کم کثافت یا کم فشار درلودونکې ده. سړه سیمه د زیات کثافت او زیات فشار درلودونکې ده، له دې کبله هوا په طبیعي ډول او د چاله مداخلې، پرته د زیات کثافت (لوړ فشار) له سیمې څخه د کم کثافت (ټیټ فشار) سیمې ته جریان پیدا کوي چې د باد په نوم یادیږي. په بل عبارت گرمه هوا پورته ځي، سړه هوا د هغې ځای نیسي. کانوکشن په هوا پېژندنه (میترولوژي) کې خورا مهم رول لوبوي. د بادونو را پیدا کېدل د گرمي هوا پورته کېدو او سړي هوا د رابنګنه کېدو څخه پرته بل څه شي نه دي.

4-3-4: د تودوخې لېږد د تشعشع) (پو اسطه

بله لاره چې دهغې پواسطه تودوخه خپرهېږي، له (تشعشع) څخه عبارت دی. مثلاً کله چې خپل لاس د برېښنا تر گروپ لاندې نيسو، د تودوخې احساس کوو. ډاکړنه (عمل) موږ ته دا رابښي چې زموږ لاس تشعشعي انرژي جلېږي. د دې انرژي لېږد دینه (انتقال) د هدايت په واسطه ترسره شوي، ځکه هوا دتو دوخې کمزوري (ضعیفه) هادي دي.

همدارنگه د دې انرژي لېږد دینه د کنویکشن پواسطه نه ترسره کېږي، ځکه چې توده هوا پورته لوړته صعود کوي.

له یوه ځایه بل ځای ته د تودوخې لېږدېدل بې له مادي چاپېریال څخه د وړانگو په واسطه ترسره کېږي، یا په بل عبارت: په خلا کې د تودوخې لېږدېدل د وړانگو په واسطه ترسره کېږي، له دې لارې د لمر تودوخه ځمکې ته رسېږي. که چېرې داسې نه ول، نو به ځمکه د لمر په واسطه نه تودیده.

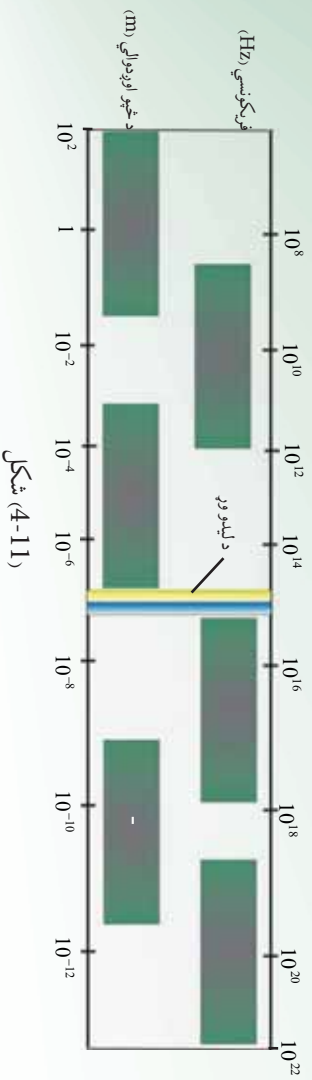
د لمر تودوخیزه انرژي د لېږد اوکانویکشن پواسطه، ځمکې ته نه رسېږي، بلکې د یو ډول الکټرو مقناطیسي څپو (امواجو) له لارې لېږدول کېږي. الکټرومقناطیسي څپې په مختلفو شکلونو خپرهېږي، لکه رادیوسي څپې، د ماورای بنفش وړانګې، د اکس (x) وړانګه، د ګاما (γ) وړانګه او تفرقمنز رابښکته وړانګې.

ددې څپو په اصلي ماهیت کې یوازینی توپیر د دې څپو له طول اوږدوالی څخه عبارت دی. د مثال په توګه ډیره اوږده څپه، د رادیو څپه او ډیره لنډه څپه د ګاماوړنګه ده چې ($0.01\text{\AA}$) اوږدوالي لری او له رادیو اکټیو موادو څخه تولیدېږي.

تودوخیزه تشعشع له قمرز درېښکته وړانګې پواسطه لېږدول کېږي. کله چې دا تشعشعات پریوه تویه تیره یا نورو جسمونو وځلېږي، دهغه مالیکولونه په اهتزاز راځي او د تودوخې د تولیدو لامل کېږي. اوهمدا لامل دی، کله چې د لمر وړانګې د انسان بدن ته رسېږي، انسان د تودوخې احساس کوي. د سپین نور په طیف کې له مریي رنګونو (د طیف اوه رنګونه) سربیره غیر مرئي وړانګې هم وجود لري.

دا وړانګه د مرئي طیف دواړوخواووته واقع ده. هغه برخه چې له قمرز وړانګې مخکې واقع شوی، تفرقمنز رابښکته وړانګه او هغه برخه چې له بنفش نه وروسته ده، ماورای بنفش وړانګه نومېږي. تفرقمنز رابښکته وړانګه د 0.8μ او 343μ څپو د اوږدوالي ترمنځ واقع ده.

د قرمز نه رښکته وړانګه له $1,5\mu$ څخه لنډو څپو طول له جلد څخه خار جیږي، او پاتې جلد پېړي او تودوخه تولید وي. له 4μ څخه د لوړو څپو طول د لازانو موادو پورستېله جذبېږي. په لنډه توګه په هدایت کې له یو مالیکول نه بل مالیکول ته د تودوخیزې انرژي لېږد یږي. د مالیکولونو د ټکر له امله ترسره کېږي. په کنویکشن کې د تودوخیزې انرژي لېږدیدل مالیکولونو ته، په یوه وخت کې صورت نیسي او د تودوخې په لېږدولو کې د تشعشع له لارې، الکترومقناطیسي څپې، انرژي له تاوده جسم نه ساره جسم ته رسوي، چې د انرژي دا ډول لېږدینه په خلا کې هم شوني (ممکن) دی.



شکل (4-11)

د ماکسویل له نظريي سره سم تودوخیزه تشعشع له ګرم جسم څخه سور جسم ته له مادي محیط پرته د تودوخې له لېږد څخه عبارت دي.

تودوخیزه تشعشع د نور د تشعشع په شان الکترومقناطیسي څپه ده او د نور په سرعت خپریږي، د نور د تشعشع له ټولو قوانینو څخه پیروي کوي. له دې کبله د تودوخیزې تشعشع مطالعه د نور په فزیک پورې اړه لري، نو ځکه یې له زیات تفصیل څخه ډډه کوو او یوازې څو مهم ټکي یادوو. هر ګرم جسم خپله تودوخه د تشعشع په ډول له لاسه ورکوي او هم تودوخیزه تشعشع جذبوي. کله چې د جسم د تودوخې درجه د شا اوخوا محیط د تودوخې له درجې سره مساوي شي، ویل کېږي چې جسم د خپل شا اوخوا محیط سره په تودوخیز تعادل کې دي. هغه جسم چې له خپلې تشعشع څخه زیاته اندازه تودوخه جذب کړي، په دې حالت کې د نوموړي جسم د تودوخې درجه لوړېږي او ګرمېږي. کله چې یو جسم د تشعشع په ډول دومره تودوخه له لاسه ورکوي چې د هغه په واسطه د جذب شوي تودوخې څخه زیاته وي، جسم سړېږي.

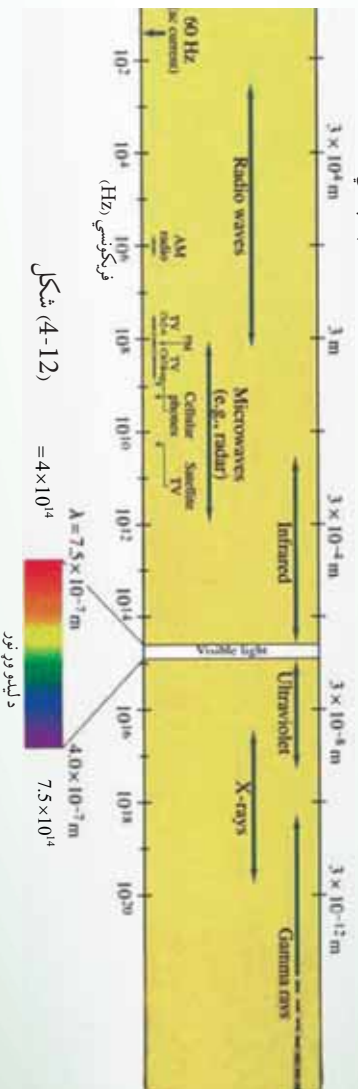
تودوخیزه تشعشع د لاندې ځانګړتیاوو درلودونکې ده:

1. تودوخیزه تشعشع د الکترومقناطیسي څپو طبیعت لري او په خلاء کې د خپرېدو وړتیا لري. مادي محیط ته اړتیا نه لري او د نور په سرعت خپرېږي.
2. تودوخیزه تشعشع هم د نور په شان په سیاه یا مستقیم خط خپرېږي.
3. تودوخیزه تشعشع د معکوسي مربع له قانون څخه پیروي کوي، یعنې د تشعشع شدت د واټن له مربع سره په معکوسه توګه متناسبه دی.

4. تودوخیزه تشعشع د نوري څپو په شان انعکاس، انکسار، تداخل، تفرق او استقطاب کوي. د تودوخیزې تشعشع د څپې اوږدوالی په الکترومقناطیسي طیف کې د سره رنگ څخه اوږده او د infrared په نوم یادېږي. د تودوخیزې تشعشع د څپو اوږدوالی په الکترومقناطیسي طیف کې له $8 \cdot 10^{-5} \text{ m}$ څخه تر 0.04 m پورې دی.

خو د یو محیط په اقلیم او تودوخې درجه کې د سمندرونو د اوبو د کتلو بهیرونه ټاکونکي رول لوبوي. د سمندرونو دا خوځنده اوبه د تودوخې په لېږد کې ستر رول لوبوي.

د څپه اوږدوالي (m)



شکل (4-12)

د لیدو وړ نور

5-4: هغه مقادیر چې د تودوخې پرجذبولو اغیزه کوي

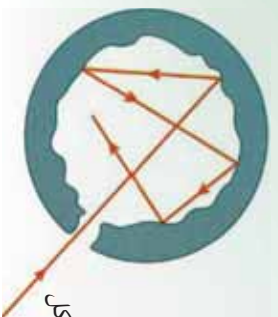
مختلفې تجربې ښيي چې په یوه ټاکلي وخت کې له یوه جسم څخه د خپرې شوې تشعشعې انرژۍ اندازه دروند جسم په جنسیت او تودوخې درجې پورې اړه لري. ځکه نو په یوه ثابته کې د خپرې شوې تشعشعې انرژي مقدار د سطحې له واحدنه، د خپرېدو (انتشار) قدرت (Emissive Power)، په نامه یادېږي. کله چې تشعشع جسم ته ورسیده، یوه اندازه یې له لېږد پرته جذبېږي او پاتې مقدار یې منعکس کېږي. د جذب شوي انرژۍ پرتولې واره انرژي باندې نسبت ته د جذب قابلیت (Absorptivity) وايي. که ټوله واره انرژي په ، جذب شوي انرژي په 1 او جذب قابلیت په 2 سره وښیو، نو بېلې حالت کې لرو چې:

$$\varepsilon = \frac{2}{1}$$

4-4: مطلق تور جسم

مطلق تور جسم هغه جسم ته ویل کېږي چې په هغه باندې ټول وارد شوي نور په بشپړه توګه د هغه د جهت، طیفی جوړښت او قطبي کېدنې په پام کې نیولو پرته جذب کړي او د هغه ټوټه کوونکي برخه هم نه منعکسه او نه له ځانه تیره کړي. د مطلق تور جسم د خپرېدو وړتیا e مساوي یو دي او د ایډیال جاذب په نوم هم یادېږي. یو ایډیال جاذب ښه تشعشع کوونکي هم دي، که څه هم په طبیعت کې مطلق تور جسم نه شته، خو د هغه بیلګه هغه منځ خالي کره ده، چې په یوه برخه کې یې یو کوچني سوري لري او داخلي سطحه یې توره شوې ده. که چیرې د نور وړانګه له (4-13) شکل سره سم ددې سوري له لارې په کره باندې ورده کړو، نوموړې وړانګه له خوځې انعکاس څخه وروسته د کرې د داخلي سطحې په واسطه جذبېږي. په بل عبارت د نوري او یا تودوخیزې انرژي د خورا ښې جذبونکي او خپرونکي سطحې درلودونکي جسم د تور جسم په نوم یادېږي.

تور جسم کله چې سور وي تشعشع نه خپروي، خو کله چې گرم وي، د هر بل جسم څخه چې د تودوخې په هغه درجه کې واقع وي، زیاته تودوخیزه تشعشع خپروي.



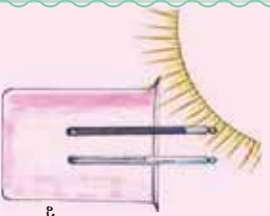
شکل (4-13)

فعالیت



د A او B دوه عدده تر مایټرونه په یوه فلامسک کې چې هوا یې نځلې شوې وي (نرخ چې د کنړیکتن عملیه صورت ونه نیسي له (4-14) شکل سره سم پرې دوه هغه دلمر دوراڼګو په مقابل کې کېږدو. بډاسې حال کې چې دواړه تر مایټرونه د مساوي بعدونو لرونکي اوله یوې مادي څخه جوړ شوي وي، و به زینې چې دواړه په یوه اندازه تودوخه اخلي. اما که د A تر مایټر ته نور رنګ ورکړل شي او B تر مایټر د تفرې یو واسطه ملع کړل شي، پدې صورت کې د A تر مایټر نسبت B ته ډیر تشعشعات جنوبي او په نتیجه کې د A تر مایټر د تودوخې درجه د B په پرتله په چټکۍ سره پورته شي. تور شوی تر مایټر نژدې (97) سلمه ورده شوي تشعشع جنوبي، بډاسې حال کې چې B تر مایټر نژدې (10) سلمه تشعشع جنوبي. په دویمه مرحله کې دواړه تر مایټرونه له فلامسک څخه راوباسئ او په یخچال کې یې کېږدئ.

د A تر مایټر د تودوخې درجه چې توری، نسبت B تر مایټر ته چې سپین دی، په چټکۍ سره ښکته راځي او سورت کوی. ځکه نو عملاً دې نیتجې ته رسیږو، هغه اجسام چې تشعشع ښه جنوبي ښه د تشعشع خپرونکي هم وي اولل یې د تشعشع د جذب اندازه د خپرونو له اندازې سره مساوي وي.



شکل (4-14) د A او B دوه عدده تر مایټرونه د فلامسک په منځ کې

4-5: د تشعشع قانون

د (4-15) شکل د (الف) او (ب) شکلو نه نښتی، هرکله چې د وخت په واحد کې د A او B پر دواړو ترمایټرونو کې واحد سطح باندې د تشعشعې انرژۍ اندازه چې مخکې مو تجربه کړل. مساوي دی، 0_1 او 0_2 د سطحې پر واحد، د جذب شوي تشعشعې انرژۍ مقدارونه دی، که د هغو انرژي گانو اندازه چې له هغو څخه منعکس کېږي، په 1 او 2 او همدارنگه کې واحد سطحې باندې د خپرې شوې انرژي اندازه په S_1 او S_2 سره ونښو، پدې صورت کې لرو چې:

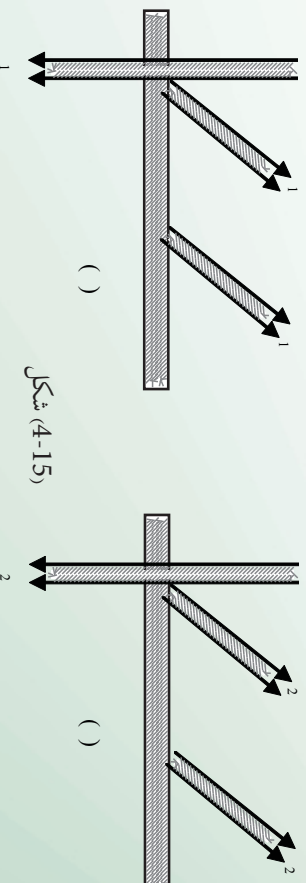
$$\begin{aligned} &= 1 + 1 \\ &= (1 + 1) \Rightarrow 0_1 + 1 = 1 \end{aligned}$$

$$\text{او همدارنگه: } 1 = 2 + 2 \Rightarrow 2 + 2 = 2$$

$$\text{له بلې خوا: } 2 = 2 \text{ او } 1 = 1$$

د قیمتونو له وضع کولو وروسته لیکلی شو: (2)..... $\frac{2}{2} = \frac{1}{1}$ او (1)..... $\frac{1}{2} = \frac{1}{1}$ د (1) او (2) اړیکو له پرتله (مقایسې) کولو نه لیدل کېږي چې: $\frac{2}{2} = \frac{1}{1} = \frac{1}{2}$ او یا: $\frac{1}{2} = \frac{1}{1}$ ، وروستی، اړیکه دا ثابتوي چې د جذب شوو تشعشاتو د اندازې نسبت او خپرې شوې تشعشع د اندازې نسبت هر یو له دواړو سطحو څخه چې جنسیت یې یو شی او د تودوخې درجه یې ثابت وي، یو له بله سره مساوي دي.

څرنگه چې د مختلفو موادو د جذب قابلیت تغییر کوي، ځکه نو هغه جسمونه چې تور رنګ ولري، د هغوی د جذب قابلیت، واحد ته نژدې ده، یعنی تقریباً ټوله تشعشعې انرژي جذبوي او هیڅ انعکاس صورت نه نیسي، هغه جسمونه چې ټوله تشعشعې انرژي جذب کړي، د تور جسم (Black body) په نامه یادېږي.



شکل (4-15)

1-5-4: د وین قانون)

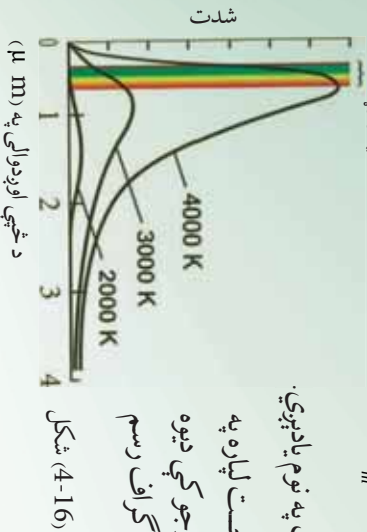
د تور جسم د تشعشع د څڅې اعظمي اوږدوالی د نوموړي تشعشع له مطلقې تودوخې درجې سره په معکوسه توګه متناسب دی، یعنې:

$$\lambda_m = 2,90 \cdot 10^{-3} m \cdot k$$

د لیدو وړ ساحه

په پورتنۍ اړیکه کې $m \cdot k$ د $2,90 \cdot 10^{-3}$ د وین د ثابت په نوم یادېږي.

د سټیفان-بولتزمن او وین د قوانینو د ښه وضاحت لپاره په (4-16) شکل کې د تودوخې په دوو مختلفو درجو کې د یوه تور جسم د تشعشع په طیف کې د انرژي د توزیع ګراف رسم شوی دی.



په شکل کې له ګراف څخه معلومېږي چې د تودوخې درجې په زیاتوالي سره د تشعشع شوي انرژي سیلان (شدت) زیاتېږي او د اعظمي تشعشع اوږدوالی λ_m کمېږي. د توزیع د منحنی اعظمي کښې خواته ځای بدلون کوي او دا قانون د وین د ځای بدلون قانون په نوم یادېږي.

له پورته اړیکې څخه کولی شو، د لمر د سطحې د تودوخې درجه وټاکو. د لمر د سطحې د طیف څڅې اعظمي اوږدوالی په مریي (د لیدو وړ) نور کې د $500 m$ په شاوخوا کې دی. د وین د قانون له اړیکې څخه لیکلې شوې چې:

$$\frac{2,90 \times 10^{-3} mk^{\circ}}{500 \times 10^{-9} m} = 5,800k^{\circ} \approx 6,000k^{\circ}$$

د جسم د تودوخې درجې په زیاتوالي سره د د کمښت ښه بیلګه د ګرم شوي فلز د رنګ بدلون دی. کله چې پښ (هنگر) د اوسپنې یوه ټوټه د تازه شویو سکرو د پامه کښېږدي او سکارورته پکه کوي، نو اوسپنه ورو ورو ګرمېږي. په لومړي سر کې اوسپنه توره معلومېږي (λ_m د infrared په سیمه کې واقع دي) وروسته د تودوخې په ټوره لوړه درجه کې اوسپنه په سره رنګ سره ځلېږي، د تودوخې د درجې په نور زیاتوالي سره، نارنجي، ژېړ او په پای کې شین (ای) او سپین ځلېږي، چې دا هر رنګ په ترتیب د څڅې د اوږدوالي کمښت په ګوته کوي.

د یادونې وړ ده چې اوسپنه مطلق تور جسم نه دی، خو د کرشوف د قانون له مخې د تشعشع په طیف کې د انرژي د توزیع ډول یې د مطلق تور جسم په شان دی. د ګرم جامد جسم د تودوخیزې تشعشع طیف پرله پسې یا متعدي دی او په شدید توګه د تودوخې درجې تابع دی.

هر څومره چې د تودوخې درجه زیاته وي، زیاته تودوخپره تشعشع خپریږي. په لومړي سر کې جسم په کې کم رنگه او وروسته روبڼانه سپین معلومېږي.

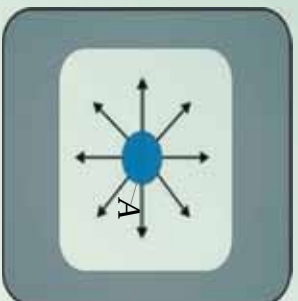
2-5-4: د ستيفان-بولتزمن قانون ()

مخکې مو د یو جسم د تشعشع په هکله خبرې وکړي او په دې پوه شو چې هر جسم تودوخه تشعشع کوي او هم یې جذبوي، اوس غواړو چې د یو جسم په واسطه د تشعشع د اندازې په هکله وغږېږو او په دې پوه شو، چې د تشعشع اندازه د کومو فاکتورونو تابع ده.

د لومړي ځل لپاره د تشعشع په وسیله د تودوخې لېږد د مقدار محاسبه دیندال (Tyndall) په وسیله په عملي او تجربې توګه اجرا او په پایله کې هغه پوه شو چې د یو تور جامد جسم د تودوخې تشعشع اندازه د هغې د مطلقه تودوخې له څلورمې درجې سره متناسبه ده. خود دې ډول تجربو په پایله کې بولتزمن هم تأیید کړ، چې اوس د ستيفان-بولتزمن د قانون په نامه یادېږي، نوموړي رابطه په دې ډول بنډولای شو: $\delta = \delta^4 \dots (1)$ په پورتني رابطه کې د سطحې د یو واحد مساحت څخه د تشعشع انرژي د خپرېدو له قدرت څخه عبارت دی، د تودوخې مطلقه درجه $(t^\circ + 273)$ او δ د ستيفان - بولتزمن ثابت دی چې قیمت یې مساوی دی له:

$$\delta = 5.67 \times 10^{-8} \text{ } / \text{ m}^2 \cdot \text{K}^4 . = 5.67 \times 10^{-5} \text{ g } / \text{ m}^2 \cdot \text{K}^4 .$$

له یوې سطحې څخه د تشعشع شوي انرژي (تودوخې) اندازه د نوموړي سطحې له مساحت (A) سره متناسبه ده. د تشعشع تزايد د تشعشع جسم د تودوخې درجې په وړاندې ډېر حساس او د تودوخې د مطلقې درجې له څلورم طاقت سره متناسب دي. د جسم په تشعشع کې یو بل فاکتور هم رول لوبوي او هغه د جسم د سطحې طبیعت او څرنگوالی دی، چې «emissivity» یا د خپرېدنې وړتیا ورته وايي، او په E سره ښودل کېږي. اوس دوه جسمونه چې یو یې تور دی له $(17-4)$ شکل سره سم د یوې محوطې په داخل کې ږدو، که چیرې د محوطې د دیوالونو د تودوخې درجه (t) ثابت وي، د یوې مودې په تیرېدو سره نو موږکی دواړه جسمونه به د هماغې درجې د تودوخې درلودونکي وي، ځکه چې د جسمونو ترمنځ د تشعشعي انرژي لېږد تر سره کېږي، یعنې ورو ورو د دواړو جسمونو ترمنځ تودو خپره موزانه (برابرتیا) جوړېږي، په پایله کې دواړه جسمونه د برابرې (t) تودوخې لرونکي وي، د هغوی تودوخه نه ډیرېږي. پدې وخت کې هغه مقدار تشعشعي انرژي چې د دواړو جسمونو فني واحد سطحې باندې د وخت په یوه واحد کې لګېږي، سره برابر دی، که دا انرژي فرض شي، څرنگه چې تور جسم (A) ټوله انرژي جذبوي، ځکه نو باید په هره ثانيه کې په هماغه اندازه انرژي له هرې واحدې سطحې څخه خپره کړي، که داسې نه وي، نو د تودوخې درجه یې پورته شي.



شکل (4-17)

خرنگه چې د جذب وړتیا $\epsilon = -2$ ده، نو که چیرې $1 =$ قیمت په پورتنۍ رابطه کې وضع کړو نو، $\epsilon = 2$. او 2 هغه مقدار انرژي ده چې دوهم جسم () یې په واحد سطح کې فی د وخت په یوه واحد کې اخلي او په همدې وخت کې د په اندازه له هرې واحدې سطحې څخه انرژي خپروي چې د جذب شوي انرژي مقدار د خپرې شوي انرژي سره برابره دی، یعنې:

$\epsilon = 4$ څرنگه چې $\delta = 4$ دی، ځکه نو $\epsilon \delta = 4$ ، یعنې د خپور شوي تشعشعي انرژي مقدار د هغه جسم د جذب د وړتیا او د مطلقه تودوخې درجې له څلورمې درجې سره برابره ده. اوس که یو له دې دواړو جسمونو څخه چې مساحت یې A او د تودوخې درجه یې 2 وي، د یوې محوطې په داخل کې چې د تودوخې درجه یې 1 دی، دنړۍ نار په وسیله چې د تودوخې عایق وي، د (4-17) شکل سره برابر، خورنډکړو. پدې وخت کې مرکزي جسم یو مقدار تشعشع د محوطې د جدار لورته او برعکس د محوطې جدار یو مقدار تشعشع د جسم لور ته خپروي. که چیرې 2 د جسم څخه د تشعشعي انرژي مقدار د محوطې خواته او 1 د محوطې له خوا خپره شوي تشعشعي انرژي د جسم په لوروی، نو لیکلای شو چې: $\epsilon \delta A_2 = 2$ د دیوال له خوا خپره شوي انرژي مقدار، د جسم (A) سطحې ته له $\epsilon \delta A_1 = 4$ څخه عبارت دی. که چیرې لکه د (4-19) شکل $1 > 2$ وي، د خپور شوي تشعشعي مقدار چې د جسم له سطحې څخه د وخت په واحد کې خپریږي، مساوي دی له:

$$\begin{aligned} &= \epsilon \delta A_2^4 - \epsilon \delta A_1^4 \\ &= \epsilon \delta A (2^4 - 1^4) \end{aligned}$$

ϵ ته د جذب قابلیت یا د خپریدو ضریب هم وایي، چې د مرکزي سطحې په ماهیت پورې تړاو لري. ϵ یو مجرد عدد دی چې قیمت یې د صفر او یو ترمنځ تحول کوي. کله چې یو جسم په بشپړه توګه تور جسم په پام کې ونول شي، پدې صورت کې $\epsilon = 1$ دی. که جسم د هندارې د سطحې غونډې صاف او روښانه و ځلیری، نو $\epsilon = 0$ دی. دسټیفان-بولتزمن قانون ښیي چې هغه اندازه تودوخه چې یو جسم یې د تودوخې په ټیټو درجو کې تشعشع کوي، یا له لاسه ورکوي، ډېره کمه ده، خو که چیرې د تودوخې درجه لوړه شي، د هغې تودوخې اندازه چې یو جسم یې د تشعشع په ډول له لاسه ورکوي، په ډېره چټکتیا سره زیاتیږي. دیلګې په توګه څرنگه چې د لمر سطحې د تودوخې درجه یې $6000K$ ده، له دې امله د هغې تودوخې اندازه چې د لمر د باندینۍ سطحې واحد یې تشعشع کوي خورا زیاته ده.

د څلورم څپرکي لنډيز

1. تودوخه يو ډول انرژي ده، چې د تودوخې د لوړې درجې درلودونکي جسم څخه د ټيټې درجې درلودونکي جسم ته جاري کېږي. د تودوخې مقدار واحد د SI په سيستم کې ژول دی.
 - د يو جسم د تودوخې په حقيقت کې د هغه جسم د ماليکولونو منځنۍ حرکي انرژي ده.
 - هدايت د تودوخې د لېږد يو ډول دی چې د ماليکولونو او اټومونو د اهتزاز ټکر په واسطه ترسره کېږي، پرته له دې چې ماليکولونه يا اټومونه په جسم کې له يو ځای څخه بل ځای ته وخورېږي.
 - کانوکشن د تودوخې د لېږدولو هغه طريقه ده، چې د ماليکولونو د واقعي خوځښت په واسطه ترسره کېږي، يعنې ماليکولونه په جسم کې له يو ځای څخه بل ځای ته په انډولويږه توگه اوږد و لټن طي کوي.
5. تشعشع د تودوخې د لېږد يو ډول دی چې مادې محيط ته اړتيا نه لري. تودوخيزه انرژي له يو ځای څخه بل ځای ته د infrared الکترومقناطيسي څپو په واسطه لېږدول کېږي.

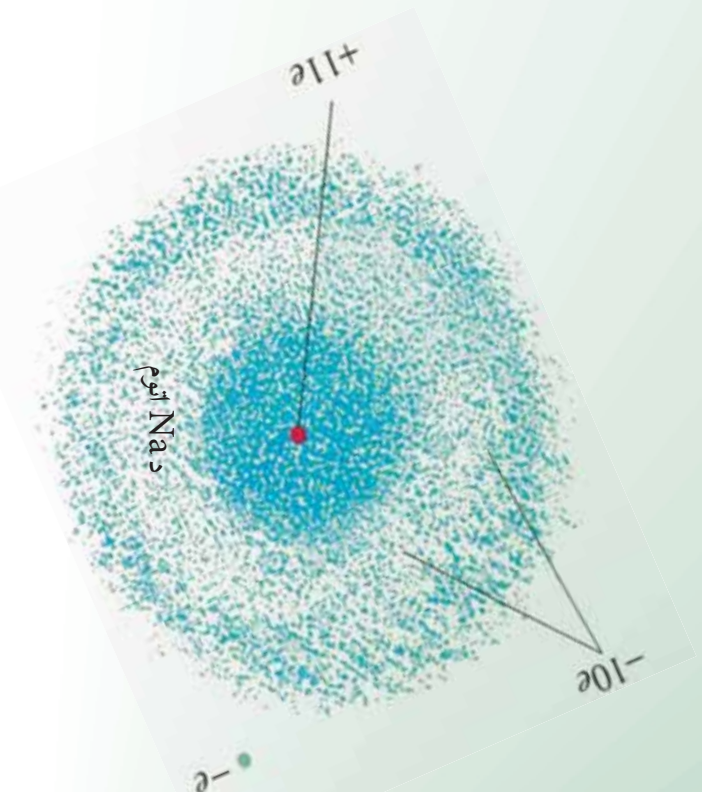
د څلورم څپرکي پوښتي

1. تودوخه او د تودوخې درجه تعريف کړئ؟
 - (له يو ځای څخه بل ځای ته د تودوخې د لېږد طريقې بيان کړئ؟
 - (د تودوخې هدايت ضريب تعريف کړئ، د هغه واحد څه شی دی؟
 - (د تودوخې درجې گراډينټ او تودوخيزه هدايت تعريف کړي.
5. د تودوخيز هدايت معادله وليکئ؟
 - (تودوخيز هدايت او تودوخيزه تشعشع له مثال سره بيان او تشرېح کړئ.
 - (د تودوخيزي تشعشع استعمال او کارونې په باره کې خپل معلومات وليکئ.

څلور ځوابه پوښتي:

1. په ثابت حالت کې د يو جسم د تودوخې درجه:
 - الف) له وخت سره تزايد کوي.
 - ب) له وخت سره تناقص کوي.
 - ج) له وخت سره بدلون نه کوي او د جسم په مختلفو نقطو کې مختلفه ده.
 - د) له وخت سره بدلون نه کوي او د جسم په ټولو نقطو کې يو شان ده.
 - . د تودوخې د جريان هغه اندازه چې له يوې فلزي ميلې څخه چې د مقطع مساحت يې $1m^2$ دي تېرېږي، که چېرې د تودوخې د درجې گراډينټ $1^\circ / m$ وي، په ثابت حالت کې په کوم نوم يادېږي؟
- الف) تودوخيز مقاومت ب) اوميگ مقاومت ج) تودوخيز هدايت د) ډيفوژن

اتومي فزيک



مورې له پخوانيو کلو نو څخه تر اوسه د فزيک له مختلفو قوانينو سره اشنا شوو، پوره شوو چې له دې قوانينو څخه څرنگه د فزيک د مسايلو په حل او د طبيعي بنسکارنده په بيانولو کې گټه واخلو. د بېلگې په ډول د نيوتن له قوانينو څخه په گټه اخېستلو سره کولې شو، د جسمونو حرکت د ځمکې پرمخ په معمولي اندازه او د سماوي جسمونو حرکت د جاذبې قانون په مرسته (د مختلفو کتلو ترمنځ د جاذبې قوه) معلوم کړو.

په همدې ترتيب د برقي چارجونو ترمنځ د برقي قوې اثر د کولن له قانون څخه په گټه اخېستلو، يا د برقي جريانونو مقناطيسي اثر د فارادي د قانون په نظر کې نيولو سره توضيح او تشرېح کړو چې تاسو هم کولای شئ له خپلو تيرو زده کړو څخه په گټه اخېستلو سره نور مثالونه هم راوړئ. د 19 پېړۍ تر وروستيو پورې د فزيک پوهانو د فزيک له طرحه شوو قوانينو څخه په گټه اخېستلو سره وکولې شول، د ډېرو طبيعي بنسکارندو لپاره قانع کوونکي دلايل وړاندې کړي. ددې قوانينو ټولگه د کلاسيک فزيک په نامه يادوي چې تر اوسه هم د فزيک د ډېرو مسايلو په حل او د طبيعي بنسکارندو په تشرېح او توضيح کې ترې گټه اخلي.

د الکترون په کشفولو چې د اټوم له تشکیکونکو ذرو څخه دي او د غور وړ وسایلو په اختراع کولو پوهان متوجه شول چې نور، نو د کلاسیک فزیک پوهه د اساسي، دقیق ازمایښتونو د ترسره کولو او د اټوم د تشکیکونکو ذرو د حرکت لپاره بسنه نه کوي، د نوي فزیک د مباحثو مطالعې ته اړتیا ده، د مدرن (نوي) فزیک د نظریاتو بنسټ د نسبیت او کوانتمي فزیک نظریات تشکیکولوي. د نسبیت نظریه هغه پدیدې چې ډېر زیات سرعت لري، (د نور سرعت ته نژدې پدیدې) تر مطالعې لاندې نیسي، د کوانتمي فزیک نظریه ډېرې کوچنۍ پدیدې لکه مالیکولونه، اټومونه او واړه ذرات چې د اټوم تشکیکولوونکي اجزاي دي او د تحت اټومي ذراتو په نامه یادېږي، تر څېړنې او مطالعې لاندې نیسي. د نسبیت نظریه لوړې ځل د البرت انشتین (Albert Einstein) له لوري مطرح شوه او د کوانتمي نظریه د فزیک پوهانو له ډلې څخه د ماکس پلانک (Max Planck) ماکس بورن (Max Born) او ځینو نورو د څېړنو پایله ده.

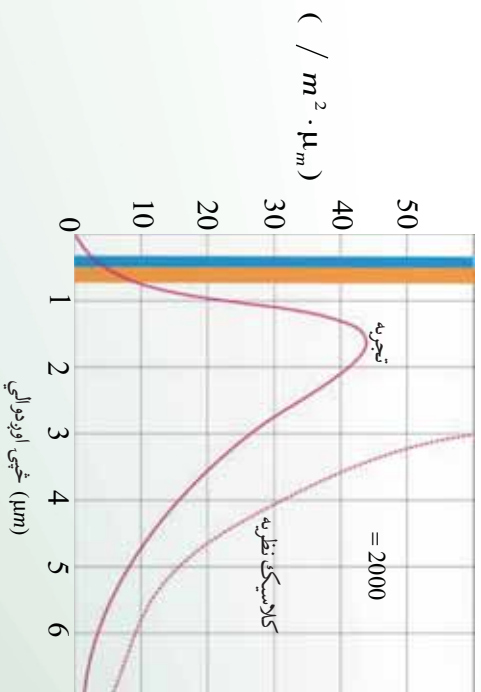
په دې څېړنې کې دا چې ولې کلاسیک فزیک د ځینو پوښتنو له ځوابولو څخه کمزوري دي، د پېژندنې په ترڅ کې، د اټومي فزیک پېژندنه، د تور جسم تشعشع، اټومي طیف، جذبې طیف، اټومي مودل، تامسون، رادفورد اټومي مودل، د فوټو الیکتریک تاثیر، د بور اټومي مودل، د X وړانګه، د کوانتوم تیوري د تشعشع دوه ګوني طبیعت، د دوېرېل د څېړنې اوږدوالي، د هاینزبرګ د قطعیت نه شتون څېړنه هم ترسره کوي، په لوړې سړکۍ به د ځینو هغو پدیدو چې د کلاسیک فزیک له لارې د بیانولو وړ نه دي، تر مطالعې لاندې ونیسو.

1-1: د کلاسیک فزیک نیمګړتیاوې

لکه څنګه چې مو د مخه وویل کلاسیک فزیک له هغو اجسامو څخه چې په لږه اندازه او معمولي سرعت حرکت لري، بحث کوي، په داسې حال کې چې د نیوټن میخانیک او الکترومقناطیس (له هغه ډلې څخه د نور نظریه) په پام کې نیسي او هغو جسمونو په هکله چې چټکوالی یې د نور سرعت ته نژدې دی، بحث کوي. په دې صورت کې کلاسیک فزیک باید خپل ځای نسبت فزیک ته پرېږدي، د هغو اجسامو د مطالعې لپاره چې د هغوي اندازه نژدې 10^{-10} متره (اټوم په اندازې) دي، باید کوانتمي فزیک د کلاسیک فزیک ځای ناستي شي. ددې موضوع د بیانولو لپاره د ځینو پوهانو نظریات چې د کوانتمي فزیک په برخه کې مطرح شول یادوو. د کوانتمي فزیک نظریه په (1900م کال د ماکس پلانک له نظریې سره پیل شو، چې دا نظریه د کوانتمي میخانیک بنسټ او اساس جوړوي. پلانک د لوړې ځل لپاره وکولې شو، د ازمایښت په ترسره کولو سره د اجسامو له سطحې څخه د څپو د تشعشع او الکترومقناطیس په اړه خپله نظریه وړاندې کړې. د یادولو وړ او مهمه دا ده چې له دې ازمایښتونو څخه لاسته راغلې پایلې، د نیوټن له قوانینو سره سمون لري.

د کلاسیک فزیک د نظریې له مخې کله چې یوه چارج لرونکي ذره تیز حرکتونه ولري، مثلاً د خپل ماحول د تعادل حالت څخه نوسان وکړي، د الکترومقناطیس یوه څپه له هغه څخه خپرېږي چې له دې موضوع سره د الکترومقناطیس په بحث کې اشنا شوو او ومو لیدل چې څرنگه په فضا کې چارج لرونکو ذره د حرکت چټکوالي په انتن کې د الکترومقناطیسي څپو د خپریدو لامل کېږي، چې د الکترومقناطیسي څپو خپرېدنه د جسمونو له سطحې نه حرارتي تشعشع وایي.

حرارتي تشعشع چې د اجسامو له سطحې څخه خپرېږي، د چارج لرونکو ذره له نوسان څخه چې د جسم دننه او د هغه سطحې ته نږدې واقع دي، سرچینه اخلي د شلمې پیړۍ تر لومړیو پورې فزیک پوهانو و نشو کولای، د کلاسیک فزیک له قوانینو او مفاهیمو څخه په ګټه اخیستې، له هغه ډلې څخه دیو جسم له سطحې څخه خپرې شوي الکترومقناطیسي څپې له تجربې منځني ګانو سره بیان کړي او یا په بل عبارت د هغو له محاسبې څخه منځني ګانې لاسته راوړي چې له پایلو، لکه له دې شکل سره هېڅ سمون نه درلود په (5-1) شکل کې حاصل شوي منځني له نظري منځني څخه د کلاسیک فزیک په اساس په (نقطه چین خط) او تجربې منځني د (2000) درجې کالوین تودوخې لپاره بنودل شوي دي.



شکل (5-1)

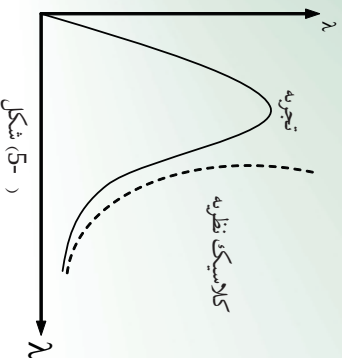


فعالیت

په خپلو ډلو کې د دوو منځنیو په اړه چې په (5-1) شکل کې یی دني، بحث وکړئ او د دوو منځنیو ترمنځ نه سمون مشخص کړي.

د کلاسیک فزیک د نظري او لاسته راغلو تجربې پیلو پر اساس په محاسبه شوو نتایجو کې، یو نه سمون چې کلاسیک محاسبات یې وړاندوینه کوي دا دی چې د خبرې شوي خلیدونکي انرژي اندازه چې د ډېرې لنډې څپې له اوږدوالي سره بنسټي لایتناهي وي، مگر څرنگه چې په تجربې گراف کې ورتي ددې انرژي اندازه ډېره کمه ده.

د نورلسمې میلادي پیړۍ په وروستو کې فزیک پوهانو د جسم له سطحې څخه حرارتي تشعشع د طیف په هکله ډېرې هڅې وکړې چې اکثر ادا هڅې ناکامې شوې په (۵-) شکل کې دلاسته راغلي منحنی تشعشع له نظري محاسبې نه، د کلاسیک فزیک پرنسټ په (نقطه چین خط) او یوې تجربې منحنی سره د توډوڅي () په یوه ټاکلي درجې بنودل شوي دي، څرنگه چې په شکل کې لیدل کېږي.



(۵-) شکل

د لوړو څپو په اوږدوالي کې کلاسیکه نظریه له تجربې سره سمون لري، اما د لنډو څپو په اوږدوالي کې کلاسیکه نظریه په بشپړ ډول له ماتې سره مخامخ کېږي، د کلاسیکې نظریې او تجربې پیلو ترمنځ عملاً هیڅ ډول مطابقت نه لیدل کېږي.

د کلاسیکې نظریې د وړاندوینې پر اساس د لنډو څپو په اوږدوالي کې د جسم تشعشع باید بې نهایت (بې پایانه) لوړ ته تقرب وکړي، په داسې حال کې چې تجربې پایلې دقیقاً د هغه مقابلي نقطې یعنې صفر پلوه تقرب کوي.

په پلې کې پلانک د شلمې پیړۍ په پیل کې د فرضیې په وړاندې کولو دا مسئله په پېرې سره حل کړه او ددې فرضیې په مطرح کولو او کلاسیک فزیک د ځینو مفاهیمو په مرسته یې وکولی شو، هغه رابطه چې د تورر جسم د تشعشع لپاره یې لاسته راوړې وه، په ثبوت ورسوي چې د بحث په اړدو کې به له هغه سره اشنا شو.

2-1-5: د تور جسم تشعشع

خړنگه چې پوهېږي ټول جسمونه د تودوخې په لوړو درجو کې له ځانه نور خپروي د بېلګې په ډول هغه نور چې له لګېدلي اور اوباکو مې بې تودوخې څخه خپرېږي، دا رښتيني چې اجسام د تودوخې په هره درجه کې يعنې د تودوخې په لوړو او ټيټو درجو کې له ځانه مړينې نور د الکترومقناطيسي څپو په بڼه خپروي چې هغه د تودوخې د تشعشع په نامه هم يادوي.

څنگه چې وېل شو، د هر جسم له سطحې څخه تل تشعشعي انرژي خپرېږي او نور جسمونه چې د هغه شاوخوا ځوانه دي، دا تشعشع پيدا کوي، هر جسم ددې تشعشع يوه برخه جذب او پاتې يې له ځانه تېروي، تشعشع هغه وسيله ده، چې تودوخه کولې شي د هغه په واسطه انتقال وکړي او هغه عامل پورې چې د جذب د ضريب په نامه يادېږي، تړاو لري.

د هر جسم له لوري د جذب شوي تشعشعي انرژي او پر هغه جسم باندې د تشعشعي وارده شوي انرژي نسبت د نوموړي جسم د جذب د ضريب په نامه يادوي او هغه په λ سره نښتي، د هر جسم د جذب ضريب د جسم د سطحې په ځانګړتياوو پورې تړلي دي او اندازه يې د توير لرونکو څپو د اوږدوالي لپاره يو ډول نه دی، په بل عبارت يو جسم د هرې څپې د اوږدوالي لپاره د جذب ځانګړي ضريب لري.

$$\lambda = \frac{\text{جذب شوي تشعشعي انرژي د } \lambda \text{ څپې له اوږدوالي سره}}{\text{تشفيعي وارده شوي انرژي د } \lambda \text{ څپې له اوږدوالي سره}}$$

د پورتنۍ رابطه پر اساس خړنگه چې د صورت عدد اندازه تل د مخرج له عدد څخه لږه دی ځکه نو λ نشي کولی له يوه څخه لږه وي، اما هر څومره چې جسم تشعشعي انرژي ډېره جذب کړي ضريب يې پورته او يوه ته نژدې کېږي.

تر ټولو ښه جذب کوونکي هغه جسم دي چې ټوله وارده شوي تشعشع جذب کړي چې په دې صورت کې $\lambda = 1$ دي، هغه جسم چې وکولې شي واردو شوو څپو ټول اوږدوالي جذب کړي، تور جسم ګڼل کېږي. تور رنگي جسمونه ټول مړينې نور چې پر هغو لګېږي کولې شي، جذب يې کړي مګر ښايي پام وکړو هر جسم چې تور رنگ ولري، تور جسم نه دی، ځکه ممکنه ده د هغه د جذب ضريب د ځينو مړينې څپو د اوږدوالي لپاره له يوه څخه لږه وي.

3-1-5: تشعشعي (تابشي) شدت

د یو جسم تشعشعي شدت د الکترومقناطیسي څپو د ټولې انرژي له اندازې سره مساوي دي چې د زمان په واحد کې د یوه جسم له سطحې څخه خپرېږي، ددې تعریف له مخې هرڅومره چې د یوه جسم د جذب ضریب لوړ وي، تشعشعي شدت یا د تشعشع قابلیت یې هم لوی دي په بل عبارت د هر جسم د تشعشع توان د هغه د جذب ضریب سره مستقیم نسبت لري، تور جسم د تودوخې په هره درجه کې د ډېر لوړ تشعشعي شدت لرونکی دي. کولی شو ووايو چې تور جسم د الکترومقناطیسي څپو ډېر ښه خپرونکی او ددې څپو ډېر ښه جذبونکی دی.

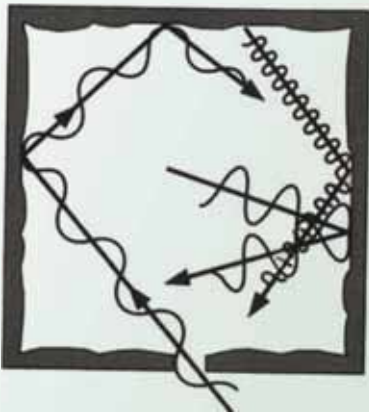
څرنګه چې وویل شو د هر جسم له سطحې څخه د خپرې شوي تشعشع اندازه نه یوازې د تودوخې په درجه پورې بلکې په نورو لاملونو لکه د هغه د سطحې په ځانګړنې (خواص) پورې تړلي ده.

له همدې امله فريک پوهان د یوه تور جسم د جوړولو لپاره د داسې جسم په لټه کې دي، ترڅو هېڅ ډول تشعشع چې له خپل شاوخوا محیط څخه یې تر لاسه کوي له ځانه تیر نه کړي او ځان ته یې جذب کړي. ایا پوهېږئ چې په عمل کې کوم جسم ته تور ویل کېږي؟

ددې پوښتنې د ځوابولو لپاره یو داسې جسم چې منځ یې تش وي د (D) شکل سره سم په نظر کې ونیسئ چې وړوکې سوري یې پرمخ جوړ شوي وي، دا سوري د تور جسم ځانګړنه لري.

او د یوه تور جسم غونډې عمل کوي یعنې ددې جسم سوري، تور جسم دي، نه په خپله جسم هغه تشعشعات چې د جسم له شاوخوا نه په سوري کې د جسم د خالیګاه دننه وارېږي، له انعکاس نه وروسته دوباره د سوري دننه خپله انرژي له لاسه ورکوي، په پای کې پرته له دې چې له خالیګاه څخه بهر ورځي، په پېښپوه توګه جذبېږي. په دې توګه ددې سوري د جذب ضریب د جسم دننه د ټولو واره څپو د اوږدوالي لپاره مساوي له یو سره دي. له دې سوري څخه کولی شو، د یوه تور جسم په ډول ګڼه واخلو.

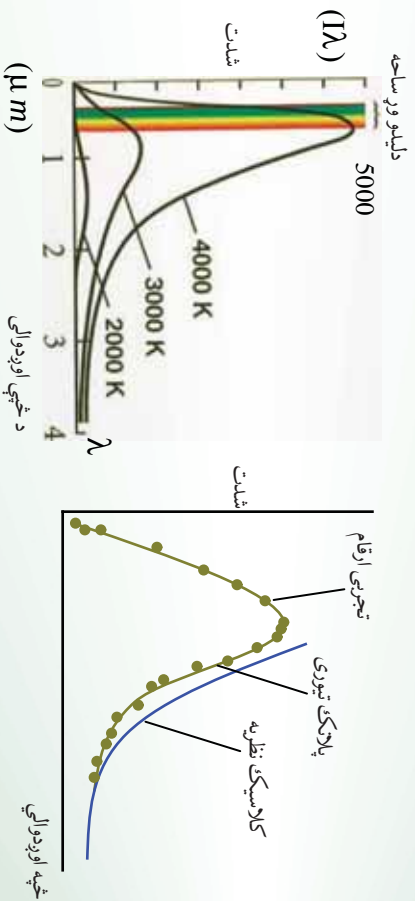
د یوه جسم له سطحې څخه د خپرې شوي تشعشع اندازه د ځلیدو په نوم تعین او مشخص کوي، د څپې په هر اوږدوالي کې د یوه جسم تشعشع د الکترومقناطیسي څپو د انرژي له اندازې سره مساوي دي. د څپو له اوږدوالي سره د (λ او λ_n) په منځ کې د زمان په یوه واحد کې د یوه جسم د سطحې له واحد څخه خپرېږي.



هغه انرژي چې د حرارتي تشعشع په صورت کې د وخت په واحد کې د څپو د اورېدوالي د λ څخه تر $\lambda + \Delta\lambda$ پورې د یوه جسم د سطحې له واحد ته په تشعشع کوونکي توګه خپریږي. د څپې اورېدوالي د ځلا (تشمشع) په نامه یادېږي او هغه په (λ) سره نښو.

(5-) شکل

(تشعشعي شدت دي چې د څپو په واسطه خپریږي).
د (λ) تشعشع د تور جسم لپاره په مخامخ شکل د څپو په اړدوالي د تودوخې په مختلفو درجو اندازه کړي شوي او د تودوخې څلور درجې نښي.



(5-) شکل،
د تودوخې څلور مختلفې درجې نښي

څرنگه چې په شکل کې لیدل کېږي، هر څومره چې د تور جسم د تودوخې درجه زیاته وي په هماغه اندازه د هغو څپو اورېدوالي چې خپریږي، وړوکی کېږي، د مجموعي تشعشعي شدت د تودوخې د درجې په زیاتوالي سره زیاتیږي.

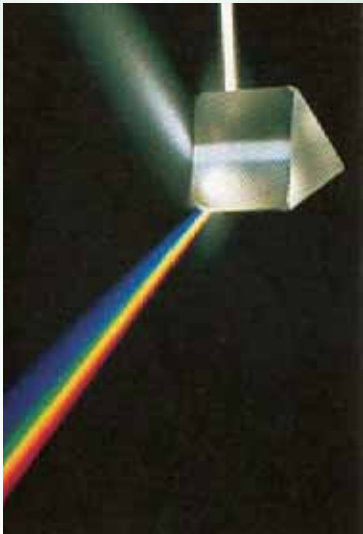


فعالیت

- په خپلو ډلو کې په لاندینو هرې یوې پوښتنې بحث وکړئ او خپل نظریات خپلو ټولګیوالوته ووايي.
1. ولې په اوړي کې د روښانه رنگ لرونکي لباسونو او په ژبې کې د تیاره رنگ کالو اغوستل مناسب دي؟
 2. په دود وړته ګیلاسونو کې مو چې په یوه کې تور چای او په بل کې شین چای په عین اندازه اچولي دي، ستاسو په نظر کوم یو ژر سپړی؟

5-1: اټومي طیف)

یوه بله پلیده چې د کلاسیک فزیک په واسطه د بیانولو وړ نه وه، له اټوم څخه د نشر شوي طیف څیر نه وه چې د کیمیا او فزیک د یو شمیر پوهانو له لوري په آزمایشونو سره ترسره شوه.

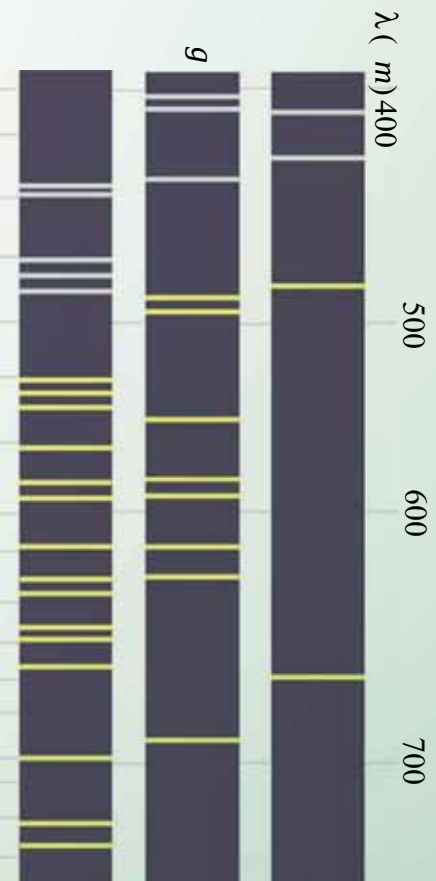


شکل (5-5)،

نیوتن د لومړي ځل لپاره د منشور له طیف څخه د لمر د نور په تیریدو یوه سپینه رڼا تشکله کړه. نیوتن ورسو ډله چې سپین نور له اوه بیلابیلو رنگونو څخه تشکیل شوي. د سپینې رڼا طیف یو پیوست طیف دي چې په (5-5) شکل کې د بنډول شوي دي. په مخکیني لوست کې د تودوڅي له تشعشع سره آشنا شوو او وموړلیدل چې دا تشعشع د پیوست طیف لرونکي دي. اوس د تشعشع بل ډول څیړو.

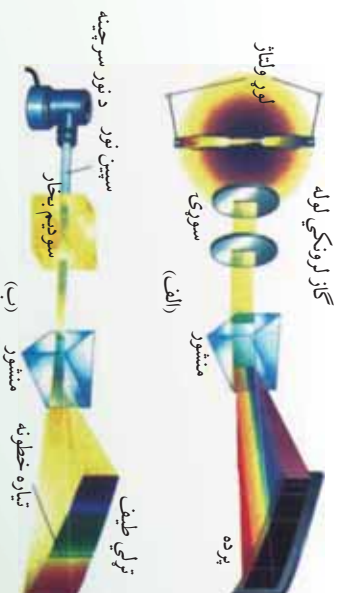
په دي ډول تشعشع کې له یوه نري اوږد نښینه یي گروپ څخه چې په داخل کې یې نري گاز او بخار له یو معین عنصر څخه په لږ فشار لکه جیوه، سوډیم او ینیون څخه کار اخلو.

دوه الکترودونه دانود او کتود په نومونو د خراغ دواړو لورو ته قرار لري، چې په ترتیب سره د یوې بترۍ مثبت او منفي قطبونو ته په لوړ ولتاژ سره وصل شوي. د گروپ د کتود او انود ترمنځ د لوړ ولتاژ په بر قرارولو برېښنايي الکتریکي تخلیه رامنځته کېږي، د گاز اټومونه په مثبتو ایونو بدلېږي او د رڼا په څیړلو پیل کوي، هغه رڼا چې له گروپ څخه خپرېږي یې رنگ لري، که دغه رڼا له منشور څخه تیره کړو او د هغه طیف تشکیل کړو، وینو چې دا طیف پیوست نه دي، بلکې له څو رنگه خطونو چې یو له بله بیل دي، د ټاکلو څپو په اوږدوالي تشکیل شوی دی.



(5-) شکل

په همدې ترتيب که د گروپ ذینه د جیوي د بخار پرځای د کوم بل عنصر بخاروي، بیا هم له هغه څخه حاصل شوي طیف د رنگه خطونو په بڼه یو له بله سره بیل لیدل کېږي، مگر دا خطونه هم د شمیر او هم د څپې د اوږدوالي له نظره د لاسته راغلي طیف له خطونو سره د جیوي له گروپ څخه توپیر لري. د هر عنصر له بخار څخه د څپاره شوي نور طیف د هغه عنصر د اټومي طیف په نامه یادوي، نورېلي شو چې د مختلفو عناصرو اټومي طیف یو له بل سره توپیر لري، له څپاره شوي نور څخه حاصل شوي اټومي طیف د هر عنصر د بخار په واسطه د هغه عنصر د اټوم د نشري طیف په نامه یادوي.



(5-) شکل

د جیوي د بخار گروپ طیفونه زیاته اندازه قرمز (سور رنگه) مادو څخه نور خپروي چې دا نور د انسان روغتیا ته زیان لري، په همدې اساس انسان ته بنسټي چې په مستقیم ډول د جیوي له گروپ څخه تر خپرې شوي رڼا لاندې واقع نشي د سپرومیزو (فلورسینټ) گروپونو دننه د جیوي بخار موجود وي، اما ددې گروپونو دیوالونه په یوه نازکه سپین رنگي مادې سره پوښوي، دا سپین رنگي ماده ددې لامل کېږي چې که له موادو څخه سور رنگي (قرمزي) نور پرې وځلېږي، هغه جذبوي او سپین نور خپروي.

(

5-1-5: جذبي طيف)

په (1 1)م کال فرانهورفر (Fraunhofer) د دقیقو تجربو په ترسره کولو د لمر په طیف تیاره خطونه کشف کړل، هغه وښودل چې که د لمر طیف ته په غور سره وکتل شي، تیاره خطونه په نظر راځي، په دې معني چې په طیف کې د څپو ځینې اړودوالي شتون نلري او د هغه پر ځای تور تیاره خطونه لیدل کېږي، اوس پورهېزو چې په لمر کې د عناصرو موجوده گازونه له لمر نه د خپرو شوو څپو ځینې اړودوالي جذبي چې د هغوي نه شتون د تیاره خطونو په بڼه د لمر په طیف کې تر سترگو کېږي.

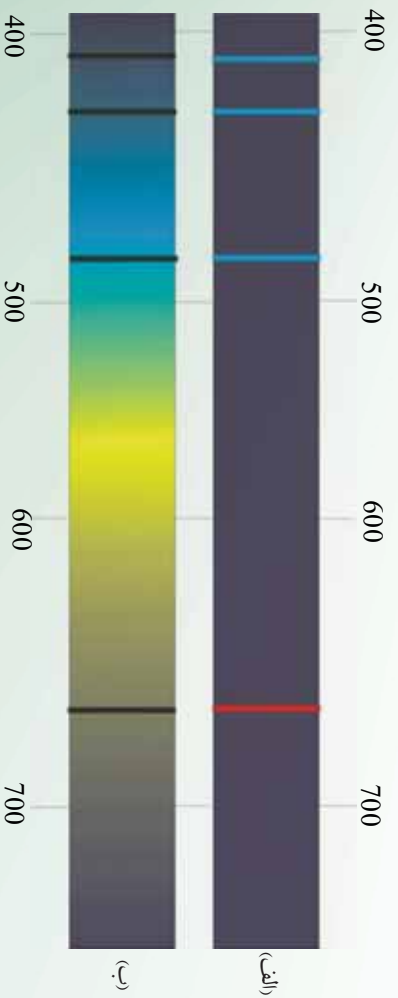
د سپین نور طیف چې د څپو ځینې خطونه او طول بې جذب شوي وي جذبي طیف ورته ویل کېږي. تجربو ښودلي ده کله چې سپین نور د یوه ټاکلي عنصر څخه دننه تیر شي او طیف بې تشکیل شي او له هغه څخه حاصل شوي طیف د خطي طیف په بڼه تر سترگو کېږي.

د مختلفو عناصرو د څپارو شوی او جذبي طیفونو مطالعه رښتیني چې:

1 - د هر عنصر په څپاره شوی او جذبي طیفونو کې د څپو معین اړودوالي وجود لري چې د هغه عنصر له مشخصاتو څخه گڼل کېږي، یعنې د دوو عنصرو نسري او جذبي طیفونه سره ورته نه وي.

2 - د هر عنصر اټوم له سپین نور څخه د څپو طول جذبي که د هغه عنصر وړودوځي درجه پورته لاړه شي او یا په کومه بله بڼه وارول شي، هغه بیرته ځلوي (منعکس کوي بې) په (5-) شکل کې د هایډروجن د اټوم نسري او جذبي طیف ښودل شوی دی.

هر عنصر د اټومي طیف خطونه یا د څپو ځانگړی اړودوالی لري او د هر عنصر نسري او جذبي طیفونه لکه د افرادو د گوتو ښانيز غونډې د هر عنصر د پېژندنې لپاره ترې کار اخېستل کېږي.



(5-) شکل)



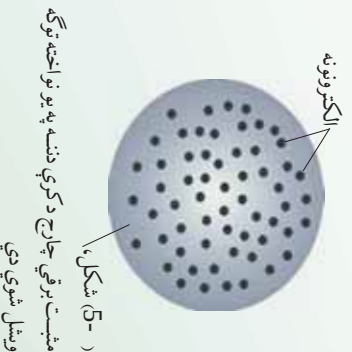
فعالیت

د الف او ب نشرې او جذبي طبقونه د هایدروجن د بخار اتومونه بنسټي، شکلونو ته په پاملرنې سره جذبي او نشرې طبقونه مشخص کړی.

د نشرې او جذبي طبقونو برابرولو او څیړلو ته طیف بنوده وايي. طیف بنوده د عناصرو د پېژندلني بڼه وسیله ده. چې د نورلسمې پیړۍ په وروستیو کې د څو نا پېژندل شوو عناصرو د کشف لامل شو، ولې په دې برخه کې اخیستې سره بیا هم په دې اړه چې ولې هر عنصر ځانگړې طیف لري، په کلاسیک فزیک کې ځواب شتون نه درلود. د کلاسیکې نظریې پر اساس یو اتوم په هغه صورت کې نور خپروي چې په یوه بڼه لکه له نورو اتومونو سره د تماس له کبله یا د برېښنايي په واسطه د هغه اتوم الکترونو ته انرژي ورکړل شي، دغه الکترونونه د انرژي د لاسته راوړلو له امله نورسان کوي الکترومقناطیسي څپې خپروي او که نور پر یوه اتوم وځلېږي، د وارده نوره برېښنايي میدان نورسان ددې لامل کېږي، چې الکترونونه په نورسان کولو پیل وکړي او وارد شوي نور جذب کړي، ځکه نو کلاسیکو نظریاتو ته په پاملرنې سره هر اتوم کولای شي، په هر څپه ییز اوږدوالی نوزته تشعشع ورکړي او یانې جذب کړي، په داسې حال کې چې تجربه بنسټي چې د اتومونو په جذبي او تشعشعي طیف کې کېدلي شي یوازې د معینو څپو اوږدوالی خپور او یا جذب شي یا په بل عبارت د هر اتوم الکترونونه یوازې په معینو فریکونسیو سره کولای شي چې نورسان وکړي.

1-2-5: د تامسون اتومي موډل

تامسون انګلیسي پوه د اتومي جوړښت لومړني موډل پیشنهاد کړ، په دې موډل کې په یو نواخته ډول د اتوم ویش له کتلې او مثبت چارج نه په کروي بڼه په پام کې نیول شوي، په دې موډل کې الکترونونه له منفي چارجونو سره لکه ممیز، ممیزو د کیوک د موډل په دننه کې په سرتاسري توګه ویشل کېږي، له دې کبله دې موډل ته د ممیزو د کیوک موډل (موډل کیوک کشمشی) (Plum pudding Model) هم وايي.



تامسون د ممیزو د کیوک د موډل پر اساس د اتومونو څېنې ځانګړنې لکه د کتلې اندازه، د الکترونونو شمېر او د هغوي ختې توب بیان کړل، مګر وروسته رادفورد د آزمایشات په ترسره کولو دې نتیجه ته ورسید چې د اتوم چارج باید د اتوم په مرکز کې متمرکزي او پر دې اساس یې یو بل موډل د اتوم د جوړښت لپاره پیشنهاد کړ.

- 5: د رادرفورډ اتومي موډل

رادرفورډ د تامسن شاگرد په (11 1) کې د تجربو په ترسره کولو دې پایلې ته ورسیدل چې د یو اتوم ټول مثبت چارجونه له ډېرو اړه حجم سره په هسته کې د اتوم په مرکز کې متمرکز وي او الکترونونه له منفي چارجونو سره ددې مرکزي هستې شاوخوا په ډېرو لرې واټن کې احاطه کړي ده، یعنې د هستې او الکترونونو ترمنځ فضا تشه ده، سره له دې چې د رادرفورډ موډل په ډېرو برخو کې له بریالو و سره ملګري وه، مګر ځینې پوښتنو ته یې لکه، اتومونه څه ډول حرکت کوي؟ څه شې ددې خنډ ګرځي چې الکترونونه له منفي چارجونو سره د برېښنايي قوې په اثر د هستې د مثبتو چارجونو لور ته سقوط ونکړي او هسته له څه نه جوړه شوې ده؟ څرنگه کولی شو د هغه چارج اندازه کړو؟ او نورې ډېرې پوښتنې چې په خپله هغه هم ورسره مخامخ شوي وو.

له دې امله نور وروڅیړنې اړتیا وه، ځواب نشو ویلي ترڅو چې د رادرفورډ اتومي موډل بشپړ کړي او د اتوم د جوړښت په هکله مطرح شوو پوښتنو ته ځواب وړاوي چې وروسته بیا دا ډول موډل دښارکي فزیک پوه نیلس بور (5 1- Niles Bohr) په 1 کال د هایدروجن د اتوم نوي موډل چې اتومي طیف تشریح کوي، پیشنهاد کړ.

- 5: د ماکس پلانک (1 5-1 Max planck) نظریه

د کلاسیک فزیک پر اساس، هر کله چې یوه چارج لرونکي ذره تعجیلي (بېرته لرونکي) حرکت ولري (مثلاً د خپل تعادل وضعیت ماحول نوسان کوي)، یو الکترو مقناطیسي څپه له هغې څخه خپرېږي. همدارنګه د کلاسیک فزیک له مخې د الکترو مقناطیسي څپې انرژي یو پیوست کمیت دي. د ماکس پلانک د نظریې سره سم، هغه مقدار انرژي چې جسم ټي د الکترو مقناطیسي څپو په بڼه خپروي، هغه د یو ثابت مقدار تام مضرب دی، چې دغه ثابت مقدار د الکترو مقناطیسي څپې له فریکونسي سره تړون لري. د دې نظریې له مخې دیوي الکترو مقناطیسي څپې انرژي له (۷) فریکونسي سره برابره ده له:
$$v \dots\dots\dots$$
 په دغه رابطه کې یو تام ثابت عدد دي او د ضرب یو ثابت مقدار دي چې د پلانک د ثابت په نوم یادېږي. دغه ثابت د ماکس پلانک پواسطه د تور جسم د خپلیدو په اړوند د تجربې منحنی ګانو د محاسبې د تطبیق په نتیجه کې په لاس راځي چې د دغه ثابت منل شوی قیمت برابر دی له:
$$6.63.10^{-34} = \text{سر. } ۷$$
 د نور خپره شوي کوانتیم انرژي له ۷ فریکونسي سره چې هغې ته فوتون هم وايي او د کوانتومي عدد په نوم یادېږي.

په (1) رابطه کې که د پلانک ثابت د (ژول ثانيه) په اساس حساب کړو، انرژي د ژول له واحد سره لاسته راځي. خو د اټوم د اجزاوو د جوړښت په بحث کې له ژول څخه د واحد په توګه استفاده نه کوي. ځکه چې ژول یو لوی واحد دی، له هغې څخه استفاده مناسبه نه ده او معمولاً له یو بل واحد نه چې الکترون ولټ () نو مېري، ګټه اخیستل کېږي. د تعریف پر اساس، یو الکترون ولټ د یو الکترون ته یو ولټ ولټاډي انرژي له تغیر سره برابره ده. په داسې حال کې چې یو ژول د برېښنايي چارج له هغه مقدار انرژي سره برابره چې یو کولن د یو ولټ ولټاډي وي. په پایله کې د دې یادونې له مخې چې:

$$1.6 \cdot 10^{-19} = 1 \text{ د الکترون ولټ او ژول تر منځ لاندې رابطه وجود لري:}$$

$$1 = 1.60 \cdot 10^{-19} \times (1 \text{ یو الکترون انرژي د یو ولټ تر ولټاډي لاندې})$$

په دې اساس: $1 = 1.6 \cdot 10^{-19}$

مثال: د رادیويي څپو فریکونسي له 1 نه تر 100 مرتبې پورې وي. د دې څپو اړوند فوټونو انرژي د تحول میدان حساب کړي؟ د

$$\nu_1 = 1 \text{ فریکونسي لپاره لرو چې}$$

$$\nu_1 = 6.63 \times 10^{-34} \text{)}(10^6)^{-1} = 6.6 \times 10^{-28} = 4 \times 10^{-9}$$

او د $\nu_2 = 100$ فریکونسي لپاره لرو چې:

$$\nu_2 = 6.63 \times 10^{-34} \text{)}(100 \times 10^6)^{-1} = 6.6 \times 10^{-26}$$

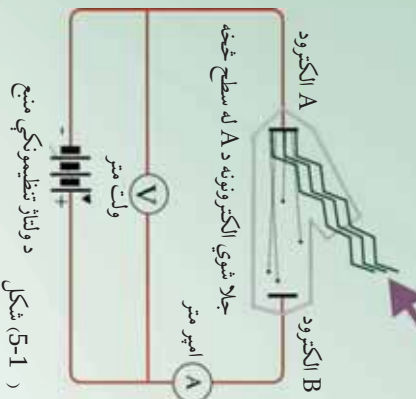
دوروستي قیمت په بلولو سره د له جنس څخه لرو چې: $2 = 4 \times 10^{-7}$

نو پدې اساس د رادیويي څپو اړوند فوټونو د انرژي د تحول میدان له 4×10^{-9} تر 4×10^{-7} پورې دی.

5- د فوټو الکتريک اثر (اغیزه)

په 1م کال کې یو الماني فزیک پوه چې هاینرېچ هرټز (Heinrich Hertz) نومېده، دارنگه مشاهده کړ: کله چې نور په یو ډیټر کوچني طول موج (بنفش نور) سره له یو فلزي برېښنا بندونکي (الکټروسکوپ) خولې چې د منفي چارج لرونکي وي، ولګېږي، نو د الکټروسکوپ د تخلیه کېدو سبب ګرځي. بلې تجربې وښودله چې د دغه برېښنايي تحلیلي اصلي لامل، د الکټروسکوپ له فلزي خولې څخه د الکټرونونو جلا کېدل دی. دغه پدیده یعنې د الکټرونو جداکول له یوې فلزي سطحې څخه د نور لګېدو پړا سطره، فوټو الکتريک نومېږي او د فلز له سطحې نه شینل شوو الکترونونو ته فوټو الکترون وايي. د فوټو الکتريک د پدیدې د څېړنې لپاره له هغې د سنگه څخه استفاده کوي کوم چې په (1-5) شکل کې ښودل شوي دي.

د نورو یو رنگه منبع



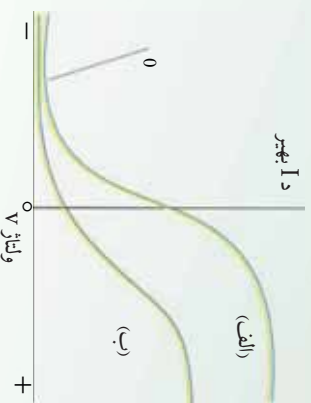
د ولتاژ تنظیمونکې منبع
(5-1) شکل

په دغه دستگاه کې دوه فلزي الکترودونه (A او B) د یوې خلا په محفظه کې قرار لري او له بهر څخه د یو تنظیمونکي ولتاژ په منبع پورې وصل شوي دي . د A الکترود د یو موزو کروماتیک (بورنگه) نور په مقابل کې چې د یو طول موج یا یوې فریکونسي درلودونکې دي قرار لري د (5-1) شکل مطابق تجربه بشپړې چې که چېرې نور په عادي ډول د A په الکترود باندې ولگېږي، هر څومره چې ولتاژ لوړهم وي، خو بیا هم په مدار کې جریان نه برقرارېږي.

خو که چېرې نور په مناسبه فریکونسي کې د A په الکترود باندې ولگېږي، په مدار کې جریان برقرارېږي، چې کولی شو، د دغه جریان موجودیت دارنگه تفسیر کړو چې د نور لگیدل، د A الکترود له سطحې څخه د فوتو الکترودونو د جلا کیدلو او د دوی د خپریدو سبب شوي دي. که چېرې دغه الکترودونه کافي (پوره) اهتزازي انرژي ولري، نو د B الکترود ته رسېږي او جریان برقرارېږي. د ولتاژ (V) په تغیرولو سره کولای شو، د I جریان د تغیراتو منحنی د (V) ولتاژ په اساس په لاس راوړو.

په (5-11) شکل کې د جریان د تغیراتو منحنی د دوه مختلفو نورو شدت مقدارونو لپاره کوم چې د A په الکترود کې وارد شوي، د ولتاژ په اساس ښودل شوي دي. د نور فریکونسي په دوو حالاتونو کې یو شي دی. د مثبت ولتاژ مقدار د هغو شرایطو پر اساس دی چې د B الکترود د ولتاژ منبع د مثبت په آخرې برخه کې تړل شوي دي. څرنگه چې د الف په منحنی کې ښودل شوي دي، د (V) د مثبت مقدارونو لپاره د ولتاژ (V) په زیاتیدو سره لومړی جریان زیاتېږي، وروسته یو ثابت مقدار ته رسېږي چې بیا نور د ولتاژ زیاتیدل په هغې مقدار باندې اثر نه کوي (5-11) شکل. دغه موضوع کولای شو په لاندې ډول توضیح کړو چې مثبت ولتاژ د دې سبب ګرځي چې فوتو الکترودونه د B الکترود خواته کش کړي او د ولتاژ په زیاتیدو سره یو زیاته اندازه فوتو الکترودونه د B خواته کش کېږي او جریان زیاتېږي. خو که چېرې ولتاژ هغه حد ته ورسېږي چې د B الکترود وکولای شي، ټول فوتو الکترودونه جمع کړي، نور نویاد (V) ولتاژ په زیاتیدو سره جریان پورته نه شي. بل په زړه پورې او د پاملرنې وړتګي چې په دې منحنی کې لیدل کېږي داده چې د (V) منفي مقدارونو (یعنې کله چې د B الکترود د ولتاژ منبع د منفي په آخرې برخه کې تړل شوي دي) د جریان لوری تغیر نه خوري او د ولتاژ په کیدو سره مثبت جریان کمېږي، تردې چې د -V ولتاژ په مقابل کې چې متوقف کونکي ولتاژ نومېږي، جریان صفر کېږي او د -V څخه د کمو مقدارونو هم جریان صفر پاتې کېږي.

د دې وضعیت د بیانولو لپاره ویلي شو چې د منفی مقدارونو لپاره د A الکترون چې اوس په انځرني مثبته برخه کې وصل دي، فوتو الکترونونه خپلې خواته راځي (کس کوي)، او د هغوی اهترزي انرژي کموي په پایله کې د هغوي لږ شمیر کولای شي چې د B الکترون ته ځان ورسوي او په ۰ – ولتاژ کې هیڅ یو فوتو الکترون B ته نه رسېږي.



د (ب) منحنی د هغې تجربې اړوند دی چې په هغې کې مو د نور شدت نیمايي کړي. (خو نور هماغومره فريکونسي لري) څرنگه چې له منحنی څخه لیدلای شو، د ۰ مقدار د دواړو منحنی گانو لپاره یو شی دی. دا پیلې معنی چې متوقف کوونکي ولتاژ له واره شمع سره کومه اړیکه نه لري.

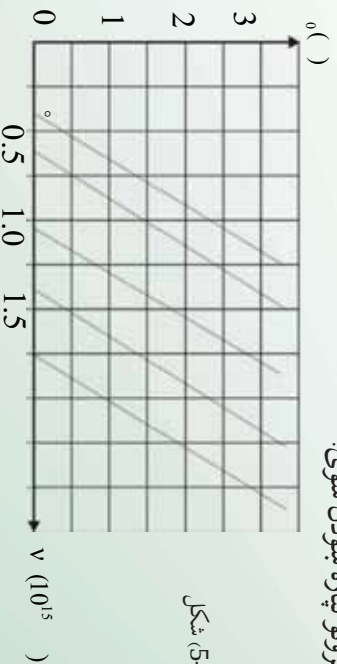
شکل (5-11)

که دغه تجربه د مونو کروماتیک (یو رنگ) نور چې د بلې فريکونسي لرونکې دي، تکرار کړو، د جریان د تغیراتو منحنی گانې د ولتاژ په اساس د الف او ب د منحنی گانو غونډې په لاس راوړو، خو په دې تیسر چې متوقف کوونکي ولتاژ به د بل مقدار لرونکي وي. یعنې د متوقف کوونکي ولتاژ مقدار دواړه نور له فريکونسي سره تړاو لري.

که چیرې د الف شکل په د سټگاه کې د A فلزي الکترون د جنسیت ته تغیر ورکړو، بیا هم همدغه نتایج لاسته راوړو، مگر په دې حالت کې هم د متوقف کوونکي ولتاژ مقدار تغیر کوي، یا په بل عبارت د متوقف کوونکي ولتاژ مقدار د A فلزي الکترون د جنس اړوند دی.

رابرت میلکان (1874-1953) د هغو دقیقو تجربو پر اساس چې په لسو کلونو کې یې تر سره کړي، نوموړي متوقف کوونکي ولتاژ د مختلفو فلزاتو او د متفاوتو فريکونسيو واره وړانگو لپاره اندازه کړی.

په (5-1) شکل کې، منحنی د درونکي ولتاژ له تغیراتو سره د واره نور د وړانگو د فريکونسي له مخې، د څو مختلفو فلزونو لپاره ښودل شوی.



شکل (5-1)

دغه منحنی ګانې بنسټي چې که هرڅومره دواړه وړانګې فريکونسي پر A الکتروډ لږه وي، نو قطع کوونکي ولټاژ به هم کم وي. د قطع کوونکي ولټاژ مقدارونه د هر فلز لپاره د یو مستقیم خط پرمخ قرار لري. څرنگه چې په شکل کې گورۍ هر خط د فريکونسي محور، په یوه معینه فريکونسي کې چې هغه په V_0 سره بنسټو قطع کوي. تجربه بنسټي چې که چیرې د واوره وړانګې فريکونسي د A پر فلزي الکتروډ باندې له اړوند فلز V_0 څخه کمه وي، نو د فوتو الکتريک بنسټکارنده نه رامنځ ته کېږي. نو په دې اساس V_0 ته د قطع فريکونسي وايي.

5- د بور اټومي موډل) 5-1 Niels Bohr (

د رادرفورډ د پېشنهاد پر اساس چې د اټوم کټله او یا د اټوم مثبت چارج د اټوم په مرکز په یوې څېرې کوچنۍ ناحیې کې متمرکز دي، دښارکي فزیک دان نیلر بور په (1 کال کې پېشنهاد وکړ چې اټوم په حقیقت کې د لمړیز نظام یو موډل ته ورته دي چې د هغه په مدارونو کې، الکترونونه، د سیارو په شان چې د لمر په چاپېر څرخي، د هستې چاپېره څرخېږي. د بور نظریې ته په پام لرنې سره لکه څنګه چې د سیارو او لمر ترمنځ چې د جاذبې میخانیکي قوې په اثر هیڅکله سیاره د لمر په سطحه نه راغورځېږي، نو همدارنګه د دې دلیل پر اساس الکترونونه د کولني الکترو ستایکي جاذبې قوې په اثر چې د هستې او الکترونونو ترمنځ وجود لري، په هسته کې نه غورځېږي، یعنې اټوم نه متلاشي کېږي.

بور، د رادرفورډ د اټومي نمونه بې موډل د بې ثباتۍ د ستونزو د حل لپاره او د اټومونو دورانګو لګیدلي پریکړ شوي طیف ته په پاملرنې او د رینډ برکیت (Brackett) - بالمر (Balmer) تجربې رابطې د هایدروجن د اټوم طیف لپاره او همدارنګه د پلانک او انشتاین د کوانټمي نظریې له مفکورې اخیستې سره، یوه نمونه د هایدروجن اټوم لپاره چې یو الکترون لري وړاندې کړ. په دغه نظریه کې بور پېشنهاد وکړ چې میخانیکي او کلاسیک الکترو مقناطیسي قوانین باید د اټوم په مقیاسونو کې له فرضیو سره یو ځای په نظر کې ونیول شي. چې کولای شو دغه فرضیې په ساده ډول په لاندې څلورو اصولونو کې بیان کړو:

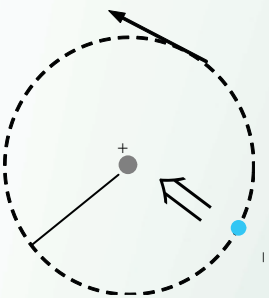
- 1 - الکترونونه یوازې په دایروي مدارونو کې په ټاکلو شعاعگانو سره حرکت کوي چې دغه مدارونه د ثابتو مدارونو یا (stationary orbits) په نوم یادېږي. د الکترون حرکت د m کتلې او د - چارج سره په یو دایروي مدار کې چې د شعاع لرونکې دی، د مرکز (هستي) د + چارج سره په شاوخوا کې لکه څنګه چې په (5-1) شکل کې ښودل شوي دي، سرته رسېږي.

په دې حرکتونو کې مرکز ته د جذب قوه، د هغه الکتريکي (برېښنايي) جذب څخه عبارت ده، چې د هستې او الکترونونو په منځ کې وجود لري چې دا برابري له $\frac{k^2}{2}$ سره. پدې رابطه کې د قیمت عبارت دي له: $k = 8.99 \cdot 10^9 \text{ m}^2 / \text{C}^2$ (د کولمب ثابت)

له مرکز څخه د تېښتې (فرار) بیړه (تعجيل)، د الکترون په حرکت کې نظر دایروي حرکت ته برابر دي، له — څخه چې به دې کې په دایروي محیط کې د الکترون سرعت دي، په پایله کې د نیوټن له قانون څخه به گټې اخیستې سره لرو چې:

$$\text{له مرکز څخه د فرار قوه} = \text{مرکز ته د جذب قوه}$$

$$\text{یعني: } (1) \dots\dots\dots \frac{k^2}{2} = \frac{m^2}{k^2}$$



(5-1) شکل

کولای شو وینایو چې د برېښنايي هستې په ساحه کې د الکترون پوتنشيالي انرژي برابره ده له: $-k^2 \times \frac{1}{2} = \text{د هغه حرکي انرژي مساوي ده له } \frac{1}{2} m^2 \text{ سره.}$

په نتیجه کې د الکترون مجموعي انرژي (پوتنشيالي انرژي + حرکي انرژي) په دې مدار کې برابر ده له:

$$= k + \frac{1}{2} m^2 - \frac{k^2}{2}$$

$$\text{د (1) رابطې اړخونه په } \frac{1}{2} \text{ کې ضربوو } \cdot \frac{m^2}{2} = \frac{k^2}{2} \cdot \frac{k^2}{2} \text{ او یا } \frac{1}{2} m^2 = \frac{k^2}{2}$$

$$\text{په نتیجه کې د الکترون مجموعي انرژي د (I) په شعاع په یو ثابت مدار باندې برابر ده له } \frac{k^2}{2} = \text{سره.}$$

- په اټوم کې د حرکت ځینې خاص حالتونه وجود لري چې د ثابتو حالتونو په نوم یادېږي چې په دې حالتونو کې نور، نو د معمول په توګه دکلاسیک فزیک د اصولو مطابق، الکترون، الکترو مقناطیسي څپې نه خپروي چې د دې وضعیت له مخې ویلي شو چې الکترون په یو ثابت حالت کې دی. کلاسیک فزیک ته په پاملرنې سره یو یوه لرونکی بریښنايي چارج د داسې یو الکترون په شان چې د هستې په شاوخوا خړخې، باید په پیوست ډول الکترو مقناطیسي انرژي وځلوي. د دې انرژي په ځلیدو سره د دې الکترون مجموعي انرژي کمېږي او الکترون په ماریټچي ډول، د هستې خواته حرکت کوي او په اټوم کې لوېږي.

- د ثابتو مدارونو شعاع، مشخصه او پریکړې مقدارونه لري، که دا ولري مدار شعاع به . وښایو، نو معجزه یا ممکنه وړانګې له لاندې رابطې څخه لاسته راځي.

$$= 1, 2, 3, \dots$$

چې دلته یو صحیح عدد دی، سربیره پردې، بور د الکتروني مدار کورچني وړانګه یعنې () د هایډروجن په اټوم کې چې هغه ته د بور د اټوم وړانګه هم وایي، په لاندې ډول لاسته راوړله (چې په تفصیل سره د لوړو تحصیلاتو په ټولګي کې به یې ولولي):

$$= \frac{4\pi^2 m k^2}{2}$$

چې دلته د پلانک ثابت، k د کولن ثابت، د الکترون چارج او m د الکترون کتله ده.

- همدارنګه بور فرض کړل چې که څه هم یو ثابت الکترون چې په یو ثابت او خاص حالت کې له انرژي سره دې نه ځلېږي. خو کولای شي د 2 ، ټیټې انرژۍ سوبې ته په تللو سره وځلېږي. 1 په دغه ټیټه سوبه کې د الکترون انرژي نظری مړنی سوبې انرژي ته ګډه ده یعنې، $1 < 2$ او د انرژي اختلاف د نوري کوانتم او فوتون په شکل ظاهرېږي چې د سوبو ترمنځ د غه د انرژي اختلاف برابر دی له:

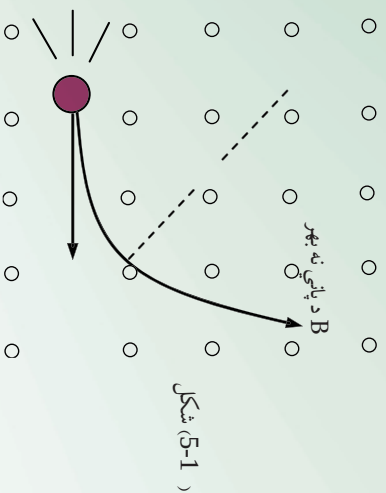
$$v = 1 - 2$$

5-5: د ایکس شعاع (X وړانګه)

جرمني ساینس پوه رونتګن (Wilhelm Conrad Roentgen) په 5 1 کال د نومبر په اتمه نیټه د جهان د نورو فزیک پوهانو غونډې د کتودي وړانګو په تجربو بوخت وو چې هغوی نوي پیژندل شوي وې. هغه په خپله تجربه کې یو ګلابي بنسټه یي ګروپ چې په یوه تور مقوایې قوطي کې پوښل شوی وو او کوټه یې تیاره کړې وه، ترڅو چې د کاغذ ډبل اوالی امتحان کړي، ناڅاپه یې د یو یا رد (9.44 m) په حدودو کې له لمپ څخه لرې یو ضعیف نورو لید چې د کوچني د سستګاه پرمخ سترګګ وهي. رونتګن وپېژ چې ګیران شو، بیاګرې ګو وگاډه او په جیرانیا سره یې کشف کړه چې د مر موز نور سر چینه، هماغه د باریم پلاتینو سیلینډو کوچنۍ ټوټه ده چې د دستګاه پرمخ لوبدلې ده. باریم پلاتینو سیلینډ د ډیرو کیمیاوي معنایي موادو له ډلې څخه ده چې فلورسنتي خاصیت لري (یعنې کله چې د بنفش نور پواسطه روښانه شي د لیدوړ نور له هغې څخه خپرېږي).

د رونتګن په تجربه کې د نور هیڅ ډول منبع (نه دماورای بنفش وړانګو اونه کتودي وړانګو) شتون نه درلود، خو وکولای شي چې فلورسینټي خاصیت وښايي، ځکه نو رونتګن نتیجه واخیستله چې دغه فلورسینټي خاصیت د یوې نوي شعاع پواسطه رامنځ ته شوي چې هغې ته یې نامعلوم یا ناپېژندل شوی د X شعاع (وړانګه) وویل. رونتګن وښودله چې د شعاع له منبع څخه په مستقیم خط خپرېږي او د عکاسي لورته هم توروې. هغه په تفصیلي ډول د وړانګې د نفوذ قدرت په مختلفو موادو کې مطالعه کړ. نوموړي وویل: چې دې وړانګو د نفوذ قدرت په سپیکو موادو، لکه کاغذ، لرګي، او غوښه کې نسبت متر اګمو موادو ته لکه پلاټین، سرپ او هلوکي ته زیات دی. همدارنګه هغه د لاس د هلوکي عکسونه د X دورانګې په واسطه واخیستل. رونتګن وویل چې مقناطیسي ساحه نشي کولای د X وړانګو ته انحراف ورکړي او همدارنګه یې وښودله چې د هیڅ ډول انعکاس، انکسار، تداخل او تفرق اثر له نوموړي وړانګې څخه، نه لیدل کېږي. د X له وړانګې څخه زیاتره په طبابت کې ګټه اخیستل کېږي. د X وړانګې د کشف څخه شپږمیلشتي وروسته (دوین) په یوه ورغتون کې په جراحي عملیاتو کې له دې وړانګې څخه ګټه واخیستل شوه.

وروسته بیا د نوموړي وړانګې د کارونې ساحه ډیره پراخه شوه او په خاص ډول د ځینو امراضو د تشخیص او د سرطانې امراضو له تداوي سره په طبابت کې یو لوی انقلاب د X د وړانګو په وسیله منځ ته راغلي. همدارنګه د X شعاع په نورو فزیکي علومو او ژوند پېژندنې کې تیراخي ګټې اخیستې لاندې راغله. ځکه د نوموړي وړانګې په مرسته د انځور ګیرو ارزوړو مجسمو ارزونه او ساختماني موادو د تشخیص او تحقیق د څرنگوالي (کیفیت) په باره کې پراخي ګټې اخیستې ترسره شوي دي.



1- 5: د کوانتم فرضیه (ټیوري)

د هستې او اټومي فزیک پراخیدل ، د فزیکي انډیشو، د دوو لورو دی پرمینا صورت ونيول. د ټیوري پرمختګ او پراخیدل او د کوانتمې میخانیک د تیوري د رسیدو لپاره، لازمه ده چې د نسبيت تیوري ځینې نتيجه وپيژنو. د 5 1 م کال کې، البرت انشتاین د نسبيت په اړه خپلې معروفې نظريې لومړنۍ برخه وړاندې کړه. هغه د دوو ډېرو پیچلو تجربو د راتلونکو پایلو په اړه په څېړنې پیل او تر هغه وخته پورې پراخې تجربې سرته رسولې وې. هغه دوو لاندې نتيجه ته ورسیده :

1 - د دقیقو اندازه کولو سره یې وښودله چې د نور سرعت اندازه په خپلې د نور د منبع د څرنگوالي تابع نه ده. بلکې د نور سرعت له هرې یوې منبع څخه چې څېړنې، د هغې سرعت برابر له $2,998 \times 10^8 \text{ m/}$ څخه ده.

- سرعتونه کولی شو، یوازې نظر د جسم یا په معینې علاقه سره اندازه کړو. موږ فقط کولی شو، یو شې نسبت بل شې ته د سکون په حالت وپيژنو. یعنې دا چې که ولو چې یو جسم د سکون په حالت کې دی، هیڅ معنی نه لري، انشتاین دې مسئلې ته په پاملرنه چې دا دوي نکتې کولی شې، د ساده او حیرانوونکې پایلو متضمن وي. هغه د دې دوو ډګر شونو نکتو د سمیلو په فرضولو سره لاندې نتيجه ته ورسیده:

1 - هیڅ ډول جسم یا انرژي نشو کولای چې له نور څخه په لوړ سرعت سره په خپلې حرکت راوړو.

- د هر جسم کتله د هغه د سرعت په زیاتېدو سره زیاتېږي.

- فرض کړئ دوخت د اندازه گیري یوه وسیله (چې که هر ډول گړۍ وي) په زیات سرعت سره د شخص په وړاندې په حرکت کې دي. د دې شخص اندازه گیری به دا ښيي چې د گړۍ د تګ تګ کار د هغه گړۍ د تګ تګ د کار په پرتله چې نسبت شخص ته د سکون په حال کې دی، پخ (کندا) کېږي.

- فرض کړئ یو جسم په زیات سرعت سره د یو شخص په وړاندې په حرکت کې وي. د دغه شخص اندازه گیری د جسم طول د حرکت په امتداد کې لنډ ښیي. د دغه پوزیټیو نښانېو څخه او لنډې درې بې موثر ته ډیر اهمیت لري. د مثال په توګه له اولنې نښې څخه ولې شو، هغه وخت چې الکترونونه ته زیاته بیړه ورکړو، نو د دوی حرکت نور عادي حالت نلري. په ځانګړي ډول هغه وخت چې د سرعت د نور سرعت () ته نژدې کېږي، پدې حالت کې د دوی حرکت د معمولي حرکتونو د معادلانو تابع نه وي. موثر نه شو کولای چې الکترون ته دوه سره سرعت ورکړو چې سرعت یې د نور سرعت () ته ورسېږي او پدې هغې څخه زیات شي. په حقیقت کې د هېڅ یوې ذرې یا جسم سرعت نشو کولای، په خلا کې د نورې وړانګې سرعت ته ورسو. دلومړنۍ نښې صحت کولای شو په دویمه نښه کې ولټوو. په زیاتو سرعتونو کې د جسم کتله د هغه له سرعت سره زیاتیږي. دغه خاصیت کولای شو، د الکترونونو په حرکت کې وښايو. په دې موخې لپاره الکترونونه په یوه معلوم سرعت سره مقناطیسي ساحې ته داخلوو. پو هېرو چې په دې حالت کې هم الکترونونه خپل حرکت ته په دایروي مسیر کې ادامه ورکوي او ښایي چې مرکز ته د جذب قوه (m^2) او د مقناطیسي ساحې قوه په خپلو کې تعادل حالت غوره کوي، ترڅو الکترونونه وکولای شي، په دایروي مسیر کې حرکت ته ادامه ورکړي.

$$\text{نو د دغه دواړو قوو له مساوي کیدلو څخه لرو چې:}$$

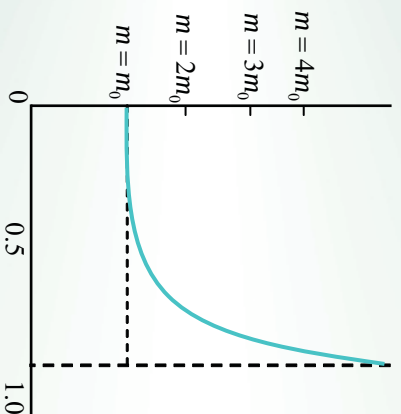
$$\frac{m^2}{m} =$$

$$\text{له دغه رابطې څخه د } m \text{ قیمت داسې لاست راځي: } m =$$

څرنگه چې د الکترون کتله د اندازه کولو وړ ده، په حقیقت کې دا د الکترون مومنتم دي چې کیدلای شي، په مستقیم ډول اندازه شي. د مومنتم مقدار په دې ځای کې عبارت دی له $m =$ څخه، چې په دې کې د او کمیونه د لابرټاري تجربو یو اسطه تعینېږي. څرنگه چې په عمل کې m نه اندازه کوو په دې اساس بې m ته دیوي ظاهري کتلې نوم ورکړی دی.

د m د اندازه کولو نتایج د سرعت تابع په شان په (5-15) شکل کې ښودل شوي دي. د ذري کتله د سکون په حالت کې (په صفر سرعت کې) د ذري د سکون کتلې په نامه یادېږي او هغه په m_0 ښایي. څرنگه چې په شکل کې گورو، د الکترون کتله په ټیټ سرعت کې m_0 ته نژدې ده، خو څه وخت چې د نور سرعت () ته نژدې کېږي د ذري کتله په سرعت سره زیاتیږي. انشتاین وړاندوینه وکړه چې څه وخت د نور سرعت ته ډیر نژدې شي، د ذري کتله یې نهایت خوا ته تقرب کوي.

$m \rightarrow \infty$ ، $\rightarrow$ (دغه ادعا تراوسه پورې د مقادیرو د په لاس راوړلو سره په زر هاووځله د $\frac{m}{m_0}$ نسبت لپاره د تجربو یو اسطه تایید شوي دي. موږ په دې باور یو چې ټول جسمونه د همدې خاصیت تابع دي، یعنې د هر جسم سرعت چې د نور سرعت ته په خپلکې نژدې شي، د هغې ظاهري کتله په نامحدوده اندازه زیاتیږي.



شکل (5-15)

انشتاین وښودله چې د جسم کتله (m) د حرکت په وخت کې د لاندې رابطې په واسطه پېداکړلای شو:

$$m = \frac{m_0}{\sqrt{1 - \left(\frac{v}{c}\right)^2}}$$

په دغه فورمول کې د الکترون سرعت نسبت ناظرونه، د نور سرعت په خلا کې، m_0 د سکون کتله او m د الکترون اندازه کېږي شوي کتله ده. د یادونې وړ ده کله چې $= 0$ شي، نو د جسم کتله دهغه د سکون په وخت کتلې سره برابره کېږي یعنې: $m = m_0$ شي. مگر کله چې $= \infty$ شي نو د معادلې مخرج صفر ته نژدې کېږي او د m کتله یې نهایت ته تقرب کوي یعنې: $(m \rightarrow \infty)$.

د مشکل منځني ډیورټی معادلې د گراف تغیرات ښیي. د کتلې د تغیرولو له سرعت سره فورمول نه یوازې د الکترونو او نورو اټومي ذراتو لپاره بلکهې د ټولو متحرکو اجسامو لپاره د اعتبار وړ دي. خو څرنگه چې د لوړو اجسامو سرعت لکه هغو جسمونو چې روز مړه ورسره سروکار لرو، معمولاً د نور د سرعت په پرتله دومره لږ دی چې د — مقدار ډیر کمیږي، نو پدې اساس د $\frac{1}{2}$ مقدار بیا هم فوق العاده کمیږي، په نتیجه کې m_0 او m مقادیر دومره یو بل ته نژدې کیږي چې د هغوي د توپیر په هکله څه نشو ويلي. په بل عبارت د کتلې نسبتي زیاتوالې په عمل کې یوازې په هغو ذراتو کې کولای شوو تشخیص کړو چې اندازه یې د اټوم او یا له هغې څخه کوچني وي. او کولای شي چې له یوه کوچني کسر () سره نژدې سرعت پیدا کړي.

دغه موضوعات چې تراوسه پورې ذکر شوي یو ډیر تاریخي اهمیت لري، ځکه چې فزیک پوهان یې د نسبیت د تیوري په سمبست معتقد کړل. تجربو تر اوسه پورې په عمل کې ښودلې چې ډیر روښانه شواهد د نیوټن فزیک د نیمګړتیاو په اړه د هغو ذرو په هکله چې ډیر زیات سرعت لري، راټول کړي. کولای شو الکترونونو ته زیاته انرژي ورکړو. دغه کار د الکترونونو تعجیل ورکولو سره ډیر قوي ولټاژ پواسطه په خلا کې صورت مومي. څرنگه چې د الکترون چارج معلوم دي او همدارنگه د انرژي زیاتیدل () او د سکون کتله (m_0) هم معلومه ده او د سرعت د وخت په تعینولو او د الکترون مسیر په یوه معینه فاصله کې کولای شو اندازه کړو، نو دې پر اساس د () انرژي د مقادیرو حاصل له حرکتی انرژي سره په اړیکه کې دکلاسیک میخانیک پر اساس ($\frac{1}{2} m^2$) سره مقایسه، شونې (ممکنه) کیږي. د تجربو له لارې معلومه شوي ده، کله چې الکترونونه د نور د سرعت په پرتله کم سرعت ولري، نو دغه رابطه پدې ډول ده:

$$\frac{1}{2} m^2 =$$

باید وویل شي چې په هر حالت چې له فوتو الکتريک نه خبرې کوو پورتنی رابطه په کار وړو. تردې ځایه و پوهیدلو چې الکترونونه په واقعیت کې کوچني سرعتونه لري، m_0 او m پکې تقریباً سره مساوي وي، خو څه وخت چې د الکترونونو سرعت زیاتیږي، نو د — نسبت بیا یو کوچني کسر نه دی او د ($\frac{1}{2} m^2$) کیمیت . سره متناسبه نه زیاتیږي.

چې دا ناڅرګند په زیاتېدو سره m_0 د تغیراتو په سبب زیاتیږي. البته د حرکي انرژي زیاتېدل اوس هم برابر دي له هغه کار سره چې د برقي ساحې پواسطه رامنځ ته شوي دي. مګر څرنگه چې نور نو کله همغه m_0 نه ده، نو نشو کولای حرکي انرژي د $(\frac{1}{2}m^2)$ پواسطه اندازه کړو.

² د مقدار د دې پر ځای چې د انرژي له ذخیرې سره یو ځای زیات شي، ترې یو ټاکلې اندازې پورې ته نږدې کیږي، د کتلې زیاتوالی له سرعت سره، په دامربوط دی، لکه دا چې د حرکي انرژي څرنگوالي د کتلې په زیاتوالي سره رابطه لري. کله چې اندازه شوي حرکي انرژي په یو عطالتي نظام کې وي، د (Δm) اندازه کېږي شوي کتلې زیاتوالي به په هغه نظام کې له سره متناسبه وي، یعنې: $\Delta m \propto$ ولې ډیرې زیاتې حرکي انرژي لپاره لازمه ده ترڅو د کتلې فوق العاده زیاتوالي حاصل شي. دا کو چنی د تناسب ثابت، په حقیقت کې انشتاین ته وښودله چې د دې قیمت $(\frac{1}{2})$ ده، چې په دې کې په خلا کې د نور سرعت دي، یعنې: $\Delta m = \frac{1}{2}$ ، نو د m ټوله کتله (m) به د یوه جسم لپاره، د سکون کتلې له مجموع (m_0) او $\frac{1}{2}$ سره برابره وي، یعنې: $m = m_0 + \frac{1}{2}$ د انشتاین د دی وړ اندیز پر اساس، m_0 د حرکي انرژي له معادلوالي سره یو خاص حالت موجود دي، دهغه په نظر د کتلې او انرژي ترمنځ د یو دقیق مساوات رابطه وجود ولري. نورېلې شو چې د سکون کتلې m_0 مقدار هم باید له یو مساوي مقدار او یا د سکون له انرژي (۰) سره مطابقت ولري.

څرنگه چې، $\frac{m_0}{2} = \frac{m_0}{2} + \frac{m_0}{2}$ نو مخکینی رابطه لیکلې شو: $\frac{m_0}{2} = \frac{m_0}{2} + \frac{m_0}{2}$ که د انرژي د یو جسم د ټولې انرژي $+$ لپاره په کار یوسو، کولې شویو لیکو چې: $m = \frac{m_0}{2} + \frac{m_0}{2}$ وروستي رابطه د انشتاین همغه دقیقه نتیجه ګیري وه، چې په کال 1905 کې یې کړې وه. چې د هغه برنستې یې د یوه جسم کتله په حقیقت کې د هغه د انرژي د محتوی یوه اندازه ده.

دا رابطه په یوه لاسمه طریقه چې بنسټي د فزیک یوه ډیره مشهوره معادله ده داسې لیکي: $m^2 =$ د وروستیو معادلو له توضیح نه دې پایلې ته رسیږو چې کتله او انرژي د یو سیستم د مشخصې لپاره مختلف تعبیرونه دي. اړینه نه ده، که وو اېو، کتله په انرژي او یا انرژي په کتلې بدلېږي، بلکې وایو چې یو جسم د اندازه شوي m په کتلې سره، د انرژي برابر له m^2 سره لري.

ددې تساوې او يا د کتلې او انرژي برابروالي ضمني مفاهيم چير پاروونکي دي. لومړي دا چې د تحفظ (بقا) دوه لوي قوانين ديوه واحداقانون دوه مترادف بيانونه جوړوي. په هر سيستم کې چې ټوله کتله يې تحفظ لري، ټوله انرژي به يې هم پايښت (بقا) ولري. دويم دافکر امينځته کېږي چې ښايي د سکون د انرژي دا اندازه، د انرژي نور وېنبر (شکلونو) ته بدله شي. څرنگه چې د انرژي د تساوې مقايسه له کتلې سره چيره زياته ده، نو چير لږ کمښت به د سکون په کتله کې د چيرې زياتې انرژي له ازايدو سره د بيلگې په ډول د خوځښتي (نوساني) انرژي يا الکترو مقناطيسي تشعشع سره وي.

- 5: د نور دوه گونې طبيعت

موږ غواړو چې د کتلې او انرژي له رابطو څخه يوه يې دنور دکوانتمونو او د هغوی د متقابل تاثير، انومونو سره په نظري لحاظ تر بحث لاندې ونيسو. زموږ د ابحاث د فوتو الکتريک اثر او د بورموډل سره، تويلبري، د فوتو الکتريک اثر له څيړنې څخه پوه شو چې يو کوانتم نور د انرژي لرونکي دي چې په هغه کې ثابت پلانک او د نور فريکونسي ده. دا مفهوم د x د وړانگو په اړه هم کارول کېږي. پوهيرو چې د x وړانگه د مړني نور په شان الکترو مقناطيسي تشعشع ده، اما د هغوي فريکونسي د مړني نور له فريکونسي څخه زياته ده. سره له دې هم د فوتو الکتريک اثر د يو کوانتم د حرکت د اندازې په هکله موږ ته څه نه وايي.

پوهيرو چې يو کوانتم نور د انرژي لرونکي دي، نو يا د حرکت اندازه (مومنتم) هم لري؟ د مومنتم لويوالي د يوه جسم لپاره د m کتله او د سرعت د حاصل ضرب په صورت تعريفي، يعنې: $m \cdot v = p$. که چيرې د m پر ځاي دهغه معادله انرژي (E) وټاکو، کولې شوه ليکو چې: $E^2 = p^2 c^2 + m^2 c^4$. پورتنۍ معادله دمومنتم د محاسبې او يا د حرکت اندازې لپاره پکاروړل کېږي چې په هغه کې د کتلې نوم نه دي ياد شوي. اوس دهمدي معادلې پواسطه د يوفوتون د حرکت اندازه له

انرژي سره تعينوو.

په دې ځاي کې د د سرعت پر ځاي د نور سرعت (c) وضع کوو او کولې شوه ليکو چې: $E = pc$. د يو کوانتم نور $E = hf$ لپاره که چيرې د پر ځاي دهغه قيمت په پورتنۍ رابطه کې ځاي پر ځاي کړو، د حرکت اندازه ياديو کوانتم نور مومنتم په لاس راځي:

==

د کلاسیکې الکترو مقناطیسي تیورۍ مطابق، کله چې د نوريو وړانګه (یا x شعاع) په موجودو اتومونو کې په یو هدف مثلاً یو ناز که فلزي ورقه باندې ولګېږي، نور په مختلفو جهتونو خپریږي، خو فریکونسي یې تغیر نه کوي. د نور جذبول د یوې معینې د خڅي طول کې د اټوم په واسطه شوني (ممکن) دي چې یو د بل له فریکونسي سره خپرېدل یې ادامه ورکړي، خو که چېرې د نور خڅي په اسانۍ سره خپري شي، په دې صورت کې د کلاسیکې تیوري مطابق باید د هغې په فریکونسي کې تغیر راشي. مګر د کوانټمي تیوري پراساس، نور له فوتونونو څخه جوړ شولې او د نسبیت تیوري له مخې فوتونونه د مومنتم درلودونکي دي. کامپتون دارنګه استدلال وکړ چې د یو اټوم او یو فوتون ډګریر وخت، باید د مومنتم د تحفظ قانون په کارېول شي. د دې قانون پراساس کله چې د کوچني کتلې درلودونکي یو، جسم د یو بل جسم سره چې د لویې کتلې لرونکي او ساکن وي برخورد وکړي، نوموړي جسم د سرعت د لږ کمښت یعنې په انرژي کې د کمښت د تغیر له امله بیرته شاته راګرځي. مګر که د دوو جسمونو کتلې سره یو توییر ونه لري، نو زیاته اندازه انرژي له ځان سره انتقالوي.

کامپتون (1- Arthur Holly Compton امریکایي فزیک پوه حساب کړ، هر کله چې یو فوتون له یو اټوم سره ټکر وکړي، که د فوتون د حرکت اندازه / وي، څومره انرژي باید له لاسه ورکړي؟ هغه نتیجه واخیستله چې که چېرې په نظر کې ونیسو چې یو فوتون په ساده ډول له یو اټوم سره برخورد وکړي، په انرژي کې ډیر لږ تغیر راځي. مګر که یو فوتون له یو الکترون سره ټکر وکړي چې د کمې کتلې لرونکي وي، نو فوتون زیاته انرژي الکترون ته لیږدوي (انتقالوي). کامپتون د خپلو تجربو په واسطه وښودله چې فوتونونه کولای شي د ذرې په شکل وي، (خو د حرکت او همدارنګه له معینې انرژي په اندازه) هغه وښودله چې د فوتونونو او الکترونونو تر منځ برخورد، د مومنتم او انرژي له تحفظ قانون څخه پیروي کوي، چې دا په حقیقت کې د کامپتون د دې نظر لپاره یو بل دلیل دی چې نور د ذرې په شان دی. خو باید وپوهیږو چې فوتونونه د معمولي ذرې په شان نه دي چې سرعت یې د نور له سرعت څخه کم وي (فوتونونه د سکون په حالت کې وجود نه لري)، ځکه نو د فوتونونو لپاره د سکون کتله وجود نه لري. مګر له مختلفو جهتونو څخه د خپرېدو دهمسلي خاصیت له مخې د مادې د ذراتو په شان عمل کوي چې د انرژي او مومنتم درلودونکي دي. همدارنګه فوتونونه د امواجو د خاصیتونو په درلودلو سره، (هغه امواج چې فریکونسي او طول موج یې لري) د خڅي په شان هم عمل کوي، په مختلفو حالاتو کې کله نور الکترو مقناطیسي ځانګړنې خصوصیات لري، یعنې د هغو خپو په شکل دي چې طول موج او فریکونسي لري، چې دا ځانګړنې د نور د ذروي خصوصیت لپاره دي. خو په ځینې نورو حالتونو کې، نور موجي (خپه ییز) رفتار لري چې دغه دوه ډوله رفتار د نور د ذره یي او موجي خاصیتونه دي، دا ډول خاصیت او رفتار ته د نور دوه ګوني خاصیت یادوه ګوني طبیعت (دوه یي - موجي) ولایي، نو کولای شو ووايو چې نور د دواړو (دوه اوموج) خاصیتونه لري.

- 5: ددي بروگلي د امواجو سرعت

عمومي خاصيت دي اونه يوازې د نور بلکې د مادي لپاره هم دي. خو اوس مهال معمول دادي چې د ذري کليمه يوازې د الکترونونو او فوتونونو لپاره په کارووړو او سره له دې چې دواړه پخپلو کې ډير مهم توپيرونه لري، مگر بيا هم د ذرې او موج د دواړو خاصيتونو لرونکي دي.

چې موويليدل د فوتونونو د حرکت اندازه د λ چې طول له $\frac{1}{\lambda}$ سره برابر دي. د بروگلي نظر دا وړ چې دغه رابطه د فوتونونو لپاره استخراج شوي ده، د هغو الکترونونو لپاره چې $m = m_0$ موتمم لري هم په کاروړل کېږي. نو هغه پېشنهادو کړ چې د يو الکترون طول موج عبارت دي له $\lambda = \frac{h}{m v}$ څخه. د بروگلي له فرضيې او مختلفو تجربونه ثابته شويده چې د ذرې-موج) دوه گوني خاصيت يو عمومي خاصيت دي اونه يوازې د نور بلکې د مادي لپاره هم دي. خو اوس مهال معمول دادي چې د ذري کليمه يوازې د الکترونونو او فوتونونو لپاره په کارووړو او سره له دې چې دواړه پخپلو کې ډير مهم توپيرونه لري، مگر بيا هم د ذرې او موج د دواړو خاصيتونو لرونکي دي.

$$\text{د فوتون انرژي} = \text{د فوتون طول موج} (\lambda)$$

$$\text{يا:} \quad \frac{1}{\lambda} = \text{د فوتون انرژي}$$

همدارنگه په 1 کال کې لويدي دي بروگلي (1- Louis de Broglie فرانسوي پوه

وړ انلييزو کړ چې د نور دوه گوني ځانگړنه (ذره يي- موجي) د الکترون او نور انومي ذراتو لپاره هم په کاروړلې شو. هغه وويل چې دغه دوه گوني خاصيت (ذره يي- موجي) د ټولو کوانتمي مراحلو لپاره يو بنيادي ځانگړنه ده. د دغه نظر په اساس، هغه څه چې موږ يې تل يوه مادي ذره گڼو، په ځينو شرايطو کې کولای شي، د موج په بڼه عمل وکړي، همدارنگه دي بروگلي داسې رابطه پيدا کړه، چې د هغې په

واسطه کولای شو، دهغه ذره د څېي اوږدوالي پيدا کړو، کوم چې د موج په شکل عمل کوي. څرنگه واسطه کولای شو، دهغه ذره د حرکت اندازه د λ چې طول له $\frac{1}{\lambda}$ سره برابر دي. د بروگلي نظر دا

وړ چې دغه رابطه د فوتونونو لپاره استخراج شوي ده، د هغو الکترونونو لپاره چې $m = m_0$ موتمم لري هم په کاروړل کېږي. نو هغه پېشنهادو کړ چې د يو الکترون طول موج عبارت دي له $\lambda = \frac{h}{m v}$

څخه. د بروگلي له فرضيې او مختلفو تجربونه ثابته شويده چې د ذرې-موج) دوه گوني خاصيت يو

عمومي خاصيت دي اونه يوازې د نور بلکې د مادي لپاره هم دي. خو اوس مهال معمول دادي چې د ذري کليمه يوازې د الکترونونو او فوتونونو لپاره په کارووړو او سره له دې چې دواړه پخپلو کې ډير مهم توپيرونه لري، مگر بيا هم د ذرې او موج د دواړو خاصيتونو لرونکي دي.

د نيوتن د کشفیاتو په اساس چې د نور امواج د فوتونونو په شکل عمل کوي، دغه سوال مطرح شو چې ايا امکان لري چې ذرات هم کله کله د موج په شکل عمل وکړي؟ وروسته معلومه شوه چې په حقيقت کې ذرات هم د يو ډول څپه ييز خاصيت لرونکي دي. دغه خبره په کال 1 کې کشف شوه. په دغه کال کې بروگلي يوه نظريه وړاندې کړه چې دهغې په اساس هر ذره له يو طول موج سره تړاو لري، چې موږ کولای شو دغه طول موج په ساده ډول د استدلال په واسطه لاسته راوړو. کولای شو چې د هرې ذرې د څېي اوږدوالي د ذرې او فوتون له شباهت سره وگڼو. د فوتون په اړه پوهيږو چې:

له نسبت څخه پوهیږو چې د کتلې او انرژي تر منځ د $(\Delta m)^2 = \Delta$ رابطه وجود لري. که څه هم فوټون د سکون کتله نه لري، مگر د انرژي (معادله کتله) لري. که د فوټون د انرژي معادل کتله په m ونښو (د فوټون مخفف دی)، نو کولای شو ولیکو چې: $m^2 =$ د فوټون انرژي
 که دغه مقدار په پورته رابطه کې ځای پر ځای کړو، نو د فوټون طول موج دا رنگه لاسته راوړلی شو:

$$\frac{m}{m} = \frac{\text{د فوټون د څڅې اوږدوالي} (\lambda)}{m^2} = \text{د فوټون مومنتم}$$

ځکه چې m هماغه د فوټون مومنتم یا m دي. که چیرې هره ذره د څڅې له یوه اوږدوالي سره تړ او ولري، نو د څڅې دغه د څڅې اوږدوالي د استدلال له مخې په لاندې توگه لیکلې شو.

$$\frac{m}{m} = \frac{\text{د ذري د څڅې اوږدوالي} (\lambda)}{\text{د ذري مومنتم}}$$

دغه د ذری فرضي د څڅې اوږدوالي ته، د دې بروگلي طول موج وايي. نو ددې بروگلي طول موج د یوې ذرې د m د کتلې او (سرعت عبارت دي له، $m =$ د ذرې طول موج (λ) او د دې بروگلي د موج سرعت عبارت دي له $\frac{c}{\lambda m} =$ څخه.

5: د هایز برگ د قطعیت د نشتون اصول

موږ په وار وار ویلي دي چې هر فزیکي کیمیت په هره سمولنیا سره چې وغواړو اندازه کولای شو، په صحیح ډول مطلوبه درجه اندازه گیری ته در سیدلو لپاره بسنه کوي کافي ده، چې یوه حساسه او دقیقه وسیله طرحه کړو. خو موږ چې میخانیک بنودلې ده چې حتی په فکري از ماینستونو او یاد اندازه گیری په ایډه ال(خیالي) وسایلو کې هم داندازه گیری په سمولي او صحت کې نیمگړ تیاوې وجو دلري. د مثال په ډول موږ څرنګه کولای شو د هغه موټر موقعیتونه او سرعت چې د یوې جادې پر مخ د ورو حرکت په حال کې وي، اندازه کړو. د یوه موقعیت د تعینولو لپاره په یو معینه لحظه کې د موټر د مسیر مخامخ موقعیت د یوه خط په واسطه په نښه کړو. په هماغه لحظه کې، یو توقف کونکي ساعت (سټاپ واچ) سوییچ کړو، موټر د نظر لاندې خپل مسیر طي کوي او په هغه وخت کې چې د جادې آخرې برخې ته ورسېږي، بیا یې هم په نښه کړو او ساعت ته توقف ورکړو. له هغې وروسته ځکه چې د موټر د حرکت لوړي هم معلوم دي. د دواړو نښو تر منځ واټن اندازه کړو، او طي شوي واټن پر وخت تقسیموو. او متوسط سرعت ترې په لاس راوړو.

نو پوهیږو چې کله موټر د دوهمې نښانې ځای ته ورسېږي، په یوه معینه فاصله کې د پیل له نقطې څخه په حرکت کې دی، او په یوه ټاکلي متوسط سرعت سره یې خپل معین مسیر طي کړی دی. که دغه عمل په ډیرو کوچنیو واټنونو کې تکرار کړو، نو کولای شو چې لحظوي سرعت د مسیر په هره معینه لحظه کې په لاس راوړو. اوس له جادې او موټر څخه تېرېږو او یو الکترون چې د یوه تخلیه شوي لامپ (ګروپ) له منځ څخه تېرېږي، په پام کې نیسو. موږ کوبنس کوو چې د الکترون سرعت او موقعیت اندازه کېږي کړو. موږ باید په خپله اندازه کېږي چې تغیرات راولو. موږ پوهیږو چې الکترون دومره کوچنی دی چې نشو کولای د هغه ځای د مریي نور په مرسته مشخص کړوسره له دې چې د مریي نور د څپې طول کوچنی هم دی، مګر بیا هم قطري له یوه اټوم څخه 10^4 ځلي زیاته دي. د یوه الکترون د ځای تعینولو لپاره د یو اټم د قطر په اندازه ساحه کې (له یوه سر څخه تر بل سره پورې د $10^{-10} m$ په شاوخوا کې) بڼایي چې د نور له وړانګې څخه ګټه واخلو چې د موج طول یې د 10^{-10} مترو په شاوخوا کې او یا له هغه څخه هم کم وي. مګر فوتون چه د څپې له دومره کوچني طول (λ) راو له زیاتي فریکوینسی سره، $\frac{1}{\lambda}$ موښتم، د (فوق العاده زیاته انرژي لري. دي ته په پاملرنې سره پوهیږو کله چې داسې فوتونونه کله چې د الکترونونو پواسطه خپرېږي، دپته ورته دي لکه چې ټینګه لغته ورته ورکړل شوي وي. د چټکۍ په پایله کې به الکترون یوه نوي او نامعلوم لور ته بدلون وکړي. (چې دغه یوه نوي مسله ده، داسې یوه مسئله چې د موټر موقعیت د اندازه کېږي د بحث په وخت کې حتی د هغه په اړه مو فکر هم نشو کولای) ځکه نو کله چې مو هغه فوتونونه چې تیت شوي نه دي، پیدا کوو، کولای شوله دغه نور څخه چې لري یې، نتیجه واخلو چې الکترون به چیرته وي، په دې صورت کې مو په حقیقت کې د الکترون ځای پیدا کړی دی. مګر په دې پروسه کې به مو د الکترون سرعت ته د لیووالي او هم د جهت له اړخه تغیر ورکړي وي. په واضحه توګه ولې شو که څه هم کولای شو چې د الکترون ځای مو (د څپې له یو ډیر لنډ طول نه په استفادې سره) تعین کړو، مګر د سرعت سموالي یې لږ معلومېدای شي. موږ کولای شو ددغو فوتونونو پواسطه چې لږه انرژي لري، د الکترون خپریدل راپارول کم کړو، مګر ځکه چې نور () د کوانتمونو انرژي لري، د کمو انرژي فوتونونه به لوري طولي مورخونه ولري، نو ځکه دلالات (قطعیت نه شتون) کې د الکترون د موقعیت دقت حاصلېږي.

لنډه دا چي موز نشو کولاي د يوه الکترون موقعيت او سرعت په مکمل دقت سره اندازه کړو. دغه نتيجه گيري ته د عدم قطعيت اصل ويل کيږي، چي د جرمني فزيک پوه ورنر هايزنبرگ (1-1 Werner Heisenberg) په واسطه بيان شويدي. موز کولاي شو، د عدم قطعيت اصل کمي مقدار د ساده فورمول په واسطه چي د شروينگر د ذراتو د حرکت لپاره د موجي معادلې څخه استخراج شويدلي، بيان کړو. هر کله چي Δx عدم قطعيت په مکان او (Δ) عدم قطعيت په مومنتم کي وي، نو په دې صورت کي د دوو عدم قطعيتونو حاصل ضرب بايد د پلانک له ثابت سره برابر او ياله $\frac{h}{2\pi}$ څخه زياته وي. يعنې:

$$\Delta x \cdot \Delta \geq \frac{h}{2\pi}$$

هم دغه استدلال او معادله د موثر د تجربې په پاره کي هم سمه ده، خو د هغو جسمونو لپاره چي زياته کتله لري، عملي نتيجه نلري. يوازي په اټومي مقیاسونو کي دغه محدوديتونه ښکاره او اهميت وړوي.

د پښم خپرکي لنډيز

- د نوري فزيک بنسټ د نسبیت او کوانتمي نظریو مجموعه تشکیلوي. د نسبیت نظريي د هغو پدیدو د مطالعې په اړه دي چې چټکوالی یې د (نور سرعت ته پور تړي)، دي.
- د کوانتمي فزيک نظريي د ډیبرو کوجینو پدیدو مطالعه ده، لکه د اتومونو مالیکولونه او وړې ذرې چې اتوم یې جوړ کړی، د اتوم د لاندې ذراتو په نامه یادېږي. هغه الکترومقناطیسي څپې چې د جسمونو له سطحې څخه د تودوخې په هره درجه کې خپرېږي، د اجسامو د سطحې تشعشع په نامه یادېږي.
- که په یوه طیف کې د څپو د اوږدوالي ترمنځ واټن نه وي، هغه طیف د پیوست طیف په نامه یادېږي. هغه جسم چې وکولې شي د وارده تشعشع څپو ټول اوږدوالي په بشپړه توګه جذب کړي، تور جسم ورته ویل کېږي. د جذب شوي تشعشع انرژي د اندازې نسبت د هر جسم په واسطه وارده تشعشعې انرژي ته د هغه جسم د جذب ضریب وايي او د $\alpha\lambda$ په توري سره ښودل کېږي.

- د یو جسم تشعشعې شدت د الکترومقناطیسي څپو د مجموعې انرژي له اندازې سره چې په یوه نالیه کې د جسم د سطحې له واحد څخه خپرېږي، مساوي دي. د یوه جسم تشعشع (خلیندنه) د څپې په هر طول کې د الکترومقناطیسي څپې د انرژي د اندازې د څپو له طول سره د $\lambda + \Delta\lambda$ په منځ کې چې د زمان په واحد کې د جسم د سطحې له واحده خپرېږي، مساوي دي.

- د هر عنصر له بخار څخه د خپور شوي نور طیف ته د هغه عنصر اتومي طیف وايي او له خپور شوي نور څخه حاصل شوي طیف د هر عنصر له بخار نه د هغه اتوم له خپور شوي یا نسري طیف په نامه یادوي.

د سپین نور طیف ته چې ځینې خطونه یا د څپو طول یې جذب شوي وي، جذبې طیف وايي.

- د ماکس پلانک د نظريي په اساس د انرژي مقدار چې یو جسم یې د الکترومقناطیسي امواجو په شان خپروي، او تام مضرب له یو ثابت مقدار سره وي چې دغه ثابت مقدار د الکترون مقناطیسي موچ فريکونسي سره تړاو لري. له دغې نظريي سره سم د یو الکترو مقناطیسي څپې انرژي د γ له فريکونسي سره برابره ده، له $\gamma =$ چې په دې رابطه کې یو تام مثبت عدد دي او د ضریب یو ثابت مقدار دي چې د پلانک د ثابت په نامه یادېږي. د کوانتمونو مقدار راښيي چې د کوانتېمي عدد په نوم یادېږي.
- په کال 1م کې هاینریچ آلماي یوه مشاهده کړه، کله چې یوه نوري له وړانګه څپې په ډیبر کوجنې طول سره د بنفش نور په شان له یو تر بینا ښودنکي فلز خولې سره چې د منفي چارج لرونکې وي، ولگېږي، د برق د تخلیه کېدو باعث کېږي، چې دغه الکتريکي (برقي) تخلیه د یوه فلز له سطحې څخه د الکترون د جلاکولو په دلیل (د نور د لگیدو په واسطه)، دغه پدیدې ته فوتو الکتريک او د فلز له سطحې نه خپرو شوو الکترونونو ته فوتو الکترون وايي.

• بور خپل مودل د هایدروجن د اټوم لپاره چې یو الکترون لري اړیه کړ چې دغه مودل د لاندینيو څرگندونو پر اساس دي.

• الکترونونه په دایروي مدارونو کې په مشخصو شعاعگانو سره حرکت کوي چې دغه مدارونه د ثابتو مدارونو يا (stationary orbits) په نوم یادېږي.

• په اټوم کې د حرکت ځینې خاص حالتونه وجود لري، چې د ثابتو حالتونو په نامه یادېږي. په دې حالتونو کې بیا نو لکه د معمولي ډول (د کلاسیک فزیک د اصولو مطابق)، الکترون الکترومقناطیسي انرژي نه خپروي، چې په دې وضعیت کې ولېو چې الکترون په یو ثابت حالت کې دی.

• د ثابتو مدارونو شعاع، کیدای شي، مشخص پریکړی مقدارونه ولري. که د لومړني مدار شعاع په a_0 وښو، ممکنه مجاز شعاعگانې له لاندې رابطې څخه لاس ته راځي:

$$a_0, 2a_0, 3a_0, \dots$$

• بور همدارنگه فرض کړه چې که څه هم یو ثابت الکترون چې په یو ځانګړي ثابت حالت کې m انرژي سره نه لګېږي، مګر کولای شي د انرژي ښکتنې سطحې (2) ته په رسیدو سره ولګېږي. په دې صورت کې په ښکتنې سوه کې د الکترون انرژي نظر لومړنی سوهې ته کمه ده، یعنې: $1 < 2$ او د انرژي دغه اختلاف د کوانتم یا نوري فوتون په شکل ظاهرېږي، دغه د سوهې ترمنځ د انرژي اختلاف برابر دي له $2 - 1 = \nu$ سره.

• په 5 کال د نوامبر په اتمه، رونتګن ذرنی مشهور فزیک پوه چې د کتود وړانګو په تجربو مصروف وو هغه یې کشف کړ. هغه پخپلو تجربو کې یو کمزوري نور په کوچنی دستگاه کې چې هغه ته نږدې وو، مشاهده کړ. رونتګن و ښودله چې د وړانګه د تولید له ځاي څخه په یوه مستقیمه کرښه خپریږي، د عکاسي صفحه هم توروې. هغه په تفصیل سره دی د شعاع نفوذ پیاوړتیا په مختلفو موادو لکه کاغذ، لرګي، المونیم، پلاتین او سرب کې شرحه کړ. هغه وویل چې د دغو وړانګو د نفوذ توانيې د سپکو موادو، لکه کاغذ، لرګي او غوښه کې نسبت متراکمو موادو، لکه سرب، پلاتین او هلوکې ته زیاته ده. له دغه شعاعو څخه په طبابت کې ډیره ګټه اخیستل کېږي.

• د انشتاین د نسبت تیوري په لاندې ډول سره توضیح شي:

1 - هیڅ ډول جسم یا انرژي ته نشو کولای، د نور له سرعت () څخه په ځای کې زیات سرعت ورکړو.

- د هر جسم کله د هغې د سرعت له زیاتېدلو سره زیاتېږي، هغه وخت چې د یو جسم سرعت $0 =$ شي نو کله یې m_0 دی چې د سکون د کتلې په نوم یادېږي. انشتاین وینودله چې $m = m_0 \sqrt{1 - \frac{v^2}{c^2}}$

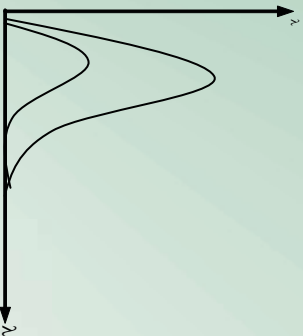
دی.

- فرض کړئ چې دوخت د اندازه نیول یوه وسیله (هر ډول ساعت) چې په یو زیات سرعت سره د یوه شخص له مقابل څخه په حرکت کې وي. اندازه کېږي په ونښتي چې د ساعت د ټک ټک کار د هماغه ساعت د وخت کار په پرتله، نسبت و هغه شخص ته چې د سکون په حال کې دی، پخ (ورو) کېږي.

• کامپتون د خپلو تجربو په نتیجه کې وښودله چې کولای شو یو فوتون، لکه یوه ذره وگڼو، د حرکت له پورې اندازې سره چې همدارنگه د یوې ټاکلې انرژي لرونکې دي. همدارنگه هغه وښودله چې د فوتون او الکترون ټکر (برخورد) پخپلو کې د مومنت (د حرکت د اندازې) او انرژي د تحفظ له قانون څخه پیروي کوي. همدارنگه کامپتون وویل چې فوتونه د سکون په حالت کې وجود نه لري. ځکه نو د سکون کتله هم د فوتونو لپاره وجود نه لري. همدارنگه هغه وویل چې فوتونه په ځینو حالاتو کې د ذره په شان عمل کوي (د انرژي او مومنت سره)، او په ځینو حالاتو کې بیا د څپې (موج) پشان عمل کوي چې د فریکونسي او د څپې اوږدوالي لرونکي دي، همدارنگه الکترومقناطیسي رفتار لري. همدارنگه فرانسوي فزیک پوه دي بروګلي وړاندیز وکړ چې د نورو دوه گونې موجې - ذره بې خاصیت د الکترون او نورو ذرو لپاره هم په کار وېلې شو. هغه وویل چې ښایي دوه گونې موجې - ذره بې خاصیت یو ښایي خاصیت د ټولو کوانتمي پروسو لپاره وي او هغه څه ته چې موزتل د مادي ذراتو په توګه گورو، په ځینو حالاتو کې کولای شي د موج په شکل عمل وکړي. د دي بروګلي نظریه دارنگه وه چې، هره ذره له یوه د موج له طول سره تړاو لري. د هرې ذرې اړوند طول موج ته کولای شو، د فوتون له ذرې سره مشابه په نظر کې ولرو. د دي بروګلي د څپې طول د هغه ذرې لپاره چې m کتله او سرعت ولري، عبارت دی له: $m / \lambda =$ د ذرې د څپې اوږدوالي (λ)

• د الکترون موقعیت چې د زیاد سرعت لرونکي دي، د الکترون د فویرې تیزې په نتیجه کې ټیټر تغیر د هغه په نسبي او ناڅرګند لوري کې پیدا کېږي. موږ کولای شو، د هغه له لوري (جهت) څخه چې لري بې، نتیجه تر لاسه کړو چې الکترون چېرته دی؟ او لوري بې کوم دي؟ خو مونږ نشو کولای چې د الکترون سرعت او تیزې په دقیق او نامحدود ډول اندازه کړو. دغې نتیجه ته د (عدم قطعیت) اصل وایي چې د لومړۍ ځل له پاره دورنر هایزنبرګ په واسطه بیان شوی دی. د عدم قطعیت اصل د اندازې مقدار کولای شو، له عادي فورمول څخه چې د شرودینګر دذراتو د حرکت لپاره له موجي معادلې څخه استخراج شوي دي، بیان کړو. کله چې Δx د مکان عدم قطعیت او Δp د حرکت د اندازې (مومنت) عدم قطعیت وي، نو په دي صورت کې د دوو عدم قطعیتونو حاصل ضرب باید برابر باله $(\frac{h}{2\pi})$ څخه زیات وي یعنې: $\Delta x \Delta p \geq \frac{h}{2\pi}$

د پنځم څپرکي پوښتني



1) په مخامخ شکل کې د دوو تورو جسمونو تشعشع او هغه چې توري ندي، د تودوخې په عین درجه بنسټون شوي دي، له دلايلو سره يې توضیح کړئ چې کومه منحنی توري جسم پورې اړونده ده او کومه يوه په هغه جسم پورې تړلي نه ده؟

- (د هر جسم له سطحې څخه خپره شوې تشعشع کومو عواملو پورې تړاو لري، توضیح يې کړئ؟)
- (د هغو نظرياتو له ډلې نه چې دکوانتمي ميخانيک بنسټ جوړوي، لومړنی نظريه دکوم فزيک پوه له لوري وړاندې شوه؟)
- (د پيدايښت په توجه کولو کې دکلاسيک فزيک نميگړتيا څه وه؟ څه چې مو په دې اړه زده کړي وي، څو کرښې وليکئ.)
- 5) څه شی ددې لامل شول چې نوي څيړنې د مادې د پيژندنې او اټوم د جوړښت په هکله پيل شوې؟

- (د X وړانگه د لومړي ځل لپاره د چاپواسطه او څرنگه کشف شوه؟)
- (دکامپټون نظريه دنور دوه گوني طبيعت په اړه وليکئ.)

(د قطعيت د اصولو له مخې دکترون سرعت او موقعيت څرنگه تعينو لاي شو؟)

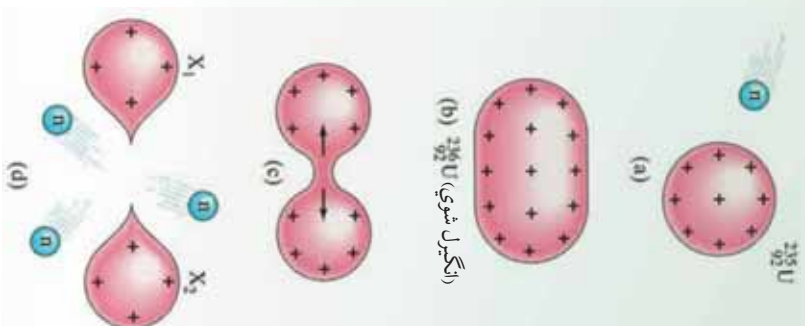
څلور ځوابيزه پوښتني:

- 1- د ماکس پلانک ثابت واحد عبارت دي له:
 - الف- الکترون ولت ب- الکترون ولت في ثانيه /
 - ج- ژول ثانيه د- ژول في ثانيه /
- د فوټو الکټريک په پيښه کې، متوقف کوونکي ولټا اندازه له کومو عاملونو سره اړيکې لري؟
- الف- د فلزي الکټرود سطحې او د وارده نور له شدت سره. ب- د وارده نور له فريکونسي سره
- ج- د وارده نور له فريکونسي او د فلز الکټرود جنس سره.
- د دې بروگلي د سرعت معادله عبارت دي له:

$$\text{الف- } \lambda = \frac{h}{m} \quad \text{ب- } \lambda = \frac{h}{mv} \quad \text{ج- } \lambda = \frac{h}{mv} \quad \text{د- } \lambda = \frac{h}{mv} \quad \text{ه- } \lambda = \frac{h}{mv}$$

هستوي فزیک

مخکې د اټومي فزیک د ځینو برخو له مفاهیمو سره اشنا شو. د نسبت او کوانتمي نظریو په شلمه میلادي پېړۍ کې فزیک په بشپړه توګه بدل کړ. اوس مهال پوهان د کوانتمي د نظریاتو او مفاهیمو په مرسته د ډبرو بډایو د توجه لپاره په بشپړ مطابقت سره تجارتو ته لاس رسي پیل کړ.

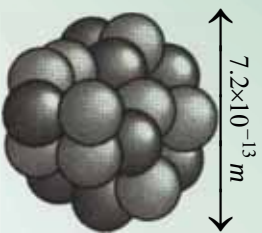


د رادرفورډ لومړني تجارب د اټومونو په بمباردمان کې د الفا (α) له وړانګې ونډه چې د اټوم هسته ډېره وړه اما د اعظمي کتلې د برخې لرونکې ده، هغه نتیجه واخیسته چې ټولې هستې پروتون لري، اما د هستې کتله ډېره او چارج یې له هغې اندازې نه لږ دي چې د هغه تشکیل ته په پاملرنې سره په هسته کې یې له پروتونو څخه انتظار کېږي. ځکه نو په هسته کې باید یو ډول خنثي ذرات د ذراتو له برېښنايي خنثي ترکیب سره له مخالفو چارجونو سره موجود وي، د خنثي ذراتو معما تر 1932 کال پورې حل نه شوه، څرنګه چې په هسته کې د پروتونو ترمنځ منځنۍ فاصله ډېره کمه ده. ځکه نو برېښنايي تلافیي قوه د هغوي ترمنځ ډېره لویه ده.

که د پروتونو او نیوترونو د پیوستون (اتصال) جاذبې لویه قوه موجوده نه وي، دا قوه به په شدت سره پروتونونه یو له بله لرې کړي. په دې څپرکي کې یوه اساسي موضوع چې په اټومي فزیک کې مطرح کېږي، یعنې د اټوم د هسته یي جوړښت، ځانګړنې، په هغو پورې اړوند عکس العملونه تر مطالعې لاندې نیسو او تاسو به د هستوي انرژي، تړاو، طبیعي رادیو اکتیو، مصنوعي رادیو اکتیو، د رادیو اکتیو ایزوتوپونه، د هستې انشقاق، زنجیري تعامل، د هستې سوځیدل او د هستې له ریکټور سره اشنایي پیل کړئ.

6-1-1: د هستي اندازه او جوړښت

ایا پوهېږئ چې څه وخت او د چا په واسطه د هستي د اندازي او جوړښت مطالعه پیل شوه؟ او له هغه نه څه نتیجه لاسته راغله؟ کولې شو چې 1896 میلادي کال د هستوي فزیک د مبحث د پیل نېټه وگڼو، ځکه په همدې کال کې هنري بیکورل (Henri Becquerel) د رادیواکتیو (Radio Active) تشعشعات او د () یورانیم ترکیزه کشف کړل.



له هغه وروسته نورو پوهانو د یو شمېر تجربو په ترسره کولو، د مودل په وړاندې کولو او د کوانتم د میخانیک په اړه په ځانگړو نظرياتو سره دا بحث پراخ او بشپړ کړ.

شکل (6-1)

د رادرفورډ Rutherford محاسبانو وښودله چې د هستي د $10^{-14} m$ له حدودو څخه لږې نه وي چې ددې وړوکوالی پر اساس د هغه د وړانگې طول د هستي په فزیک کې د یو مناسب واحد په توگه فیتمومتر (m) منل شوي دي چې ځینې وخت هغه ته (m) هم وايي او فرمي له $10^{-15} m$ سره برابر دي.

فعالیت



د لږو په یوه ډگر کې یو ځلی وټاکئ چې بملونه یې د ځمکې د بملونو په پرتله په همغه اندازه کوڅني وي چې د اټوم د هستي بملونه د اټوم له بُعد څخه کوڅني دي، فکر وکړئ او پدې اړه له ډلو سره مباحثه وکړئ.

د هر اټوم هسته د معینو پروتونو او نیوترونو لرونکې وي، د معمولي هایدروجن د اټوم له هستي پرته چې یوازې یو پروتون لري. پروتون (Proton) هغه ذره ده چې + چارج لري، مگر نیوترون (Neutron) له برېښنايي نظره خنثي دي.

پروتونونه او نیوترونونه په بشپړه توگه د هستي ذرې گڼلې کېږي، د اټومونو د چارج او کتلې د ذرو اندازه چې د اټوم جوړونکي دي، په دریم مخ کې ښودل شوي دي.

د هر اټوم د هستې د پروټونو شمېر د اټومي (Z) سره نښتي. په دې ترتیب د هستې ټول چارج + دي. پوهېږو چې اټوم د برېښنايي چارج له نظره خنثي دي، ځکه نو د اټوم په هسته کې د موجودو پروټونو شمېر د اټوم د الکترونونو له شمېر سره برابر دي، لکه څنګه چې مو وویل هر هسته له پروټونو سره یو شمېر نیوترونونه هم لري. په یوه هسته کې د موجودو نیوترونو شمېر د هغې هستې د نیوترونو عدد په نامه یادېږي او هغه په سره نښتي. په دې ترتیب (نمېر) د هرې هستې ټول شمېر نوکلیدونو ته برابر دي له + سره چې دا اندازه د کتلې نمبر د عدد په نامه یادوي او هغه په A سره نښتي، یعنې:

$$A = Z + \dots\dots\dots(1)$$

هغه څه ته په پاملرنې سره چې وویل شو په هستوي فزیک کې د یو اټوم کیمیاوي علامه (X) په لاندې ډول نښتي:

$${}^A_Z X \cong A \text{ (د اټوم هسته)}$$

برمخ ده چې که د N اندازه ونه لیکو بیا هم کولی شو، د X کیمیاوي نښه په ^A سره ونښو.

مثال: ⁵⁶₂₆ او سښې د اټوم هسته ده، چې 26 پروټونه او 30 = 56 - 26 نیوترونه لري او همدارنګه دې لاندې بیلګو ته پاملرنه وشي:

$$\begin{array}{l} {}^1_1\text{H} \text{ یا } {}^1_0\text{n} \cong \text{د هایدروجن اټوم} \\ {}^4_2\text{He} \text{ یا } {}^4_2\text{He} \cong \text{د هیلیم د اټوم هسته} \\ {}^{63}_{29}\text{Cu} \text{ یا } {}^{63}_{34}\text{Zn} \cong \text{د مس د اټوم هسته} \end{array}$$

د هر عنصر اټوم یو شمېر مشخص پروټونونه لري په دې معني چې هیڅ دوه اټومه چې له یوه جنس څخه نه وي، د پروټونو شمېر یې یو برابر نه وي. له دې امله د عدد په بشپړ ډول دا مشخص کوي چې هسته د کوم اټوم اړوند ده، په دې دلیل کله د ډېرې اسانتیا لپاره د له اندازې نه د هستې له نښې څخه صرف نظر کوي، ځکه چې د اړوندې کیمیاوي نښې په مشخص کیدلو سره د اندازه هم مشخص کېږي.



پوښتني

1. د اټوم د هستې بدلونډه څومره د اټوم له بدلونو څخه واړه دي؟
 2. په هستوي فزيک کې د يوه اټوم کيمياوي نښه څنگه ښودلای شو؟ مثال يې راوړئ.
- درېم ډول ايزوټوپ د (1_1) تريټيوم په نامه يادېږي، چې د 3_1 په نښه سره ښودل کېږي او په طبيعت کې د هر 10^8 اټوم معمولي هایدروجن په وړاندې يو ايزوټوپ (3_1) وجود لري.

مثال: هغه ماده چې په هستوي لومړني بم کې وکارول شوه، يورانيم (235) وو. ددې طبيعي يورانيم

ايزوټوپ زياتوالی يوازې د 0.715 سلمې په حدودو کې دي. يورانيم د عناصرو په دوره يي جدول کې 92 نمبر عنصر دي. په 235 يورانيم کې د موجودو پروټونو او نيوترونو شمېر څومره دي؟

حل: د پوښتني پر اساس لرو چې: $92 = A$ او $235 = A$

نو د موجودو پروټونو شمېر په هسته کې له 92 سره برابر دي. څرنگه چې نيوترونونه د ($A - 92$) له تفاضل څخه لاسته راځي، نو له (143) سره برابرېږي او ددې ايزوټوپ ځانگړي نښه د (${}^{235}_{92}$) په بڼه ښودل کېږي.

2-6: هستوي ټوټه

وموليل چې هسته له بې چارجه نيوترونو او د مثبت چارج لرونکو پروټونو څخه تشکيل شوې، اوس دا پوښتنه رامنځته کېږي، چې کومه قوه د هستې دا ذرات يو د بل ترڅنگ ساتي؟

په مخکينسي څپرکي کې مو وليدل، هغه قوه چېا الکترونونه په اټومي مدار کې ساتي، د مخالفو چارجونو په منځ کې پېژندل شوې برېښنايي جاذبې قوه ده، اما واضح ده چې دا هغه قوه نده چې ذرات په هسته کې وساتي، ځکه لومړي خو نيوترون بې چارجه دي او برېښنايي قوه پر هغه اغېزه نه کوي، دوهم دا چې پروټونونه مثبت چارج لري او برېښنايي قوه د هغو ترمنځ د دفعې قوه ده.

پوهانو له ټولو ازمايښتونو او مطالعاتو څخه دا نتيجه ترلاسه کړه، چې ښايي د هستې د ذراتو ترمنځ بله قوه موجوده وي، ترڅو هغوي يو د بل ترڅنگ وساتي او دا قوه بې د هستوي قوې په نامه ياده کړې ده. هستوي قوه په ډېره نژدې فاصله کې يعنې يوازې د هستې د ذرو ترمنځ چې په ډېره کمه فاصله د m 2 په شاوخوا کې يو تر بله واقع دي، عمل کوي. ددې قوې اندازه ډېره او دملا خطي وړ ده، د جاذبې هستوي قوه د دوو پروټونو ترمنځ چې په دومره کمه فاصله کې يو له بله واقع دي چې د هغوي په منځ کې له برېښنايي تدافعي قوې څخه ډېره قوي ده، له دې امله هستوي قوه د عظيمې قوې په نامه هم يادوي.



پوښتني

1. هستوي قوه کومې قوې ته وايي؟
2. پروتون او نيوترون يو له بله څه توپير لري؟

3-1-6: ايزو توپونه، ايزو توپ يعني څه؟

د يوه معلوم کيمياوي عنصر هستې چې د نيوترونو شمېرې توپير ولري، په پايله کې د کتلې متفاوت (نمبر) لري او هغه عنصر د ايزوټوپونو په نوم يادېږي، د يوې معنې کيمياوي مادې په هسته کې د موجود نيوترونو شمېر (د هغه د پروتونو پر خلاف) ثابت نه دی.

د بېلګې په ډول د کاربن د هستې عنصر د درې ايزوټوپونو $^{12}_6\text{C}$ ، $^{13}_6\text{C}$ او $^{14}_6\text{C}$ لرونکي دي، چې په دې منځ کې د $^{12}_6\text{C}$ ډېروالي په طبيعت کې 98.9 سلنه ده او د کاربن $^{13}_6\text{C}$ ډېروالي له 1.1 سلمې سره برابره ده، اما کاربن $^{14}_6\text{C}$ په بشپړ ډول په طبيعت کې نه پيدا کېږي.

ځکه نو هغه په ازماينسني ځايونو او د ځينو هستوي بهيرونو په ترڅ کې لاسته راوړي، د هايډروجن اتومونه درې ايزوټوپونه لري، چې عبارت دي له: ^1_1H ، ^2_1H او ^3_1H . دا ايزوټوپونه د ډېرو متفاوتو ځانګړنو لرونکي دي.

د ذرې نوم	(دکولن) چارچ	کتله (g)	وړانګه (m)
الکټرون	$-1.6 \times 10^{19} = -$	$9/1 \cdot 10^{-31} =$	په موجود وسايلو د لاندې وړ نه دي
پروټون	$+1.6 \times 10^{-19} = +$	$1.67 \times 10^{-27} =$	$1/2$
نيوترون	صفر	$1.68 \times 10^{-27} =$	$1/2$

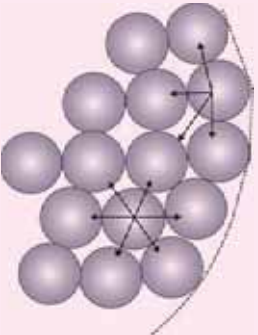
له دې امله هغه د متفاوت په نوم يادوي، معمولي هايډروجن (چې يوازې يو پروتون لري). د هايډروجن ډېر سپيک او متداول ايزوټوپ دي 99.985 سلنه هايډروجن چې په طبيعت کې موندل کېږي، له همدې ډول څخه وروستې ايزوټوپ (^2_1H) چې د دوو تيريو مو په نامه يادېږي او د ^1_1H په ښې سره هم ښودل کېږي.

د دوو تریسوم یو پروتون او یو نیوترون لري او ډیر لږ پیداکېږي چې یوازې 0.015 فیصده هایدروجن چې په طبیعت کې پیدا کېږي، له همدې ډول څخه دي ده وانگیرل شي چې د هستې د ذراتو ترمنځ د جاذبې قوه هغوي یو د بل ترڅنګ ساتي، حال دا چې داسې نه ده، ځکه د هستې د ذرو ترمنځ موجوده جاذبه قوه د پروتونو په منځ کې له برېښنايي تلافیې قوې څخه دومره کوچنۍ ده چې کولې شو سترګې ترې پټې کړو (په پام کې یې ونه نیسو).



فعالیت

له مخکیني جدول څخه په ګڼې اخیستنې سره د دوو پروتونو ترمنځ برېښنايي او جاذبوي قوې چې د به فاصله یو له بله لرې برتې دي، محاسبه کړئ.

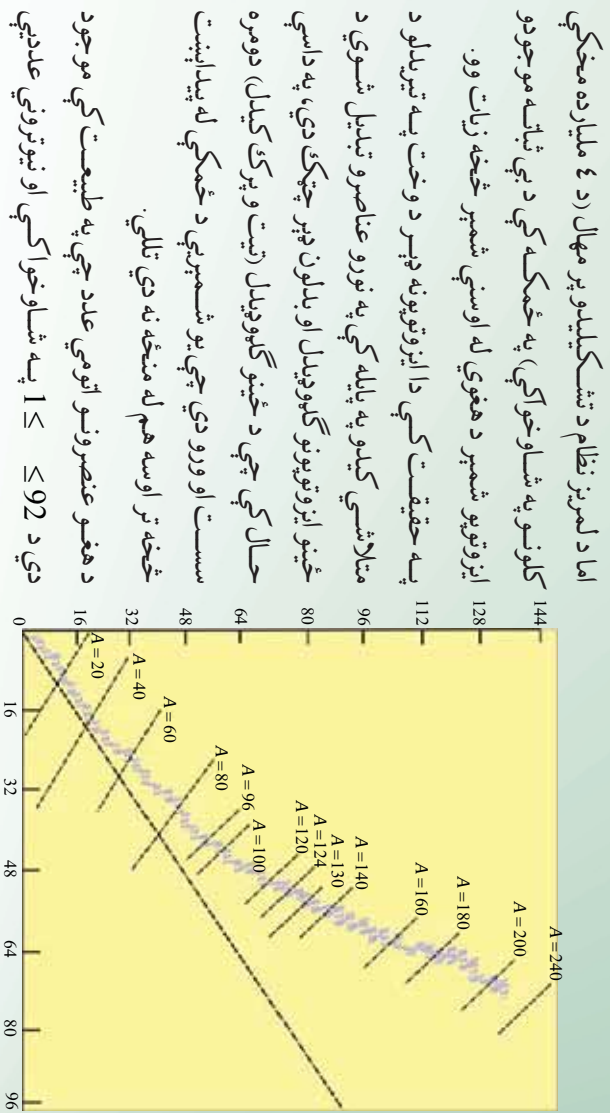


شکل (6-2)

4-1-6: د هستې ثبات

ستاسو په اند هسته څه وخت ثابته ګڼلې شو؟

پوهېږو چې د پروتونو ترمنځ تلافیې قوه کوښښ کوي چې هستې سره پټې او ګلې وډې شي، مګر څرنگه چې د هستې د جذب قوه پردي قوه غلبه لري، په پایله کې هسته ثابته پاتې کېږي، هرڅومره چې د یوې هستې په منځ کې د ذرو شمېر زیات وي، هسته لویه او د هستې د ذراتو ترمنځ ولن زیاتېږي او په نتیجه کې د قوو ترمنځ تعادل کمزوري او هسته یې ثابته کېږي، دا ډول ایزوتوپونه یې ثابته ګڼي، د وخت په تیریدو سره په هسته کې په بې ثباته ایزوتوپونو کې بدلونونه رامنځته کېږي. چې په پایله کې یې هستې په با ثباته هستو بدلېږي، دا ډول بدلونونه په خپله ترسره کېږي، ډېر ایزوتوپونه چې اوس په طبیعت کې شتون لري، با ثباته ایزوتوپونه دي.



د هغو عناصرونو اټومي عدد چې په طبیعت کې موجود دي د $1 \leq 92$ په شاوخوا کې او نیوتروني عددي یې $0 \leq 126$ په شاوخوا کې قرار لري، او طبیعي هستې په شکل کې ښودل شوي دي.

شکل (3-6)

فعالیت



- د محکمني صفحې شکل ته په پاملرنې او له خپلې ډلې سره د مباحثې له لارې لاندې پوښتنو ته ځواب ورکړئ:
- مستقیمه کرښه (هغه کرښه چې نقطې پرې قرار لري) د A او A د څومره ذراتو اړوند دي؟
 - یا د ثابتې هستې لپاره د نیوترون د شمېر نسبت د پروتون د شمېر لپاره توپیر لري؟
 - له شکل نه په ګټې اخیستلو سره څرګنده کولی شؤ، د یو عنصر مختلف ایزوتوپونه تشخیص کړو؟

ټول هغه عناصر چې اټومي نمبر یې له 38 = څخه لوی وي، ثابت نه دي، دا عناصر په تدریج سره د ځمکې له کرې څخه ورکېږي (له منځه ځي). رادیوم، توریم او یورانیم ددې عناصرو له ډلې څخه دي. کولی شو بې ثباته ایزوتوپونه د هستې په راکتورونو کې په مصنوعي ډول تولید کړو. سربیره پر دې له انرژي نه ډکې فضايي ذرې چې هغه ته کیهاني وړانګې وايي، ځمکې ته د رسیدو او له ثابتو هستو سره ټکر پر مهال، هغه په بې ثباته هستو بدلوي.



پوښتنې

1. هسته څه ډول بې ثباته گرځي؟
2. خپل معلومات د او طبيعي هستو په اړه سره شريک، مباحثه وکړئ او نتيجه تر لاسه کړئ.

1-2-6: له هستې سره (اړونده) تړلي انرژي

د هستې د کتلې دقيقې اندازه گيري ښودلې چې د هستې کتله د کتلې د تشکيلوونکو ذرو له مجموعي نه لږه ده، يعنې که د هستې کتله په x سره وښوئ، نو لرو چې:

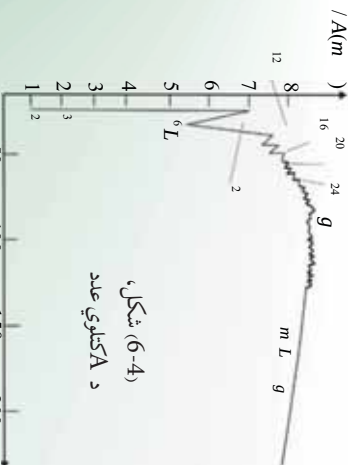
$$\Delta = (m_1 + m_2 + \dots) - m_x \quad (2)$$

که د کتلې دا توپير يعنې x Δ ونوموونو، کولی شو وليکو:

$$\Delta E = \Delta mc^2 \quad (3)$$

اوس پوښتنه کېږي چې د کتلې دا توپير په څه دليل موجود دي؟ کمه شوي کتله چيرته تللي ده؟ ددې پوښتنې ځواب د انشتاين د نسبیت نظريه ورکوي، د انشتاين د نظريې له مخې کتله او انرژي د يو فزيکي کيټ مختلف شکلونه دي، ځکه نو کولی شي، د ځينو شرايطو لاندې يو پر بل تبديل شي، هغه خپله نظريه د لاندې رابطې په صورت بيان کړ:

$$E = mc^2 \quad (4)$$



په دې رابطه کې انرژي، m کتله او د نور سرعت دي. ددې رابطې پر اساس که د m برابره يوه کتله په انرژي بدله شي، د رامنځته شوي انرژي اندازه (چې د هغې چې د هغې معادلې کتلې انرژي نومول کېږي) له m^2 سره به برابره وي.



پوښتنه

د يو پروتون د کتلې معادله انرژي د ډول او الکترون ولت مطابق حساب کړئ.

حل: د پروتون د کتلې لپاره لرو چې:

$$\begin{aligned} m &= 1.67 \times 10^{-27} \text{ kg} \\ &= 3 \cdot 10^8 \text{ m/} \\ &= m^2 = (1/67 \cdot 10^{-27} \text{ kg}) \cdot (3 \cdot 10^8 \text{ m/})^2 \\ &= 1.503 \times 10^{-10} \end{aligned}$$

دیده په پاملرنې چې یو ژول له $6/25 \cdot 10^{18}$ الکترون ولت سره برابر دي، نو لرو چې:

$$= 1/503 \cdot 10^{-10} \cdot 6/25 \cdot 10^{18} = 939/375 \cdot 10^6 = 940$$

د نسبیت د نظریې پر اساس او د انشتاین رابطه ته په پاملرنې د کتلې د تحفظ او انرژي د تحفظ دوه اصله په یوه اصل کې په لاندې ډول بیانېږي:

د ټولې کتلې او انرژي مجموع په متقابلو تاثیراتو کې ثابت پاتې کېږي، واضح ده چې ددې مجموع په محاسبه کې کله باید د معادلې انرژي سره مطابق په پام کې ونیسو. اوس کولې شو، ددې پوښتنې ځواب چې د کتلې توپیر د هستې او موجودو ذراتو ترمنځ (Δ) چېرې تللې، داسې توضیح کړو، چې د کتلې دا توپیر په انرژي اوبښی. په بل عبارت کله چې ذرات په هسته کې سره را ټول شوي یوه اندازه انرژي یې له لاسه ورکړي ده، چې ددې انرژي اندازه له لاندې رابطې څخه چې هغه د هستې اړونده انرژي ګڼله کېږي او په سره یې نښې، لاسته راځي:

$$= \Delta^2 \dots\dots\dots (5)$$

که وغواړو چې د هستې تشکیلونکي ذري یو له بله لرې کړو، نو باید یوه اندازه انرژي د هستوي اړوندې انرژي برابر، هستې ته ورکړو. څومره چې د هستې اړونده انرژي ډېره وي، نو هغه هسته باثباته ده. پورتنیو مطالبو ته په پاملرنې سره کولې شو، ولیکو چې:

$$= (\quad + \quad - \quad x)^2 \dots\dots\dots (6)$$

د هستې اړونده انرژي معمولاً د (میگا الکترون ولت) مطابق چې له 10^6 سره برابر ده حسابوي.

مثال: د اټوم هسته یو پروتون او دوه تریوم او یو نیوترون لري، دا هسته چې د دوه ترون په نامه یادېږي. د $g \cdot 3,34 \cdot 10^{-27}$ برابره کتله لري، د دوه ترون اړونده انرژي محاسبه کړئ.

حل: له 2 $(x -) + ()$ رابطې څخه په گټې اخېستې سره لرو چې:

$$\begin{aligned} &= (1,67 \cdot 10^{-27} + 1,68 \cdot 10^{-27} - 3,34 \cdot 10^{-27}) \times (3 \cdot 10^8)^2 \\ &= 0,01 \cdot 10^{-27} \cdot 9 \cdot 10^{16} = 9 \cdot 10^{-13} \\ &1 = 6,25 \cdot 10^{18} \end{aligned}$$

څرنگه چې:

$$\text{نو: } 56,25 \cdot 10^5 = 56,25 \cdot 10^{13} \cdot 6,25 \cdot 10^{18}$$

2-2: د انرژۍ سطحې يا د هستې د انرژۍ ترازونه

په هسته کې د ذراتو انرژي هم لکه په اټوم کې د الکترونو انرژي، کوانتیده (بڼنده) دي، ولې په هسته کې د ذراتو د انرژي د سطحو ترمنځ فاصله، په اټوم کې د الکترونو د انرژي د سطحې ترمنځ تر فاصلې ډېره زیاته ده، مخکې مو ولیدل چې په اټوم کې د الکترونو د ترازونو فاصلې د څو الکترون ولټوپه شاوخوا کې ده، په داسې حال کې په درنو هستو کې د ذراتو د انرژي د ترازونو ترمنځ فاصلې معمولا لس گونۀ کیلو الکترون ولټه (او یا له هغه نه زیاته ده.

هماغه ډول چې الکترونونه په اټوم کې کولې شي، د فوتونو په جذب او د برابري انرژي په پیل کولو، د دوو سطحو ترمنځ د انرژي په توپیر، پورتنۍ سطحې ته ولاړ شي او په نتیجه کې اټوم وادار شي، د هستې ذرات هم کولې شي، له نیوترونونو او یا پروتون څخه چې د ډېرې انرژي لرونکي وي، د انرژي په تړلاسه کولو پورتنۍ سطحې ته ولاړ شي او هسته واداره شي، واداره شوي هسته هم لکه اټوم دي ته اړه کېږي چې د فوتون په خارجولو خپل اصلي یا لومړني حالت ته بیرته وگرځي. له واداره شوي هستې نه د فوتون د استول شوي انرژي د واداره شوو ذرو د تراز او د تراز ډلې ترمنځ د انرژي له توپیر سره برابره ده. یوه اداره شوي هسته د $2X$ په نښه سره نښي، دا نښه د واداره شوي هستې د حالت ښودونکې ده.

فعالیت



د الکترومقناطیسي څپو له طیف څخه په گټې اخېستې سره په مخکیني څېړنې کې د استول شوي تشعشع ډول له هستو څخه تشخیص کړئ.

د بورډ اتومي موډل ښکېږو ته په کتو سره پوهېږو چې که له الکترونو نه ډېره زیاته اړونده انرژي اټوم ته ورکړل شي، الکترون له اټوم څخه بیلېږي. په همدې ډول په هسته کې هم که د هستې ذراتو ته له اړوندې انرژي څخه زیاته هستوي انرژي ورکړل شي، کیدای شي هغه ذرات هم له هستې نه بیل شي. د کیمیاوي تعاملاتو انرژي د څو الکترون ولټو په شاوخوا کې ده، په همدې دلیل د اټومونو هستې په کیمیاوي تعاملاتو کې تحرک (واډاره) کېږي. ځکه نو هستې په کیمیاوي تعاملاتو کې د خالت نلري.

په هستوي تعاملاتو کې د انرژي ثبات د هستو او ذراتو پر بدلونونو ټینګار شوی وه، مګر دا تعاملات نور خواص هم لري چې د ازمایښت وړ دي او هغه د انرژي له جذب او یا ازادولو نه عبارت دي پوهېږئ، چې په ځینو کیمیاوي تعاملاتو کې ښايي چې لازمه انرژي له بهر څخه ترلاسه شي، ترڅو چې تعامل ادامه پیداکړي، په داسې حال کې چې په ځینو نورو تعاملاتو کې انرژي ازادېږي.

ډاکسیجن او هایدروجن څخه د اوبو تشکیل د هغه تعامل یوه بېلګه ده چې په هغه کې انرژي ازادېږي، معمولاً ددې دوو غازونو ترمنځ تعامل شدید دي او تودوخه حاصلېږي ځکه نو د اوبو انرژي چې تشکیلېږي، د هغو موادو له انرژي نه لږه ده چې اوبه یې منځته راوړي، له بله پلوه کله چې اوبه د الکترون لږ په واسطه تجزیه کېږي، له اوبو څخه د برېښنايي جریان له تیریدونو نه برقي انرژي رامنځته کېږي او د تعامل محصولات یعنې ازاد شوي اکسیجن او هایدروجن نسبت اوبو ته ډېره انرژي لري، هستوي تعاملات هم شونې دي، چې انرژي جذبې او یا ازاده کړي.

هستوي تعاملاتو ته د پاملرنې وړ یو غوره دلیل دا واقعیت دي، چې د جذب شوي او یا ازادې شوي انرژي اندازه د هرې هستې په وړاندې د یو داسې تعامل له ضریب سره مخ وي چې د یو میلیون او یا له هغه څخه زیات د جذب شوي یا ازاد شوي انرژي له اندازې نه ډېره د هر اټوم په مقابل کې له کیمیاوي تعامل سره مخامخ وي.

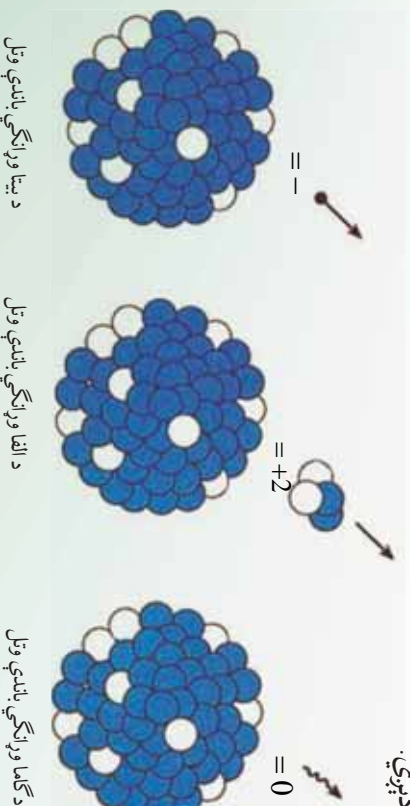
د کیمیاوي تعامل هستوي بېلښته (انشقاق) او هستوي تعاملاتو پیوستون (چې وروسته په دې برخه کې تر بحث لاندې نیول کېږي). دوه ډوله ځانګړې هستې دي چې په هغه کې د انرژي ازادې فوق العاده زیاته ده، پردې اساس دا ډول تعاملات په صنعتي او نظامي کارونو کې ډېر اهمیت لري.

6-3: طبيعي راديو اکتیو

تراوسه پوه شوو هغه مهال چې نوکلیرونه (Nucleon) په هسته کې د ثبات د تشکیل لپاره یو له بل سره یو ځای کېږي، څه شی پېښېږي؟

ټولې هستې ثابتې نه دي. د (400) هستو په شاوخوا کې ثابتې او ساکونه بې ثباته هستې موجودې دي چې مایډلونه میلان لري. خو چې په نورو ذراتو تبدیلی شي چې د هستو د مایډلو پړاو ته د هستې له منځه تللو، متلاشي کیدل (Nuclear decay) ویلي. شونې ده چې د هستې د له منځه تللو بهیر یوه طبیعي پېښه وي او یا دا چې په اجباري او مصنوعي بڼه صورت ونیسي، په دواړو حالتونو کې کله چې یوه هسته متلاشي او له منځه ځي، په نتیجه کې یې تشعشات د ذرو او فوتونونو په بڼه او یا دواړو په شکل کولی شي له هستې نه تشعشع وکړي، (وځلېږي).

چې د ذرو او فوتونو د خپلیدو دا عملیه د تشعشع Radiation په نامه یادېږي او د تشعشع د عملیې مراحل او بهیر د رادیواکتیویتی Radioactivity په نامه یادېږي. د بېلګې په ډول د هغه ساعت عقربې او شماری چې هستې یې په (5-6) شکل کې ښودل شوي، د رادیوم د مالګې یوه اندازه کمښت لرونکي دي، د هستې د له منځه تللو په اثر په دې مالګو کې نورې انرژي ازاده شوې او ددې لامل کېږي چې ساعت په تیاره کې وځلېږي، تشعشع ورکړي. هستې له منځه تللو وړاندې هستې د اصلي هستې یا مور هستې په نامه یادېږي او پاتې هستې له متلاشي کیدو وروسته د لور او یا نوي زېږندلې هستې په نامه یادېږي.



د بیتا وړانګې باندې وتل

د الفا وړانګې باندې وتل

د ګاما وړانګې باندې وتل

شکل (5-6)

په ټولو هستوي تعاملاتو کې ازاده شوي انرژي د m^2 له معادلې څخه لاسته راځي، له هليوم او هايډروجن څخه ټول درانه عناصر د هستو د چاودنو له امله د ستورو په داخلي برخه کې توليد شوي دي، دې چاودنو نه يوازې ثابت عناصر بلکې راديو اکتیو بې هم منځته راوړي دي د ډیرو راديو اکتیو عناصرو نیم عمر چې د ورځې او يا کال په حدود کې دی د ځمکې له عمر څخه (4.5×10^9 کلونه) ډیر لږ دی، ځکه نو ډیر راديو اکتیو عنصرونه چې د ځمکې د تشکیلیدو پر مهال موجود وو، په ثابتو عناصرو متلاشي شوي دي. اما یو لږ شمېر راديو اکتیو عناصر چې پخوا تولید شوي دي.

د ځمکې عمر شاوخوا نیم عمر لري او اوس هم شونې ده، چې راديو اکتیو تشعشعات پکې وليدل شي، دا عناصر د طبيعي راديو اکتیوېتي عناصرو د متلاشي کیدو په بهیر کې د (A) د یوې هستې د اتومي کتلې عدد د الفا (α) د متلاشي کیدو، په صورت کې څلورو واحدونو ته بدلون ورکوي. (او د β د متلاشي کیدو او د (γ) په رامنځته کیدو د اتومي هستې د کتلې عدد تغیر نه کوي.

د وړانګې د تشعشع واحد د () په سیستم کې بيکيورل (Becquerel) دي چې هغه د $\frac{1}{\text{second}}$ په نښه نښي، یو بيکيورل مساوي دی د وړانګې د تشعشع له یو واحد سره پر ثابتې () $1 = 1$. کيوري (curie) چې په () بنودل کېږي. د تشعشع اصلي واحد دي او نژدې د یو گرام متلاشي شوي رادیم (Radium) وړانګې له تشعشع سره برابرې دي. $1 = 3.7 \times 10^{10}$

پوښتي



1. له هايډروجن او هليوم څخه درانه عناصر چېرې او څرنگه توليد شوي؟
2. د راديو اکتیو عناصرو د نیم عمر اوږدوالي د ځمکې له عمر نه په کومه اندازه لږ دي؟
3. د (α) وړانګې باندې وټل دي یوې هستې د (A) اتومي کتلې عدد ته د څو واحدونو په اندازه تغیر ورکوي؟

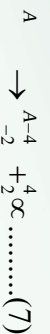
سریره له هغه څه چې وویل شوه لکه څنګه چې مورلیدل، د غیر ثابتو هستو یوه مهمه څانګه په سپکو هستو په خپله د هغه متلاشي کیدل دي. چې د وخت په تیریدو سره متلاشي او په سپکو هستو بدلېږي. په دې پروسه (بهیر) کې د او هستې لومړنی اندازه څخه کمې اندازه ته تغیر او بدلون کوي، د غیر ثابتو د متلاشي کیدلو بهیر په پرله پسې ډول د راديو اکتیو وړانګې له خارجیدلو سره ملګري دي، له غیر ثابتو هستو سریره تحرک شوي هستې هم د وړانګې په لېږدولو یت ویرک کېږي.

په بشپړ ډول دارنگه هستې د رادیو اکتیو هستو په نامه یاد وي. د رادیو اکتیو یوه ماده کولی شي، درې ډوله تشعشع له ځانه خپره کړي، غیر ثابتې هستې په درې بېلابېلو ډولونو تیت وېرک (متلاشي) کېږي.

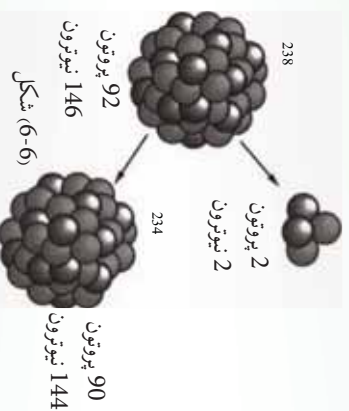
چې په پایله کې د او هستو ته تغیر ورکوي او په نورو هستو بدلېږي. دا درې ډولونه عبارت دي د الفا (α) له ذرې متلاشي کېدل او د (β) بیتا له ذرې تیت وېرک کېدل او د فوټون خارجول چې د گاما (γ) وړانگه نومېږي، البته د اصلي هستو د بحث په غځېدو (ادامه) به همدا درې واړه ډوله ذرې وڅیړو.

6-4: تیت او وېرک (متلاشي) کېدل د الفا (α) وړانگې په خارجیدو سره

د الفا (α) وړانگه هماغه د هلیوم (${}^4_2\alpha$) هسته ده، چې له دوو پروتون او دوو نیوترون نه تشکیل شوي ده. یعنې د الفا د وړانگې په لېږدولو دیته په پاملرنې چې د غیر ثابتې هستې د کتلې د عدد وړانگه کمېږي، کولی شو دا تعامل په لاندې ډول ولیکو:



یعنې ددې هستې د متلاشي کېدلو محصول یونوري عنصر دی. د الفا د متلاشي کېدلو بهیر د انرژي له ازادولو سره ملګرې دي، ځکه پیوسته انرژي د متلاشي کېدلو د عملیې محصول د لومړۍ هستې له پیوستې انرژي نه قوی ده. وارده شوي انرژي په دې پروسه کې د حرکي انرژي په بڼه د الفا ذره او د هسته څرګندېږي.



مثال: د یورانیم ${}^{238}_{92}\text{U}$ د هستې په تیت اوېرک کېدل کې د الفا (α) یوه ذره خارجېږي، ددې تعامل معادله ولیکئ او معلومه کړئ چې ددې تیت وېرک کېدلو له امله کوم عنصر منځته راځي؟
حل: د تیت وېرک کېدلو معادله په لاندې ډول ده:



له دوهمې قاعدې نه په ګټې اخیستلو یعنې د تعامل دواړو لورو ته د کتلوي عددونو برابره مجموعه لرو:

$$238 = 4 + A \rightarrow A = 234$$

او دواړو لوړو ته د اټومي نمبرو برابر مجموعه لرو:

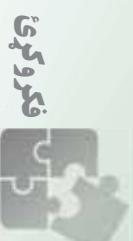
$$92 = 2 + \rightarrow = 90$$

نتاوي جدول ته په رجوع کولو معلومېږي، چې $^{238}_{90}$ 90 شمارة عنصر يعنې تورېوم دي په دي اساس پر ترتي، تعامل په لاندې ډول ليکل کېږي.



تعمير:

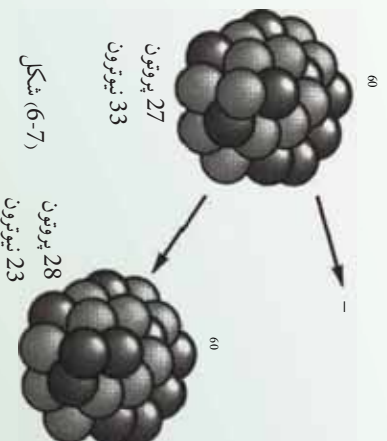
رادون ($^{226}_{86}$) يو راديو اکتیو عنصر دي، د هغه څخه د الفا وړانگې د خارجېدو په صورت کې يې د تعامل معادله وليکئ او توليد شوي عنصر معلوم کړئ.



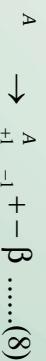
له هستې نه د الکټرون خارجېدل ډېر د حيرانتياوړ متلاشي کيدل يا ټيټ او پرک کيدل دي، ځکه د اټوم هسته الکټرون نه لري، چې خارج کېږي، ځکه نو دا پوښتنه رامنځته کېږي، چې دا الکټرون له کوم ځايه راغلی دی؟

5-6: ټيټ او پرک کيدل د بيټا β وړانگې له خارجېدو سره

د بيټا ټيټ او پرک کيدل د راديو اکتیو لومړني مورد وو چې بيکيورل مشاهده کړ. په دي ټيټ او پرک کيدلو کې په هسته کې يو نيوترون په يو پروتون بدلېږي. او د يو واحد هر يو تغيير کوي، مگر په A کې تغيير نه رامنځته کېږي. کله چې د لومړي ځل لپاره دا ټيټ او پرک کيدل مطالعه کيدل خړوچي ذرات يې د بيټا β ذرات ونومول، وروسته معلومه شوه چې دا د الکټرون ذرات دي، د بيټا ټيټ وېرک کيدل يعنې د الکټرون خارجېدل له هستې نه د ډېرې حيرانتياوړ دي.



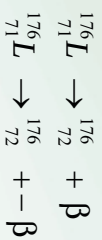
ځکه هماغه ډول چې مخکې مو وليدل الکټرون د اټوم په هسته کې وجود نه لري، خارج شوي الکټرون د β په ټيټ او پرک کيدلو کې يو له مداري الکټرون نه دي، دا الکټرون هسته له موجودې انرژي سره په ځان کې جوړوي، ځکه نو د بيټا د وړانگې خارجېدل له دې امله دي، چې يو نيوترون په هسته کې په يو پروتون بدلېږي چې دا تعامل په لاندې توگه ليکو:



د بیتا β د تیت اوپرک کیدلو محصول یو نوی عنصر دی چې په تناویني جدول کې پرته له فاصلې د x له عنصر څخه وروسته قرار لري.

مثال: لیتیم (${}^{176}_{71}L$) رادیو اکتیو عنصر دی چې د منفي بیتا (β^-) په خارجیدلو تیت اوپرک کېږي. دهغه تعامل معادل چې ممکن صورت ونیسي ولیکئ او نوی عنصر چې تولیدېږي، معلوم کړئ.

ځواب: د معادلې له مخې ($\beta^- + {}^A_{+1}A \rightarrow {}^A_0A$) کولی شو ولیکو:

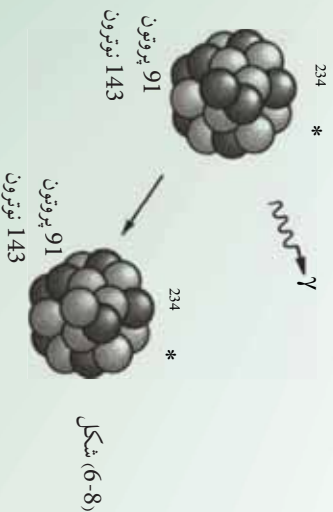


نمرینونه:

1. فاسفورس (${}^{32}_{15}$) رادیو اکتیو عنصر دی چې د β ذره ورڅخه خارجېږي، د اړوند عکس العمل معادله ولیکئ او معلومه کړئ چې ددې تیت اوپرک کیدلو په ترڅ کې کوم عنصر منځته راځي؟
2. د تولیوم (${}^{176}_{64}m$) اټوم هسته بې ثباته ده او منفي بیتا (β^-) خارجوي، ددې هسته بې تعامل معادله ولیکئ او نوی عنصر چې منځته راځي، معلوم کړئ.

6-6: د گاما (γ) د هستې تیت اوپرک کیدل

کله چې اټومي هسته تحرکي (وادره) شوي بڼه ولري، د یو یا څو فوټونو په خارجیدو چې هغه د گاما د هستوي وړانګې په نامه یادوي ثابت (استقرار) حالت ته رسېږي چې دا بهیر د گاما د متلاشي کیدلو د بهیر په نامه یادېږي. یعنې د گاما (γ) د وړانګې له خارجیدلو څخه وروسته نه کتله بې عدد تغیر کوي او نه اټومي نمبر بلکې یوازې هسته خپله یوه اندازه انرژي له لاسه ورکوي د گاما د وړانګې د خارجیدو معادله په لاندې ډول ښیو: (9)..... $A \rightarrow A + \gamma$



- (7)، (8) او (9) معادلې له لاندې دوو قاعدو څخه پیلوي کوي.
- د (اتومي نمبرونو) مجموعه د تعامل په دواړو خواوو کې یو ډول دی.
 - A د (کټله یي عددونو) مجموعه تعامل په دواړو لورونو کې یو شان ده.
- دا دوی قاعدې په ټولو هستوي تعاملاتو کې د تطبیق وړ دي.



فعالیت

په خپله ډله کې یې په بحث کولو مشخص کړئ، چې له دوو پورتنیو قاعدو څخه کوم یو له ثبات (تحفظ) یا د برېښنا یي اړوند چارج پایله کېږي؟

لاندې جدول د تشعشع د توپیر درې لنډ ډولونه ښیي:

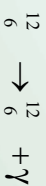
د الفا، بیتا او گاما د تشعشعاتو جدول

ډله	سمبول	تړکیب	چارج	په مورني هستې باندې تاثیر
الفا	$\alpha \left({}^4_2 \right)$	2 پروتون 2 نیوترون	+2	د کتلې کموالي د نوي عنصر تولید
بیتا	$\beta \left({}^0_{-1} \right)$	الکترون پوزیټرون	-1 +	په کټله یي عدد کې د تغیر نه شتون د نوي عنصر تولید
گاما	γ	فوتون	0	د انرژي له منځه تلل

مثال:

د کاربن 12 (${}^{12}_6$) واده کیدل په یوه حالت کې، د گاما وړانګې په خارجیدو (4.43) د ثبات حالت ته ځي. ددې تیت اوپرک کیدو د تعامل معادله ولیکئ.

ځواب: هغه څه ته په پاملرنې چې د گاما د متلاشي کیدو په هکله مو ویل، لیکلې شو چې:



تعمین: پروټاکټیم 91 (${}^{214}_{91}$) د گاما وړانګه (γ) په 92 انرژي لیر دوي ددې تعامل معادله ولیکئ.



پوښتني

1. د الفا وړانګه (α) د کوم عنصر اړوند ده؟
— هایدروجن — نایټروجن — هلیوم — یورانیم
2. د بیتا د وړانګې ذره د () له جنس څخه ده.
3. د ګاما وړانګې د څپې له کوم ډول څخه دي او څرنگه؟
4. د رادیو اکتیو دوی مادې چې د رادیو اکتیو خاصیت په دوو ډول کې یو ډول دی، د نیمه متفاوت عمر لرونکي دي. له دې دوو مادو څخه په کوم یوه کې د رادیو اکتیو د وړانګې د تشعشع شدت ډېر دی؟
5. ستاسو په اند ایا کولی شوه، د ګاما (γ) د وړانګې د جذب له خاصیت څخه په ګټې اخیستلو د فلزي پانو د ضخامت (پنډوالی) یو ډولوالی کنټرول کړو؟
6. د اټوم د اټومي نمبر او د مداري الکترونو د شمېر ترمنځ څه ډول اړیکه وجود لري؟

7-6: د رادیو اکتیو د مادې نیم عمر

د رادیو اکتیو د مادې په یوه نمونه کې د رادیو اکتیو ډېر زیات شمېر هستې وجود لري، دا هستې د وخت په تیرېدلو په تدریج سره تغیر کوي. څومره چې وخت تیرېږي د لومړني باقي مانده رادیو اکتیو مادې د هستو شمېر کمېږي، چې کولی شو، ددې تغیراتو څرنگوالی د کمیت په پېژندلو د نیم عمر په نامه بیان کړو.

د تعریف پراساس د رادیو اکتیو د مادې نیم عمر د وخت هغه موده ده چې د هغه په ترڅ کې د موجوده رادیو اکتیو نیمې هستې اړیکې (متلاشي) (decay) شي، نیم عمر په $\frac{1}{2}$ سره نښي.

د بېلګې په ډول په پورتنۍ پوښتنه کې موږ لیدل چې د یورانیم (238) هستې د الفا د ذرې په لېږدولو د توریوم (234) په هستو بدلېږي. هغه محاسبات چې د تجربو پر بنسټ شوي نښي، چې په یوه نمونه یورانیم کې $4.5 \cdot 10^9$ کلونه پکار دي. ترڅو چې نیمې هستې یې په یورانیم تبدیلې شي، نو په دې یورانیم کې د یورانیم، نیم عمر $4.5 \cdot 10^9$ کاله دی له هغه ځایه چې دا نیم عمر د ځمکې له عمر ترتیب وایو چې د یورانیم، نیم عمر $4.5 \cdot 10^9$ کاله دی له هغه ځایه چې دا نیم عمر د ځمکې له عمر څخه زیات دی، اوس هم زیاته اندازه یورانیم (238) په طبیعت کې وجود لري، ومو لیدل چې د یورانیم 235، نیم عمر ډېر اوږد دی، ولې د ایزوتوپونو د نورو برخې نیمايي عمر یوازې د څو دقیقو په شاوخوا کې دی. په همدې دلیل دا ډول ایزوتوپونه په طبیعت کې پیدا کېږي.

مثال:

کوبالت (60) د گاما (γ) د وړانګې د سرچینې د تولید په توګه په مختلفو صنعتونو کې په کار وړل کېږي، دا ایزوتوپ چې کولی شو، هغه په خټرناکو ریاکتورونو کې تولید کړو، د نیم عمر 5,25 کلونو لرونکې دي. پس له 26 کلونو به څومره کسر دکوبالت 60 له هستې څخه په لومړنۍ نمونه کې باقي پاتې شي؟

حل: 26 کلونه د کوبالت د نیم عمر تقریباً 5 برابره ده، ځکه:

$$26 \div 5,25 = 4,95 \approx 5$$

نو که د کوم کوبالت (60)، m مقدار په لومړنۍ نمونه کې موجوده وي، نو د هر نیم عمر له تیریدو وروسته د هغه اندازه نیمه‌یږي، په پای کې کولی شو په لاندې جدول کې یې تنظیم کړو.

د نیم عمرونو شمېر	0	1	2	3	4	5
کوبالت 60 پاتې اندازه	m	$\frac{m}{2}$	$\frac{m}{4} \times \frac{1}{2} = \frac{m}{8}$	$\frac{m}{8} \times \frac{1}{4} = \frac{m}{32}$	$\frac{m}{16}$	$\frac{m}{32}$

په دې اساس وروسته له 26 کلونو یعنې 5 نیم عمرو په تیریدو یوازې $\frac{1}{32}$ برابره کسر د (3) پر سلو په شاوخوا کې ($0,03,52 = \frac{1}{32}$) د کوبالت د لومړۍ اندازې (m ګرام) باقي پاتې او نورې 97 په سلو کې تیت اویرک کېږي.

7-6: د وړانګې په مقابل کې حفاظت

کیهاني وړانګې اوهم هغه وړانګې چې له رادیواکتیو موادو څخه خارجېږي له اتومونو او مالیکونو سره د ټکر پر مهال کولی شي، هغه په اټوم تبدیل کړي او یا د کیمیاوي پیوندونو د ماتیدو لامل شي، غالباً دا بهیر د مادې د جوړښت د ویجاړیدو (تخریب) لامل کېږي او ژوند یو جسمونو ته زیان رسوي.

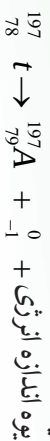
د بېلګې په ډول د ماورای بنفش فوتونونه چې د لمر له رڼا څخه بدن ته رسېږي، د پوستکي مالیکولونو ته ضرر رسوي او د لمر سوځید لامل کېږي. د توان (قدرت) وړانګه، لکه د X وړانګه او ډېر چټک ذرات آن تردې چې کولای شي، د پوستکي له سطحې څخه تیر شي او بدن دننه زیانمن کړي، لکه څرنګه چې د همدې ځانګړتیا پر اساس د سرطاني غدو د تخریب او له منځه وړلو لپاره د X او γ له وړانګونه ګټه اخلي.

نوموړې وړانگې د نوي زېږېدلو غږو تشکیل ته زبان رسوي او ان د هغوي د غږو د غیر منظم تشکیل سبب کېږي. د راديو اکتیو ذرو اټومونه په تېرو، خاورو، لرگي او زموږ د کار او ژوندانه په ځای کې موجود دي، سریره پر دې کیهاني وړانگې یعنې هغه ذرې چې له انرژي څخه ډکې وي چې د ځمکې له بهرنۍ فضا څخه ځمکې ته رسېږي، ددې خطر ناکې وړانگې له سرچینې څخه دي.

3-6: مصنوعي راديو اکتیو (Artificial Radio activity)

د هستوي تعاملاتو بحث د نورو په زړه پورې کشفیاتو درلودونکي دي. په مخکینیو برخو کې مو ولیدل چې د یو نیوترون تعامل د (196) پلټن په واسطه د (197) پلټن د تولید او د γ د یوې وړانگې د خپرېدو لامل شو.

په طبیعت کې له پلټن څخه شپږ متفاوته ایزوتوپونه موندل شوي دي. اوس دا پوښتنه رامنځته کېږي، چې آیا (197) پلټن چې د نیوترون له تعامل څخه پیدا کېږي، ثابت دي؟ ځواب یې منفي دي. بلکې دا د راديو اکتیو محصول دی او د β د یوې ذرې د 197 طلا سره (یوازې د طلا ثابت ایزوتوپ) په څېر یو له منځه ځي.



دیادوني وړ ده چې د 197 پلټن نیم عمر 20 ساعته دي.

د 197 پلټن (راديو اکتیو) تولید په یوه هستوي تعامل کې د مصنوعي راديو اکتیو یوه بیلگه ده. دا پدیده په 1934 کال د ایرن کیوري، وف. ژولیو په واسطه کشف شوه. هغوي د α ذراتو اثر د سپکو فلزاتو پر هستو باندې څېړل. کله چې هغوي د بور مگنیزیم او المونیم عناصر د الفا په ذراتو چې له پلوتونیم څخه حاصل شوي، بمبارد کړل، ویني لیدل، لکه څنګه چې یې انتظار کېږي، بې له ځنډه پرتوتونونه او نیوترونونه له بمبارد شوي هستې څخه بهر ولویدل "څرنګه چې د بور عنصر د دیمارکي پوه په واسطه کشف شو، ځکه نو نوموړي عنصر د هغه په خپل نامه ونومول شو".

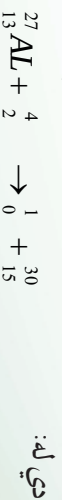
لیکن هغوي شاهدو چې سریره له دې ذراتو، مثبت الکترولونه او پوزیترونونه هم خپرېږي. (پوزیترون، هغه ذره ده چې کتله یې د الکترون له کتلې او د چارج لو بوالې یې د الکترون د چارج له لویوالي سره برابر دی، مګر چارج یې مثبت دی). پوزیترون، امریکایي فزیک پوه ک. د. اندرسن په 1932 کال د کیهاني وړانگې د مطالعې په بهیر کې کشف کړ.

(کیهاني وړانگې ډېر نفوذ کوونکي تشعشعات دي چې منځنۍ د ځمکې په مالوراکي ده او له پرتوتونو، الکترولونو، نیوترونو، فوتونو او نورو ذراتو څخه مرکب دي).

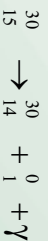
اندرسن له یوړې وړې کړتې څخه چې په یوه مقناطیسي ساحه کې واقع وه، په گټې اخیستلو، داسې کرښې مشاهده کړې چې د مسیر په اوږدو کې وکولې شي د ایونیز کیدلو (برقي کیدلو) په اثرې هغه ذرات چې په تندې (ډېر سرعت) یې حرکت کاوه او د یو الکترون له کتلې او چارج له اندازې سره یې برابرې کتلې او چارج درلود، مگر د هغوی د کرښو (خطونو) انحنایي د هغو الکترونونو د خطونو چې مثبت چارج ولری، په مخالف لوري کې ایجاد شوي. دې ذراتو ته د پوزیترون نوم (β^+ یا β^0) له سمبول سره) ورکړل شو. د ژولیو کیوري په آزمایش کې چې د یوه سپک عنصر د بمبارد مان په اثر د پوزیترون α له یوې ذرې سره د نیوترون په ملټا تولیدید. داسې تر سترگو کیده چې د هستوي تعامل یو نوي ډول ترسره کېږي.

په پای کې ډېرو آزمایشونو وښودله چې که چیرې د سپکو عناصرو هستې وروسته له دې چې د α د ذراتو له منبع څخه لرې هم شي، د پوزیترون خپرولو ته دوام ورکوي. کله چې د α د ذراتو له منبع له لرې کیدو وروسته، د پوزیترونو د خپرېدو ثابت تغییر د وخت له تیرېدو سره سم ترسیم شو، د هر هدف لپاره داسې منحنې گانې لاسته راغلې چې د بیتا طبیعي رادیو اکتیو لپاره لاسته راغلو منحنې گانو ته ورته (مشابه) وې. (نو معلومه شوه چې د خپاره شوي پوزیترون نیم عمر 2.5 دقیقې دی).

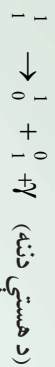
حاصل شوو نتایجو ښودله چې د لومړنۍ ثابتې هستې ذرات د رادیو اکتیو د هستې په ذراتو تبدیل شوي دي. د Al_{13}^{27} بمباردمان په هکله په α ذراتو سره، چې نیوترون او همدارنگه د رادیو اکتیو یوه نوي ماده تولیدېږي، یو هستوي تعامل دی چې هستوي ذرات له $(1-4+27) = 30$ کتلوی عدد او له $(0-2+13) = 15$ اتومي نمبر سره چې د فاسفورس یو ایزوتوپ دی، ایجادوي. دا تعامل عبارت



کیوري او ژولیو د کیمیاوي تعاملاتو لاسته راغلو موادو د بیلیدو لپاره، هماغه تعاملاتو ته ورته چې د طبیعي رادیو اکتیو عناصرو د بیلیدو لپاره یې ترسره کول، کیمیاوي تعاملات سرته ورسول، په دې توگه یې وښودل چې له بمباردمان وروسته تر لاسه شوي پایله کې، په رښتیني ډول یوه لږه اندازه فاسفورس یا ایزوتوپ گورن لري چې رادیو اکتیو دي. فاسفورس په طبیعت کې یوازې د ${}_{15}^{31}$ په بڼه پیدا کېږي. د فاسفورس هېڅ ایزوتوپ په طبیعت کې د 30 کتلوي عدد سره نه دي پیدا شوي. نو دا فرضیه منطقي وه چې که چیرې ${}_{15}^{30}$ په یوه هستوي تعامل کې ایجاد شي، نو هسته به یې ثابته نه وي، بلکې رادیو اکتیو دي که دا هسته د پوزیترون له خپرېدو سره متلاشي شي، تعامل به یې په لاندې توگه بیان شي:

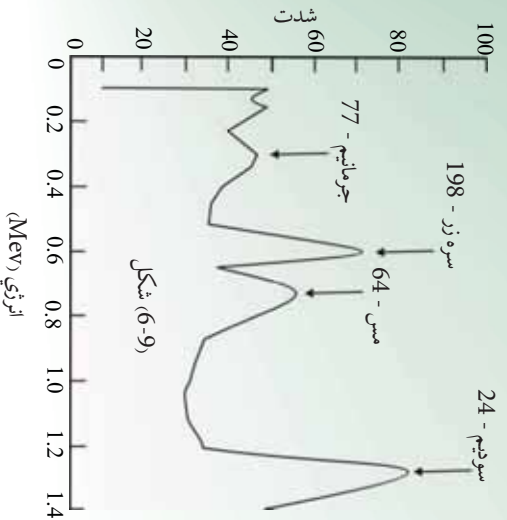


له سلسیوم څخه د پېژندل شوي ایزټوپ $^{30}_{14}\text{P}$ په تعامل کې، ^0_1d د یو پرونیټرون او γ د یو نیوترونو ښکارندوي دي. دا ډول متلاشي کیدل پردي دلالت کوي چې د هستې په داخل کې شونې ده چې یو پروتون په یو نیوترون او یو نوترینو تبدیل شوي وي، چې نیوترون په هسته کې باقي پاتې شوي او پرونیټرون یې خپور شي.



په لنډ ډول، له دې کشف نه وروسته چې د سپکې هستې بمباردمان د α د ذراتو په واسطه کولی شي په رادیو اکتیو محصولاتو منجر شي، معلومه شوه چې هستوي القا شوي تعاملات له پروتونو، دوترونو، نیوترونو او فوتونو سره هم کولی شي، رادیو اکتیو محصولات تولید کړي.

مصنوعي رادیو اکتیو هسته یي ذرات، د طبیعي رادیو اکتیو هستوي ذرو په شان له نیم عمر او وړانګې له ډول سره چې خپروي یې مشخص کېږي.



هر کله چې د هستوي تعاملاتو محصول رادیو اکتیو وي، کولی شو د هغوي مسیر د کیمیاوي بیلیدني په بهیر کې د هغوي د ټاکلو نیمو عمرونو په وسیله یا د هغوي د متلاشي کیدو محصولات و څارو (نه شو کولی هغوی له کیمیاوي اړخه و څارو، ځکه اندازه یي ډېره لږه او غالباً له یو میلیونم گرام څخه کمه ده).

د کیمیا خانګړي څانګه چې په هستوي تعاملاتو کې له بیلیدني او رادیو اکتیو محصولاتو له ټاکنې (تشخیص) سره سروکار لري، اوس مهال د هستوي علم یوه مهمه برخه ګرځیدلي. دا څانګه دومره پراخه شوې چې له 1935 کال څخه تر اوسه (1200) رادیو اکتیو د مصنوعي هستو ذري جوړې او مشخص شوي وي، چې ډېری یې له هغو څخه په صنعت او څېړنو کې د استعمال وړ دي.



کله ویل کېږي چې ټولې د انرژي منابع د هستې له انرژي څخه حاصل شوي دي، یا د سسونډ مواد، لکه د ډبرو سکاره او تیل هم له هستوي انرژي څخه لاسته راغلي؟

6-8: هستوي بیلدنه (انشقاق) Nuclear Fission

لکه څنگه چې وموړیدل یوه هسته کولې شي د الفا یا بیتا وړانګې د خپرېدو له امله په بلې هستې سره پیله شي. دا بیلیدنه او متلاشي کیدل د هسته یي تعامل یو ډول دی چې ددې بحث په اوږدو کې به د نوموړي تعامل د عنصر تشریح چې د انرژي د تولید له مهمو سرچینو څخه دي کوو.

د 235 یورانیم هسته ددې ځانګړني لرونکي دی چې که یو نیوترون له هغې سره ټکر وکړي، شونې دی چې هغه جذب کړي او په 236 یورانیم بدل شي، 236 یورانیم بې ثباته دي او په دوو یا څو هستو باندي چې کمې کتلې ولري، د زوال او تجزیه کیدلو میلان لري. د 235 یورانیم د جذب پروسه د نیوترون په واسطه، د درنې او ثابتې هستې تشکیل او د هغه تجزیه کیدل، په دوه یا څو سپکو هستو، د هستې د متلاشي کیدو یا هستوي انشقاق په نامه یادېږي.

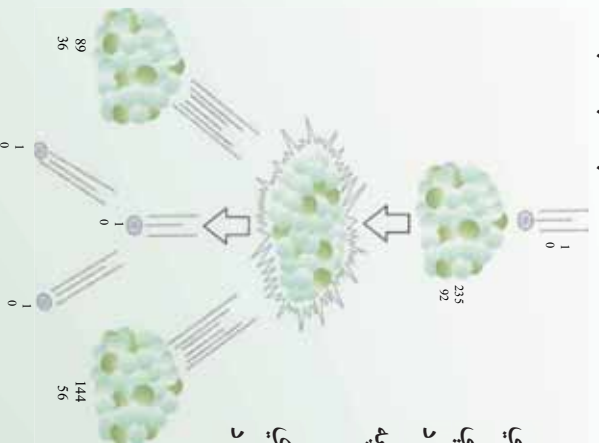
یو له دې پروسو څخه د $^{235}_{92}\text{U}$ یورانیم متلاشي کیدل دي چې په (6-10) شکل کې ښودل شوي او معادله یې په لاندې ډول ده:



په دې رابطه کې 1_0 نیوترون دی، $^{235}_{92}$ هسته یي تعامل په پروسه کې شونې ده، د متلاشي شوو محصولاتو بېلابېلې ټولګې (مجموعې) رامنځته شي. د بېلګې په ډول د $^{235}_{92}$ یورانیم په هستوي تعامل کې کیدلای شي، د (90) مختلفو محصولات په شاوخوا کې لاسته راشي. د متلاشي کیدو له امله حاصل شوو هستو ته متلاشي شوي ټوټې هم ولبي په دې توګه کولې شو هستوي انشقاق داسې تعریف کړو.

(هستوي انشقاق یو هستوي تعامل دی چې په ترڅ کې یې یوه درنه هسته په دوو هستو چې کمې کتلې ولري متلاشي کېږي).

کله چې یوه درنه هسته متلاشي کېږي، حاصل شوي متلاشي کتله، د هستې له لومړنۍ کتلې او نیوترون له مجموعي کتلې څخه چې له هغه سره یې ټکر (تصادم) کړي دی، لږه وي. د کتلې دا توپیر په انرژي بدلېږي چې ددې انرژي عمده برخه په پیل کې د متلاشي شوو ټوټو د خوځښت یا اهترزاي انرژي په بڼه ښکاره کېږي، چې په چټکي سره خپله انرژي خپل شاوخوا چاپیریال (محیط) ته لېږدوي او په پای کې د چاپیریال د تودوخې د درجې د لوړېدو لامل کېږي.



شکل (6-10)

د بیلګې په ډول په ²³⁵ متلاشي شوي یورانیم کې د ازادې شوې انرژي اندازه دومره ډېره ده چې له یو کیلوګرام ²³⁵ متلاشي شوي یورانیم څخه حاصله شوې انرژي له هغې انرژي سره برابره ده، چې د ¹⁰7 کیلوګرام (یا لس زره تنه) ډبرو سکرو او یا د ⁶2,25.10 لیتر تیلو له سوځېدو څخه تر لاسه شوې وي. په دې لحاظ کولی شو، له یورانیم څخه د انرژي د یوې سرشاره او له انرژي څخه ډکې سرچینې په توګه کار واخلو.

هغه دستگاه چې هستوي تعامل په کې ترسره کېږي او ازاده شوې انرژي د تعامل په پروسه کې د انرژي په بله بڼه (لکه برېښنايي انرژي) بدلېږي، د هستوي ریکټور په نامه یادېږي.

له هستوي تعامل څخه حاصله شوې انرژي په لنډ ډول د هستوي انرژي په نامه یادېږي. له هسته یي تعامل څخه له حاصلې شوې انرژي څخه استفاده کول کمزوري نقطې او ستونزې هم لري چې له تولیدولو سره یې د ډبرو د مخالفت لامل شوی دی.

ددې کمزورو ټکو لامل دادې، څرنګه چې متلاشي شوي ټوټې ډېرې بې ثباته دي، نو د ثبات حالت ته د رسیدو لپاره یو زیات شمېر وړانګې خپروي. د بې ثباتي لامل یې هم دادې چې د (متلاشي شوو ټوټو) هستې د ثبات لپاره لږ شمېر نیوترونو ته اړتیا لري او د همدې زیاتو نیوترونو موجودیت د هغوي د بې ثباتۍ سبب ګرځي او په پایله کې نوموړې هستې د بیثبات او پرک کیدلو له کبله په ثابته هستو بدلېږي.

نو متلاشي شوې ټوټې رادیو اکتیو دي او بله اساسي ستونزه داده چې ځینې ددې بې ثباته ټوټو چې د متلاشي شوو پاټې شوې دي، ډېر اوږد نیم عمر لري او د هغوی د تشعشعاتو د تر اکم ډېروالي له امله ډېرې زیاتې ستونزې نه یوازې د اوسني نسل لپاره بلکې د وروستیو نسلونو لپاره هم منځته راوړي.



ځینې مهال ویل کېږي، چې نشو کولی کتنه تولید او یا له منځه یوسو، دا وینا تحلیل کړئ.

9-6: د یورانیم غني کول

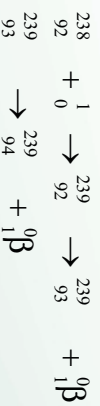
- یو اځینې طبیعي عنصر چې د نیوترون په جذبولو له ډېر لنډ وخت وروسته 10^{-12} متلاشي کېږي او ډېره اندازه انرژي آزادوي، ^{235}U یورانیم دی.

- په طبیعي یورانیمو کې یوازې 0.7% سلنه ^{236}U او پاتې یعنې 99.3% سلنه په کې ^{238}U دي چې د ټولو عملي موخو لپاره د متلاشي کیدو منونکي نه دي.

- د ریکټور د سوځیدو یا د جنگ هسته یي وسیلې د جوړولو لپاره ښايي د ^{235}U په غلظت کې د کتنې وړ زیاتوالي رامنځته شي چې دا پروسه د غني کولو په نامه یادوي.

- ^{235}U او ^{238}U له کیمیاوي اړخه یو ډول دي، ولي د غني کولو په پروسه کې یوازې د هغوی د کتلې له توپیر نه کار اخیستل کېږي. دا پروسه نسبتاً ستونزمنه او لگښت یي ډیر دي، اما کولی شو په زیاتې اندازې یورانیم سره هغه ته لاس رسي پیدا کړو. مثلاً د گاز د خپرولو طریقه پردې اساس ده چې ^{235}U د سپکوالي له امله، په مختلفو موادو کې له ^{238}U څخه اسانه خپرېږي.

- یوه بله ماده چې په اسانۍ سره متلاشي کېږي، پلوتونیم ^{239}Pu دي. دا ماده په طبیعي بڼه وجود نه لري او کولی شو، هغه د نیوترون په تعامل په ^{238}U کې چې متلاشي منونکي نه دي، تولید کړو. ^{239}Pu حاصل شوي یورانیم د بیا په خپریدو په د نیټونیم ^{239}Pu (له منځه ځي او د بیا په خپریدو په ^{239}Pu متلاشي) انشقاق مومي. ددې پروسې د تعامل معادله په لاندې بڼه ده:



- کولی شو پلوتونیم په کیمیاوي طریقو له یورانیم څخه بیل کړو. له یورانیم نه د پلوتونیم د سوځیدو د تولیدپروسه په زیربڼې سره مشهوره ده او هغه ریکټور چې د پلوتونیم د سوځیدو د تولید لپاره طرحه شوي د زیربڼونکي په نامه یادوي. په متلاشي شوو بمونو کې اکثراً پلوتونیم د یوې فعالې مادې رول لري.

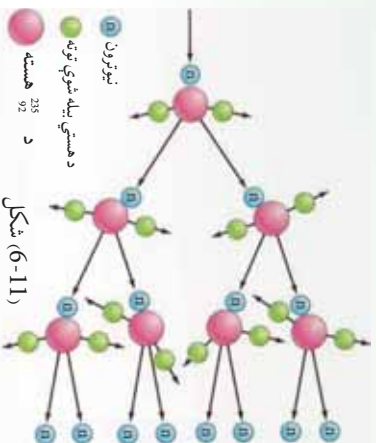
6-10: زنجیري تعامل (Chain Reaction)

ددې لپاره چې زنجیري تعامل د یورانیم په یوه بیلګه کې په یو ډول سرعت سره دوام وکړي، ښایي مناسب توازن د متلاشي کیدلو له عمل څخه د حاصل شوو نیوترونو د خالص تولید او د نیوترونو د له منځه تللو ترمنځ د لاندینو درو پروسو په بهیر کې وجود ولري:

1. د یورانیم په وسیله د نیوترون جذبول د انشتقاق له ترسره کیدو پرته.
2. په تجربې دستگاه کې د نورو موجودو موادو په واسطه د نیوترون جذبول.
3. له تجربې دستگاه څخه د نیوترون تېښته (فرار) پرته له دې چې جذب شي.

که نیوترونونه په ډېره زیاته اندازه تېښته وکړي او په دستگاه کې (چې ریکټور نومېږي) جذب شي، کافي نیوترون نه پاتې کېږي، ترڅو چې زنجیري تعامل دوام وکړي. برعکس که نیوترونونه په ډېره کمه اندازه فرار وکړي، یا جذب شي، تعامل دوام پیدا کوي، ډېر زیات نیوترونونه جوړوي.

د هسته یي ریکټورونو په طراحی کې چې د انرژي د سرچینې لپاره کارول کېږي،



مختلفې لارې چارې د اندازې، شکلونو او مناسبو موادو د پیداکولو لپاره چې د تولید شوي نیوترون او له لاسه تللي نیوترون ترمنځ توازن وساتي او کنټرول کړي په کارول کېږي.

خرنګه چې هسته د اټوم د حجم یوه ناڅیزه برخه ده، د یو نیوترون ټکر د یورانیم له یوې هستې سره لږدی، یو نیوترون په داسې حال کې چې څو سانتي متره حرکت کوي، کولای شي، د یورانیم د میلیونو اټمونو له منځه (یا نورو اټمونو څخه) تیر شي. که ریکټور وړوکی وي، د نیوترونو پام وړ فیصلي چې د متلاشي کیدو په پایله کې رامنځته کېږي د عمل له ایجادیدلو پرته ډېرې له دستگاه څخه فرار کوي. شونې ده چې د نیوترونو ټکر نفوذ دومره ډېروي چې د یو زنجیري تعامل دوام ونه شي کړای. تولید شوي نیوترونونه په مسلسل توګه له حجم سره متناسب وي، مګر هغه شمېر نیوترونونه چې فرار کوي، د سطحې له مساحت سره متناسب وي. که د دستگاه خطي اندازه (L) زیاته شي، نو حجم او مساحت په متناسب ترتیب له L^2 او L^3 سره زیاتوالی مومي.

په داسې ډول چې د دې اندازې له زیاتیدو سره د نیوترون تولید نسبت د نیوترون له فرار څخه چټک (سرعت تر) زیاتوالی مومي.

د ریکتور طرح د مناسبو اړخونو (ابعادو) او معینو موادو ته چې له بحراني اندازې سره مطابقت ولري، د هستوي مهندسي د څېړنې اړوند مهمه برخه ده. د هستوي ریکتورونو د طرحې په اړه بله مهمه موضوع دا واقعیت دی کله چې ²³⁵ د لږ سرعت (کنډو) نیوترونونو په واسطه بمبارد شي. هغه نیوترونونه چې د متلاشي کیدو په ترڅ کې ازادېږي، عموماً په چټکي سره خارجېږي، د هغوی نوساني انرژي د 0.01 له حدودو څخه تر نږدې 20 پورې او منځني (متوسطه) نوساني انرژي یې د 2 په شاوخوا کې ده. چټک (سریع) نیوترونونه کولی شو، د هغې مادې په زیاتولو چې نیوترونونه له هغه سره په ټکر کې خپله انرژي له لاسه ورکوي، کم سرعت ته (کنډ) کړو.

دا ډول ماده بڼایي کومه اټومي کتله ولري. په دې صورت کې به نیوترونونه د نوموړې مادې له اټومونو سره د راکټونکي ټکر له امله له خپلې انرژي ډېره برخه ولیږدوي، لیکن دا ماده باید ډېر نیوترونونه تعامل یا جذب نکړي.

خالص کاربن د کرافیت په بڼه او همدارنګه اوبه او برېلیم کولی شي دا ډول ضرورتونه لري کړي. دا مواد تعدیلوونکي بولي، ځکه چې د فوټو تولید شوي نیوترونو حرکت ورو او بېلې کوي او د هغوي تیزوالي داسې حد ته رسوي چې د زیات ګزندیټوب (متلاشي) کیدو د رامنځته کیدو شونتیا (احتمال) د هغو په وسیله ډېرېږي.

د اوبو د هایدروجن اټومونه د نیوترونو په ورکولو (بېلې کول) کې ډېر اغېزمن دي، ځکه له یوې خوا د هایدروجن د هستې کتله تقریباً د نیوترونو له کتلې سره برابره ده او له بلې لوري د هایدروجن دا تومو شمېر د حجم د واحد له اړخه زیات دی. نیوترون د هایدروجن له هستې سره په ټکر کې د خپلې انرژي ډېره برخه له لاسه ورکوي. یوازې 20 ټکرونه اړین (لازم) دي، ترڅو په منځني توګه چټک نیوترون پست (کنډ) شي او د هغه د انرژي اندازه له 1 څخه لاندې حد ته ورسېږي. مګر نیوترونونه کولی شي، د هایدروجن د هستې په وسیله د لاندې عکس العمل مطابق تعامل وکړي.

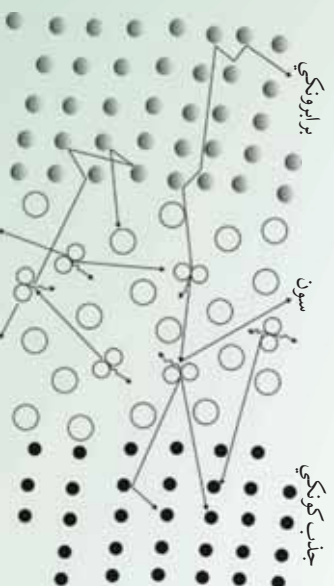


په دې شونتیا (احتمال) چې دا تعامل د راکټو نښکي ټکر پر ځای ترسره شي، په بشپړه اندازه زیات دی. څرنګه چې معلومه شوه چې، له طبیعي یورانیم او معمولي اوبو سره د زنځیري تعامل سرته رسول ناشونی (نامکمل) دی.

اما د ریکټورونو د جوړولو لپاره نورې لارې هم شته، لکه د فوق العاده کمې شونتیا د نیوترونو د جذب لپاره د دوټرونو د هستې په وسیله یعنې د درانه هایدروجن د هستې ایزوټوپ چې په درنو اوبو کې موندل کېږي، وجود لري.

نیوترون له ² د سره ټکر پر اساس ډېره انرژي له لاسه نه ورکوي، مګر دا نښکیتیا د هغه د ډېر لږ جذب له میزان سره جبران کېږي. ځکه نو یو زنځیري تعامل له طبیعي یورانیم او درنو اوبو سره په آسانی سره شوی دی.

له طبیعي یورانیم سره ریکټورونه د سوځیدو او درنو اوبو په ښه د متعادل کونکي په توګه په متحده ایالتونو، کاناډا، فرانسه او نورو هېوادونو کې جوړ شوي دي. د هستوي هایدروجن ¹ او دوټریم ² یا ³ د خواصو ترمنځ توپیر د هسته یي ریکټورونو د پراختیار له اړخه ډېر اهمیت لري. درنه اوبه د معمولي اوبو په پرتله ډېر وزن لري او کله چې له طبیعي یورانیم په عمومي ډول له ²³⁸ سره وکارول شي، په اغېزمنه توګه یو زنځیري تعامل صورت نیسي. طبیعي اوبه په هغه صورت کې کارولې شو چې طبیعي یورانیم، د غني شوي یورانیم پر ځای نسبت ایزوټوپ ²³⁹ ته، په کار یوړل شي. په متحده ایالتونو کې ډېر ریکټورونه چې د هغوي سوځېدنه غني شوي یورانیم او متعادل کونکي ښې معمولي اوبه دي، جوړ شوي دي. په حقیقت کې تقریباً په ټولو لویو هستوي ځواک ځایونو کې چې تراوسه جوړ شوي او همدارنګه د بېړیو په ریکټورونو کې چې له هستوي ځواک سره کار کوي، ددې ډول ریکټورونو کارول دود او عام دي.



شکل (12-6)

کاربن د ګرافیت په بڼه هم، په ډېرو ریکتورونو کې د متعادل کونکي (برابرونکي) په ډول کارول شوي دي. له هغو څخه په اوليه ریکتورونو کې، مګر څرنگه چې ګرافیت د اوبو يا درنو اوبو غونډې پوښه ورو (بطلي) کونکي عامل نه دي، نو د کاربن له انومو نو سره يې (120) ټکرونه اړين دي ترڅو چې يو چټک نيوترون له لومړنۍ انرژۍ 2 انرژي سره ورو (ګند) شي او مطلوبې انرژي 0.025 ته ورسيږي، په داسې حال کې چې درنو اوبو ته به يوازې 20 يا 25 ټکرونو په حدودو کې لازم دي. که څه هم کاربن د ګرافیت په بڼه بهترين متعادل کونکي نه دي او محدود شمېر نيوترونونه جذبوي، اما کله چې د طبيعي يورانيم ټوټې (مثلاً د استوانه يي ميلو په صورت) د ګرافیت په لويه ټوپه، په منظمه توګه واقع شي. د يو زنجيري تعامل د واقع کيدو شونتيا پيدا کېږي. ددې کار د ترسره کولو څرنگوالي يو له مهمو ستونزو څخه وو چې ښايي له لومړني زنجيري تعامل څخه وړاندې حل شوی وي. لومړنۍ زنجيري تعامل په 1942 کال د يوې ډلې له لوري چې د انريکوفرمي تر نظر لاندې يې کار کاوه د شيکاګو په پوهنتون کې عملي شو. اوس مهال ډېر ریکتورونه چې ګرافيتي متعادل کوونکي لري، په ټوله نړۍ کې کار کوي. له دې ډول ریکتورونو سره د کار موخه به په وروستيو بحثونو کې تر بحث لاندې ونيول شي. د يوه ریکتور کنټرول نسبتاً اسانه کار دي. کله چې د متلاشي کيدلو اندازه زياته شي د کنټرولو څو ميلې په ریکتور کې داخلوي. دا ميلې له يوې مادې څخه چې (کادميم يا بور) نومېږي، ترکيب شوي، چې ورو (بطلي) نيوترونونه جذبوي او په دې وسيله د متعادل کوونکو نيوترونو شمېر کموي. د کنټرول د ميلو خارجول ددې لامل کېږي چې د ریکتور کار اندازه لوړه شي، پورتنۍ شکل د يو هستوي ریکتور اساسي تعاملات رانښيي چې متلاشي منونکي ماده يې يورانيم دي.



بحث وکړئ

څرګنده کولې شو د يو ریکتور د چټکتيا غبرګون (د سرعت عکس العمل) کنټرول کوړ؟

زیاته اندازه د انرژي ازايدل او د هغه ځيني پيښي:

د دوهمې نړيوالې جگړې په اوږدو کې له هسته يي ريکتورونو څخه د يو ډول هستوي بم د خامو موادو د توليد يعنې د ²³⁹ له ²³⁸ جوړولو گټه اخيستل کيده.

ددې ريکتورونو طراحي په داسې شکل وه چې له متلاشي شوو اتومونو ²³⁵ څخه ځينې حاصل شوي نيوترونونه په بشپړ ډول ورو کيدل او په ²³⁹ اتومونو کې د متلاشي کيدلو لامل نه گرځيده (په طبيعي يورانيوم کې يوازې 0.75% شاوخوا کې ²³⁵ اتومونه وجود لري)، او پر ځای يې ياد شوي نيوترونونه د هغو تعاملاتو له لارې چې په مخکينۍ برخه کې بيان شول د ²³⁸ په وسيله جذب او د ²³⁹ هستې تشکيلولي. ²³⁵ په شان عمل کوي.

هغوي دواړه کولي شي غير کترول شوي سريع زنجيري تعامل ايجاد کړي. هستوي بمونه له همدغو دوو موادو څخه جوړ شوي. يوازې يو اتومي بم چې له ²³⁵ څخه جوړ شوي وو، د جاپان د هيروشيما ښار په 1945 کال د اگست په 6 نيټه وړان کړ. بل بم چې په هغه کې له ²³⁹ څخه گټه اخيستل شوې وه، درې ورځې وروسته د ناگاساکی ښار نابود کړ. د دوهمې نړيوالې جگړې په پای کې يعنې له 1945 کال وروسته د پاشل شوي (متلاشي کيدلو) له تکنالوژۍ څخه په دوو مختلفو لورو کې پراختيا منځته راغله، يو نظامي لوڅ وو چې په دې برخه کې له متحده ايالتونو سربيره نورو هېوادونو د هغو له ډلې څخه بریتانيا، روسيه، فرانسه، هند او چين هستوي سلاح گانې جوړې کړې دي.

ددې سلاح گانو مرگونی او عظيم ځواک او د بمونو د مخ په زياتيدونکي بيلابيلو ډولونو بې په موجودو انديښنو او خطر ناکو گواښونو کې زياتوالی رامنځته کړی او نړيوالو مشاجرو او تاوتریخوالي د کمولو اوسو له ييزو بڼو د خپلولو چاره ډېره مهمه او ټاکنو کې گرځولې ده.

بنسټيزه او خطرناکه مسئله د هستوي بمونو په ازمايښتونو کې راديو اکتیو تشعشات دی. د هستوي بم په چاودنو کې دپام وړ متلاشي راديو اکتیو محصولات پېښېږي، دا مواد د بادونو د لگيدو په وسيله د نړۍ له يوې برخې څخه نورو نقطو ته ليردول کېږي او د واورې او باران له لارې ښکته پريږځي. د ځينو راديو اکتیو موادو عمر اوږدوی چې د شنو کيدونکو غلایي موادو په واسطه، جذب او د انسانانو او حيواناتو په وسيله خورل کېږي.

خرگنده شوي چې د راديو اکتیو دا ډول مواد چښتي کې او همدارنگه زيان رسوونکي جسماني اغيزې لري. يو له زياتو محصولاتو څخه د ²³⁵ يا ²³⁹ د متلاشي کيدنو په تعامل کې سترانسيم ⁹⁰ (دې چې عمر يې هم اوږد دی. دايزوتوپ د کيمياوي خواصو له اړخه ⁴⁰ ته ورته دی.

څکه نو کله چې له رادیو اکتیو تشعشعاتو څخه ⁹⁰ بدن ته داخلېږي د بدن د هلوکو موادو ته لاره پیداکوي. ⁹⁰ د β ذراتو په خپرولو په 0.54 انرژي سره (نیم عمر 28 کاله) یې له منځه ځي.

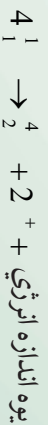
چې کولای شي ژونکو (سلولونو) ته زیان ورسوي او د نورو ناروغیو لکه د هلوکو تومور او شوني ده چې په نورو بڼو د زیانو ستونځو لامل شي، په ځانگړي ډول په هغو ماشومانو کې چې دودې (نم) په حال کې وي. اوسنۍ او راتلونکي نسلونو ته د شوونو (ممکنه) زیانونو په اړه ډېر بحثونه او څېړنې ترسره شوي. تر یوې اندازې پورې متحده ایالتونه بریتانیا، روسيې (او له فرانسې او چین پرته) د نورو هېوادونو د پوهانو له لوري د منظمو وړاندیزونو او نیوکو په پایله کې په 1963 کال په فضا کې د هستري بمونو د ډېرو آزمایشونو د څښلولو لپاره موافقې ته ورسیدل. همدارنگه په دې تړون کې ملتونو موافقه وکړه چې بښايي هغو هېوادونو ته چې هستري بڼې نه لري، هستري سلاح گانې ټيټې نه کړای شي.

په دې توگه له 1970 کال څخه د سلاح گانو د محدودولو لپاره د بحث زمینه برابره شوه او په نسبي برياو سره یې دوام پیداکړ. همدارنگه د رادیو اکتیو د تشعشعاتو د خپرېدو له امله یې لگښته تودوخه او هستري مرکرونه د رادیو اکتیو حاصل شوي فضولات د ژوند په چاپېریال کې د خطرونو د رامنځته کید شونتیا لري. دیلگي په ډول هغه مرکرونه چې د بخار په واسطه برېښنا تولیدوي، که هستري وي یا فوسيلي د 30% او 40% فیصداو ترمنځ د گټې اخیستلو وړوي، دا په دې معنا ده چې له درې واحدونو څخه یې چې تودوخه په محرکه قدرت بدلېږي، یو واحد یې برېښنا تولیدوي او نږدې دوه واحدونه یې پرته له لگښته باقي پاتې کېږي. هغه ذخیرې چې د سون فوسيلي توکي (د ډېرو سکراوه، تیل او گاز) مصرفوي، په پرله پسې ډول خپل بې لگښته تودوخه هوائه لیردوي او د ژوند چاپېریال د ککړتیا لامل کېږي، چې همدې کړنې (عمل) ته د تودوخې ککړتیا وايي. که همدا تودوخه په سیندونو او نهرونو کې هم وارده شي د اوبو ژوو ته ډېر زیان رسوي.

11-6: هم جو شي يا هستوي سو جیدنه (Nuclear Fusion)

د چاودنې په هستوي تعامل (متلاشي کیدلو) کې موړلیدل چې یوه درنه هسته د یو نیوترون له جذب سره په دوو سپکو هستو ټیټېږي او یوه اندازه انرژي ازادېږي.

یو بل ډول هستوي تعامل هم وجود لري، چې هستوي سو جیدنه نومېږي، او هغه وخت پیښېږي چې دوي سپکې هستې یو له بله سره یو ځای شي او یوه درنه هسته جوړه کړي. په دې تعامل کې د تولید شوې هستې کتله د اولیه هستو له مجموعي کتلې څخه کمه وي او په پایله کې یوه اندازه انرژي ازادېږي. له دې ډول تعاملاتو څخه د بیلگې په توگه کولی شو د لاندې تعامل نوم واخلو:



په دې تعامل کې د هایدروجن د هستې څلور اتومه (یعنې څلور نیوترون) یو له بل سره ترکیبېږي او د هیلیم یو هسته (یعنې د الفا یوه ذره) د یو پروټون ($+$) په زیاتوالي تولید وي، یو مقدار انرژي هم ازادوي. د هم جوړشي هستوي تعامل له یوې ستونزې سره ملګري دی او هغه درې چې ښايي په دې تعامل کې سره یو ځای ترکیب شي، مثبت چارج لري او ددې لپاره چې یو له بله سره ترکیب شي (یو تر بله جوړش خوري) باید په برېښنايي دافعي قوې غلبه وکړي. ددې کار لپاره د پروسي په لومړیو کې باید یوه اندازه انرژي مصرف شي. د بیلګې په ډول ددې لپاره چې دوه پروتون په بشپړه توګه سره نژدې کړو باید هغوي ته د 0.1 په شاوخوا کې انرژي ورکړو، ترڅو چې یو له بله سره نژدې شي. کولی شو دا کار د بیرو وړکوونکو دستګاوو په مرسته ترسره کړو. اما د نوموړي دستګاه د فعالیت د پیل لپاره هغه ته د انرژي ورکول، باید له هغې انرژي څخه ډېره زیاته وي چې د هم جوړشي له تعامل څخه حاصلېږي. بله لاره چې د انرژي د خونديتوب لپاره موجوده ده، هستوته تر 10^7 درجې د تودوخې ورکول دي، چې د تودوخې په دې درجه کې به د هستو حرکتی انرژي د هغو ترمینځ د برېښنايي دافعي قوې د غلبې لپاره کافي وي. د تودوخې پورتنۍ درجه په ستورو او لمر کې وجود لري. د بیلګې په ډول د لمر د تودوخې داخلي درجه د 2×10^7 په شاوخوا کې ده. نو په لمر او ستورو کې هستوي سوځېدنه په عادي او طبیعي ډول ترسره کېږي. د لمریزې انرژي ډېره زیاته برخه د هم جوړشي د تعامل له مخې ټاکنېږي. دا انرژي دومره ده چې هم لمر ډېر تود ساتي او هم د لمریز نظام سیارو او اقمارو (سپوږنمو) ته اړینه انرژي او د هغو له ډلې څخه ځمکې ته برابروي.

په ستورو کې د هم جوړشي تعاملات

د هستوي فزیک له په زړه پورې موضوعاتو څخه یو هم د ستورو د انرژي د سرچینو د بیلابېلو ډولونو مطالعه ده، چې لمر یو له هغو څخه دی. په لمر کې د هم جوړشي پروسه، له څلور پروتونو څخه د هیلیم د یوې هستې تولید دي.

$$4\text{ }^1_1\text{H} \rightarrow\text{ }^4_2\text{He} + 2\text{ }^0_1\text{e} + 26$$

دا تعامل د پروټونونو په پړاو کې نه ترسره کېږي، بلکې د مختلفو تعاملاتو په ترڅ کې پرمخ ځي چې بشپړه پایله یې په پورتنۍ معادله کې خلاصه شوې ده. په هر پړاو کې د انرژي ټول ازاد شوی مقدار 26 دی. د څلورو پروتونو هم جوړشي اصلي منبع او د هغوي بېلون د هیلیم پر هستې د لمر

داخلي انرژي ده. کیمیاوي تعاملات نشي کولی دومره ډېره (یا دومره دوامداره) انرژي تولید کړي، چې په لمر کې د انرژي د تولید خواب ووايي، لیکن په لمر کې د هستو د هم جوړشي تعاملات ددې کار له عهدۍ څخه وتلای شي. هایدروجن او هیلیم مجموعاً 99% د لمر کتله تشکیلوي. چې په هغه کې هایدروجن تقریباً د هیلیم دوه برابره دی. ځکه نو په لمر کې د هایدروجن بشپړې زیرمې (ذخیرې) موجودې دي چې کولی شي د لمر انرژي د راتلونکو میلیونو کلونو لپاره خوندي وساتي.

د هایدروجن بدلون په هیلیم باندې ښايي د کومو ممکنه تعاملاتو د مجموعي په واسطه صورت نیسي د هیلیم د یوې هستې جوړښت لپاره د څلورو پروتونو د لگښت د مستقېمي کړنلارې په پایله کې د قبلیدو وړ نه ده. ځکه چې د لمر په شرایطو کې دارنگه تعاملاتو امکان ډېر لږ دی، که څه هم داسې تعاملات امکان لري چې اجرا شي، خو د لمر له ازادې شوې انرژۍ سره د مقایسې وړ نه دی.

کله چې د حرارت درجه 10^7 K وي، په دغه وخت کې جنېشي یا ارتعاشي انرژي په هغه اندازه ډېره وي چې د پروتونونو ترمنځ دفعه برېښنايي قوو په مقابل کې کفایت کوي، په نتیجه کې د دوو پروتونونو ¹ همجوښي صورت نیسي. ددغه هستوي تعامل نتیجه (پایله) یو دېوتریون ² یو پروتیزترون (⁰ +¹) او یو نوترینو دي. د یو دېوتریون جوړېدو سره سم، پر بل پروتون باندې اثر اچوي او په پایله کې یو هیلیم ³ او ² یو د ⁴ وړانګه لاسته راځي.

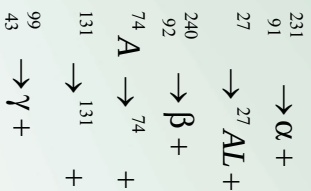
د هیلیم-3 هستې په خپلو کې د جوش خورلو په نتیجه کې د α ذره او هم دوه پروتونونه جوړوي. په دغه پېښو کې انرژي ازادېږي، د هغې حاصل د یو مکمل دور لپاره، د څلورو پروتونونو تبدیلیدل د هیلیم په یوه هسته باندې او 26 انرژي ده. د تعاملاتو د پرمختګ گړندیتوب د هستو شمیر د حجم پر واحد او تودوخې درجې پورې مستقیم تړاو لري.

په هره اندازه چې د تودوخې درجه لوړه وي په هغه اندازه د ذراتو حرکي انرژي ډېره وي چې دا گړندیتوب د ذراتو د لاریانو ټکرونو او په نتیجه کې د ډېرې انرژي لامل ګرځي. د لمر په هسته کې د تودوخې درجه چې 10 څخه تر 20 میلیون درجو ته رسېږي، لاسته راځلي جنېشي انرژي د ذرو له تودوخې د حرکت په پایله کې نژدې 1 k ته رسېږي.

د ډېرې انرژي ازادیدل د همجوښي تعاملاتو د کړنلارې (پروسې) په واسطه تراوسه پورې یوازې د هستوي حرارتي انفجارتونو لکه هایدروجنې بمونه د ځمکې پرمخ شوني ده. یو هایدروجنې بم د سپکو عناصرو او چاودیدلي بم د اجزاوو له مخلوط څخه عبارت دي. له انرژي څخه ډکې ټوټې چې د چاودنې د عملیې په وسیله منځته راځي، د همجوښي د عملیې د پیلونو لکي په توګه کار کوي. د بم دا چاودنه، $5 \times 10^7 \text{ K}$ درجې تودوخه تولیدوي چې د همجوښي تعامل د منځته راوړلو لپاره کافي ده، چې وروسته له هغې څخه بیا همجوښي فعالیتونه په ډېره زیاته پیمانه اضافي انرژي تولیدوي. ددغې ازادې شوې انرژي مجموعه ډیره له هغه مقدار انرژي څخه زیاته ده چې یوازې له متلاشي شوي بم څخه ازادېږي.

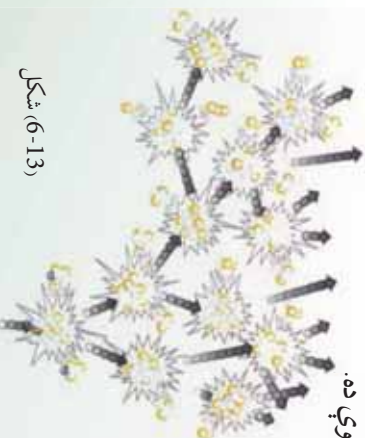
تمرین:

لاندې تعاملات تکمیل او د ایزوتوپونو د نښو د ښودلو لپاره له منډلیف جدول څخه کار واخلي:



6-12: هستوي ریکټور (Nuclear Reactor)

موزولیدل چې د هستوي تعامل په پښه کې د یورانیم ${}_{92}^{235}$ هستې د یو کڼد (بټي) نیوترون د جذبولو په نتیجه کې چوي او درې نیوترونه لېږدوي. دا عملیه په (10-6) شکل کې ښودل شوې ده. لېږدول شوي یا ازاد شوي نیوترونونه کولای شي، په خپل وار سره د یورانیم ${}_{92}^{235}$ د هستو د تعامل موجب وگرځي. په همدې ډول که دغه کرناړه پرمخ لاړه شي، د نیوترونو تعداد ډېر په بېره زیاتېږي او ډېر تعاملات منځته راځي، چې دغې کرناړې ته زنجیري تعامل وایي. په لاندې (13-6) شکل کې د زنجیري تعامل یوه بیلګه ښودل شوې ده.



شکل (6-13)

لیدل کېږي چې د تعامل په دغه بیلګه کې ډېره انرژي منځته راځي، که چېرې د زنجیري تعامل مخ نیوی ونه شي، نو امکان لري چې ډېره یوه لویه چاودنه منځته راشي. ځکه نو هستوي ریکټورونه داسې عیار وي چې په هغه کې د چاودنې عملیه په یو کترول شوي شکل ترسره شي. موزولیدل چې په طبیعي یورانیم کې یوازې 0.7% یورانیم ${}_{92}^{235}$ موجود دي او نورې یورانیم ${}_{92}^{238}$ دي، چې هستوي تعامل په هغه کې صورت نه نیسي.

238 کولای شي له انرژي څخه ډکو او چټکو نیوترونو په جذبولو چې د 235 له تعامل څخه حاصل شوي دي، په نورو هستو لکه نیتونیم تبدیل شي، اما نه شي کولای چې بطني او لږ انرژي لرونکي نیوترونونه جذب او خپل کړي، په نتیجه کې ویلاى شو چې طبیعي یورانیم د زنجیري تعامل لپاره ډېره یوه مناسبه ماده ده. اما که چېرې طبیعي یورانیم له سپک اتوم لرونکي مادي سره یو ځای کړو، سپک اتومونه د نیوترونونو د بطني کیدو او د یورانیم 238 په واسطه د هغې د جذبیدو لامل گرځي، چې دغه ډول د سپکو اتومونو لرونکو موادو ته بطني کونکي مواد وایي.

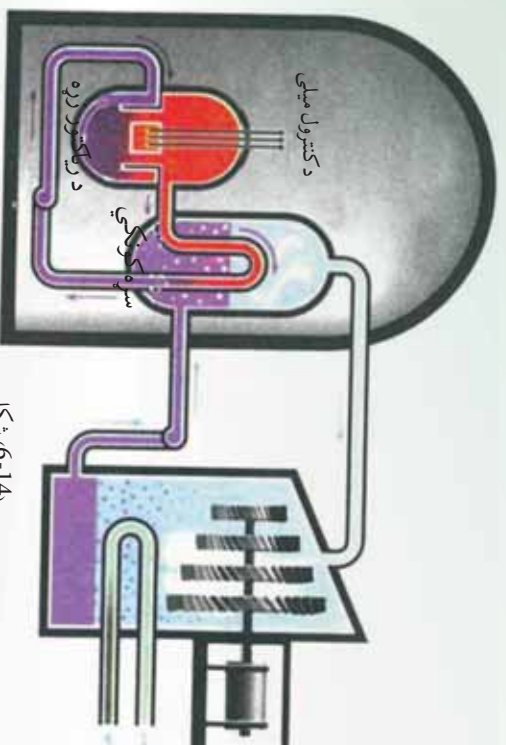
متداول بطني کونکي عبارت دي له معمولي اوبو، درنو اوبو او کاربن څخه. درني اوبه، هغه اوبه دي چې مالیکولونه یې د معمولي هایډروجن پرمخلی (1 هستې سره) ایزوتوپ یې یعنې دوتریم (2 له هستې سره) لري.

د بطني کونکې مادې د زیاتولو تاثیر د یورانیم 238 د هستو د شمېر د کمولو په شان دي. که وغواړو چې د زنجیري تعامل بهیر دوام ولري، نو بڼايي چې د 235 د هستو اندازه ډېره لږه نه وي، په داسې ډول چې د متلاشي کیدو یا تیتیدلو له هر پړاو څخه حاصل شوي نیوترونونه وکولى شي مخکې له دې څخه چې جذب شي، د 235 له بلې هستې سره ټکر وکړي. له بله پلوه که د 235 د هستو شمېر ډېر هم وي، زنجیري تعامل په ډېر چټکوالی سره ترسره کېږي او چاودیدونکي به وي. ددې دوو وضعیتونو ترمنځ یو ډېر ښه حالت وجود لري چې په هغه کې یوازې یو نیوترون چې له هر پړاو څخه حاصل شوي د متلاشي کیدلو په وروستي عمل کې برخه اخلي، ځکه نو تعامل له یوه ټاکلي وخت سره دوام کوي. د لومړني مادې دا معین مقدار چې د هغه لپاره په هر ځل متلاشي کیدلو کې یوازې یو نیوترون د وروستي متلاشي کیدلو لپاره ونډه (برخه) اخلي، د بحراني کتلې په نامه یادوي. نو په دې اساس هستوي ریکتورونه په داسې ډول طراحی او په کاروړي چې د متلاشي کیدلو عملیې په هغه کې بحراني حالت ته په نژدې شرایطو کې ترسره شي. هغه انرژي چې د متلاشي کیدلو په اثر لاسته راځي، په پایله کې د تودوخې په ښه ظاهرېږي، یعنې هستوي ریکتور د داسې بقی غونډي عمل کوي، چې د سون موادېې د ډېرو سکرو، تیلو او یا گاز پرمخ ځای یورانیم 235 دي، کولی شو چې د برېښنا مولد د معمولي بخار یو توربین په کار واچوي. د ریکتورونو د اړتیاوړ مواد هغه غني شوي یورانیم دي چې بڼايي د څو سلمې په شاوخوا کې 235 یورانیم ولري د (4-6) شکل هستوي ځواک ځای ښيي.

د ریکتور سون په یوه ځای کې د ریکتور زړه په نامه په یو ځانگړي پوښ دننه قرار لري. د متلاشي کیدلو د عمل چټکوالی (سرعت) د کنترول خو میلو په مرسته د کادیم یا بور د عناصرو له جنسه چې د ریکتور په زړه کې ځای لري، تنظیمېږي. په دې توگه د کادیم یا بور اتومونه، نیوترونونه په ښه توگه جذبوي.

د متلاشي کيدلو تعامل د ټاکلي وخت د اندازې د زياتولو لپاره د کنترول ميلې د ريکتور له زړه په يو معين حد کې د باندې خارجوي، د تعامل درولو (متوقف کول) د ټاکلي وخت د اندازې د کمولو لپاره نوموړي ميلې د ريکتور په زړه کې ننه باسي. د متلاشي کيدو له امله توليد شوي تودوخه د يوې ساده وسيلې په واسطه چې سروونکي نومېږي، له ريکتور څخه خارجوي چې مشهور او متداول سروونکي، معمولي اوبه دي.

هستوي ريکتورونه د ډنبرې انرژي منبع سرچينې منځته راوړي، اما له هغه څخه گټه اخيستنه له مسايلو او لويو ستونزو سره ملګري ده چې د هغو له ډلې ځينې دا دي:



شکل (6-14)

- د معاني يورانيم د ذخايرو اندازه چې د هستوي ريکتورونو مواد تشکيلوي، په طبيعت کې ډېره محدوده ده.

- د طبيعي يورانيم د غني کولو پروسه ډېره ستونزمنه ده او ډېر لګښت پري کېږي.
- يورانيم د راډيو اکتيو ماده ده او له هغه سره کار کول، انسان ته زيان وړيښوي.
- د ريکتورونو د سمون پاتې شوني، راډيو اکتيو دي چې د هغو سلنه او خښول نه يوازې دا چې د ژوند د چاپيريال لپاره ناوړې پايلې لري، بلکې ډېر لګښت هم لري.
- د ريکتورونو ممکنه پېښې د ژوندانه په چاپيريال کې د راډيو اکتيو مادې د خپرېدو او د هغه د ککړتيا لامل کېږي. ځکه نو د متلاشي شوو ريکتورونو څارنه او ساتنه ډېر مهم او له لګښت څخه ټوک کار دي.

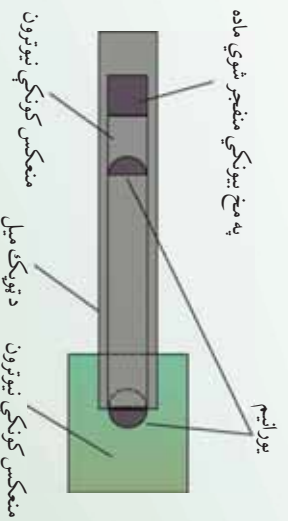
6-13-1: هستوي بمونه

د متلاشي کيدلو له امله له ²³⁵ او ²³⁹ توليد شوو نيوترونو څخه په يوه ټاکلي کتله کې په خپله له سرگر دانه نيوترونو سره تعامل کولی شي دوام وکړي او يانه؟ دا د هغو نيوترونونو په شمېر پورې تړلې ده چې له تعامل پرته د جذب له امله د ²³⁸ غونډې يا دکتلې له محدودې څخه په خارجيدلو سره له لاسه ځي. که کتله لويه وي، د نيوترونو يو لږ شمېر کولی شي، له يوې هستې سره له ټکر پرته د کتلې څنگ ته ورسېږي، له دې کبله لويه کتله د نيوترونو له تېښتې څخه مخنيوي کوي او د زنجيري تعامل لپاره مناسب دي. که د تلف شوو نيوترونو شمېر د زنجيري تعامل (د فرار يا جذب له امله) د متلاشي کيدو له کبله اړاندو شوو نيوترونو له شمېر سره برابر وي، نو دې کتلې ته بحراني کتله وايي. په دې حالت کې زنجيري تعامل په ثابت حالت سره پرمخ ځي (لکه د هستوي ريکتورونو په شان).

که د تلف شوو نيوترونو شمېر له زنجيري تعامل څخه په متلاشي شوي تعامل کې له ازاد شوو نيوترونو څخه لږ وي، د کتلې متلاشي بم چاډونه له بحراني کتلې څخه لوړگي. په دې حالت کې زنجيري تعامل په زياتيدونکي ډول پرمخ ځي او د چاډوني لامل گرځي (لکه د هستوي بم په شان) د خالص تعامل ²³⁵ لپاره، چې په کره وي ډول راغلي وي بحراني کتله د $50kg$ په شاوخوا کې دي. ساده ترين انومي بم له دوو ټوټو ²³⁵ څخه تشکيل شوی، چې د هغو د هريوه کتله په يوازي توگه له بحراني کتلې څخه لږه او په مجموعي ډول له بحراني کتلې څخه زياته ده.

ددې لپاره چې بم وچوي، بڼايي هغه دوې ټوټې چې په لومړي سر کې په يوه امن ځای او فاصله کې يو تر بله واقع دي، ناڅاپه سره نژدې کړای شي. په لومړنۍ بم کې هغه وسيله چې د يورانيم د دوو ټوټو د يو ځای کولو لپاره په کارول کيده، هغه ټوپک وو چې يوه ټوټه يې په ډبره چټکي سره د بلې ټوټې لورته وړه.

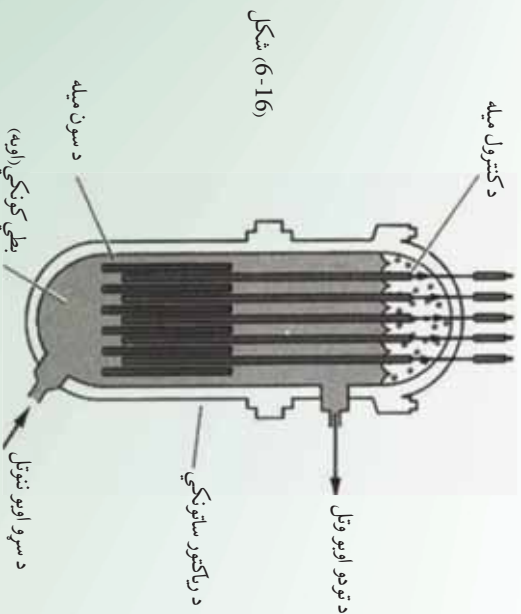
شکل (6-15)



متلاشي شوي کړکيچن (مغلقي) بمونه د ازادې شوي انرژۍ له ²³⁹ لانديې بحرائي کتلې څخه ده. د هر اټومي بم په چاودنه کې د ازادې شوې انرژۍ معادل ډول د 20 کيلو ټنو ټي، ان ټي په شاوخوا کې دی.

د (15-6) شکل. د چاودنې ډېره برخه په هغه هايډروجنې بمونو کې لاسته راځي چې په هغه کې يو اټومي بم د هستوي تعامل د پيل لپاره د لمر دننه هستوي تعامل ته ورته په کارول کېږي.

په هر هايډروجنې بم کې د ازادې شوې انرژۍ ډول د يو يا څو ميگاټنو انفجاري مادې په شاوخوا کې ده. دا ډول چاودنې له اورگيدونې او ژوندانه بشپړې نابودۍ سره د چاودنې له مرکز څخه تر شپاړس کيلومترو واړانگې کولې شي، يو مکمل بنار له خاورو سره برابر کړي. له هستوي تعامل څخه په هستوي ريکتور کې په سوله ييزه توگه انرژي اُزاده کړي. يعنې د يورانيم د سيستم يا هره هستوي سوځيدنې خونديتوب او يو نو اخته توگه انرژي اُزاده کړي. په يورانيم د سيستم يا هره هستوي سوځيدنې خونديتوب بڼايي، په بحرائي حالت کې وي. هغه ريکتور مشهور او عام دی چې له غني شوي يورانيم سره د ²³⁵ خوسلې مخلوط په گډون له ²³⁸ نوري سلې سره کار کوي. د يورانيم دا مخلوط نه شي کولې، په خپله زنځيري تعامل خوندي کړي، ځکه ²³⁸ ډېر نيوترونونه جذبي، اما که دا مخلوط د هغې مادې په واسطه چې د متلاشي کيدلو په عميله کې ازاد شوي نيوترونونه بولي کوي، احاطه شي، نو زنځيري تعامل دوام پيدا کوي. د نيوترونو بولي کوونکې ماده بولي جوړونکې بولي. د بولي جوړونکې مادې رول د متلاشي کيدلو په هر عمل کې په يو کيمياوي تعامل کې د کتلست رول ته ورته ده. څرنگه چې بولي نيوترونونه د ²³⁵ د متلاشي کيدلو په ايجاد کې له تند (سريع) نيوترونو څخه اغېزمن دي، د ²³⁸ په واسطه يې د جذب شونتيا هم لږه ده، نو بولي کوونکې تعامل زنځيري تعامل تقويه کوي.



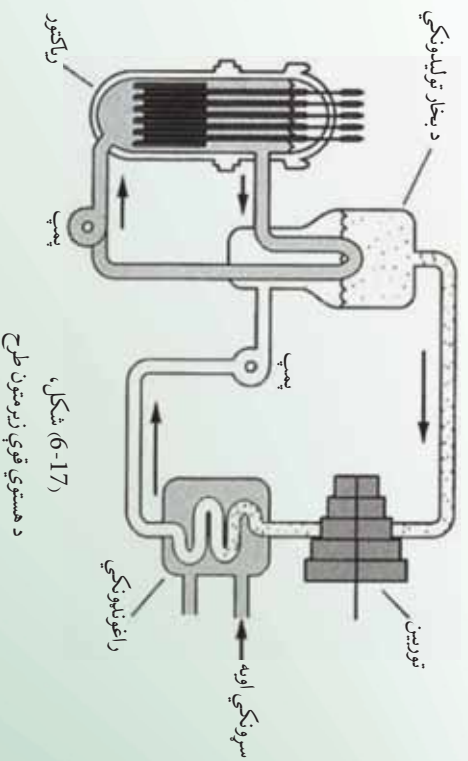
شکل (6-16)

د ریکتور دننه یورانیم معمولا د سون په لورو میلو کې ځای پرځای کېږي او دا میلیې د بېلې کورونکو دننه غوټه کېږي، د (6-16) شکل. سریع (چټک) نیوترونونه چې د متلاشي کیدلو له امله آزادېږي، د له میلو څخه بېلې کورونکي ته ځي او هلته له بېلې کورونکي هستو سره د ټکر له امله خپله نوې جوړه شوې انرژي له لاسه ورکوي. وروسته د یوې میلیې لوړته ورگرځي او د نورو متلاشي کیدلو لامل کېږي. درې مناسب بېلې کورونکي عبارت دي له معمولي اوبو (2) (د ریزو اوبو 2) او ګرافیت (خالص کاربن) څخه. د ریکتور جوړښت او سیستم بندي (اندازه، شمېر، د سون د میلو ځای او د هغه د بېلې کورونکي شکل)، باید داسې طراحی کړای شي چې ریکتور تقریبا بحراني وي. په تعامل کې د نیوترونو د شمېر دقیق تنظیم په ثابت ډول د بور یا کادمیوم ډکټرول میلو د وسیلې په واسطه ترسره کېږي. دا مواد په شدت سره نیوترونونه جذبوي او د کنټرول میلو ته په فشار ورکولو، د هغوي په دا ځلولو او یا بهر ایستلو تعامل په ثابت ډول کموالي یا زیاتوالي مومي.

6-13-2 د هستوي ریکتور کارونې

د هستوي ریکتور د پېژندنې په اړه مو په تیر درس کې معلومات ترلاسه کړل، اوس د هستوي ریکتور له کارونې سره اشنا کېږي.

د ریکتور عمده کارونه د الکتریکي (برېښنايي) طاقت په تولید کې دی. په متحده ایالتونو کې د ډېرو ریکتورونو زړه چې ددې هدف لپاره کارول کېږي، له اوبو ډک دی. اوبه په عین وخت کې هم د بېلې کورونکي او هم په توګه په کارول کېږي. اوبه د ریکتور په زړه کې خړخېږي، ازاده شوې حراتي انرژي د متلاشي کیدلو په تعامل کې خارجوي د (6-17) شکل.



(6-17) شکل، د هستوي قوې زیرموتون طرح



دا تودوخه له اوبو څخه بخار ته ليردول كېږي او د بخار يو توريښ چې له يو برېښنايي مؤلډ سره پيوست (متصل) دى، گرځوي. دا هستوري ريكتور د معمولي بخار د بقي رول لوبوي چې سون يې د ډبرو سكر او تيلو پر ځاى يورانيم دي. د هستوري قوو سرچينې كولې شي، زموږ د څو سووكلونو انرژي اړتيا، يا رائلونكي څو زره كلونو ضرورت خوندي كړي. په ناسف سره، د هستوري متلاشي كيدلو تعاملات، ناپاكه انرژي د راډيو اکتیو د خطرناكو وړانگو پاتې شوني هم توليدوي. د هستوري قوو سرچينې بڼايي، په غور دانسي عيارې (برابري) شي، چې وكولې شي دا پاتې شوني بندي وساتي. د ريكتور زړه په يوه درانه خوندي ځاى كې واقع دى او د يو ډير احتياطي قدم په توگه په دې خوندي ځاى كې هغه ته پيرست پمپونه او پيپونه په يوه محفوظ ځاى كې ځاى پرځاى كېږي.

د هستوري قوې زيرمينون

كله چې د ريكتور د سون مواد پاكې ته ورسيدل، د ريكتور پاتې شوني بايد يوه امن ځاى ته وليږدول شي او هتله د سلگونو كلونو لپاره ډبرې (انبار) شي، ترڅو چې د راډيو اکتیو وړانگې له منځه ولاړې شي. د ټولو قدرتمندو ريكتورونو سون په متحده ايالتونو كې ²³⁵ دي. په خواشيني سره ددې هستوري سون ذخيره نسبتاً محدوده ده او بڼايي چې د رائلونكي پيړۍ په لومړيو كې ختمه شي. اما يو زيات شمېر نور هستوري سون موجود دي چې يو له هغو څخه ²³⁸ دى. اگر چې د زنجيري تعامل دوام په كې شوني نه دى، اما ²³⁸ كولې شي، په ²³⁹ تبديل شي چې زنجيري تعامل په هغه كې رامنځته شي. د ²³⁹ توليد د اوسنيو هستوري ريكتورونو د محرکه كار يو محصول دى. په دې ټولو ريكتورونو كې له ²³⁵ او ²³⁸ څخه مخلوطې د سوند ميلې شته او له متلاشي شورو نيوترونو سره د ²³⁸ ټكر په اثر په تدریج سره هغه په ²³⁹ بدلوي. هغه ريكتور چې ²³⁹ مصرفوي، نه يوازې بالقوه مواد په كاروي، بلكې كه د ²³⁸ په پوښښ كې بند شي. كولې شي ²³⁹ دومره ډبر شي چې كه په ريكتور كې په ښه توگه طراحي شوي وي، نيوترونو نه كولې شي پرته له دې چې په زنجيري تعامل كې اختلال رامنځته شي، د ²³⁸ لورته هم هدايت كړاى شي. دارنگه، ريكتور كولې شي زياته اندازه ²³⁹ چې له اصلي ذخيرې څخه يې مصرفوي، توليد كړي. له ²³⁹ څخه دې ډول ريكتورونو ته زيږيدونكي وايي. دا ډول ريكتور د هغو د خوندي توب په اړه دا نښينې له امله په متحده ايالتونو كې په كار نه وړل كېږي، اما يو شمېر له هغو څخه په اروپا كې په بريالي توگه كار كوي.

د شپږم څپرکي لنډيز

- د يو عصنر د انومونو ټولې کتلې د هغوی په هسته کې سره يو ځای شوي دي.
- په هسته کې هغه پروتونونه او نيوترونونه گډون لري، چې په ډېره نژدې بڼه يو له بله سره پراته دي.
- هغه کيمياوي عناصر چې اټومي نمبر يې يو شان مگر اټومي وزن (ککلوۍ عدد) يې يو له بله سره توپير لري، ايزوتوپ نومېږي.

• د پروتونو تماافعي برېښنايي قوه د هستو د تيت اوپرک کولو کوښښ کوي اما څرنگه چې د جاذبې هسته يې قوه پردې قوي غالبه ده، په پايله کې هسته ثابته پاتې کېږي.

• هرڅومره چې د يوې هستې د ذراتو شمېر زيات وي، هسته لويه او د ذراتو ترمنځ ولټن زياتېږي، په پايله کې د قوو تعادل له منځه ځي او هسته بې ثباته کېږي، دا ډول ايزوتوپونه بې ثباته نومېږي.

• د وخت په تېرېدلو سره د بې ثباته ايزوتوپونو په هسته کې تغييرات رامنځته کېږي او هغه په با ثباته هستو بدلېږي، دا ډول بدلونونه په خپله پېښېږي.

• ټول عناصر چې عددي اټومي نمبر يې له $38 =$ څخه لوي وي، غير ثابته دي دا عناصر په تدریج سره د ځمکې له کرې څخه ورکېږي، راديوم، تورنوم او يورانيم ددغو عناصرو له شمير څخه دي.

• کله چې ذرات په هسته کې سره را ټول شي، نو د انرژي يوه اندازه له لاسه ورکوي ددې انرژي اندازه د $c^2 = \Delta$ له رابطې څخه لاسته راځي او هغه د هستې د اړوندې انرژي په نامه يادېږي.

• د الفا ذره (α) د هليوم هسته ده، چې له دوو پروتونونو او دوو نيوترونونو څخه جوړه شوې ده.

• د بيتا ذره (β) د الکترون له جنسه ده.

• د گاما ذره (γ) د الکترومغناطیسي څپو له جنسه ده، چې د څپو اوږدوالی يې ډېر لږ دی.

• د يوې راديو اکتیوي مادې نیمایي عمر د وخت هغه موده ده، چې په ترڅ کې يې د راديو اکتیوي موجودې هستې نیمایي برخه تیت اوپرک کېږي.

• هسته يې انشقاق (بیلیدنه) یو هسته یې څېرگون دی چې په پایله کې یې یوه درنه هسته په دوو وېړو هستو چې کمې کتلې و لري بیلېږي.

- هسته يي راکټور لکه ریاکټري په شان دي چې د ډبرو سکرو، تیلو او یا گازونو پر ځای يې د سون مواد 235 یورانیوم دي او کولی شي، د برېښنا معمولي بخار تولیدوونکی توربین په کار واچوي هستوي ریاکټورونو د انرژي لویه سرچینه منځته راوړي ده.
- د پلاټین تولید 197 (رادیو اکتیو ماده) په یو هسته يي تعامل کې د مصنوعي رادیو اکتیو بېلگه ده.
- د رادیو اکتیو د بې لگښته تودوخې د تشعشعاتو برخه او د حاصل شوي رادیو اکتیو پاتې شوي مواد له هستوي مرکزونو څخه د ژوند په چاپیریال کې د خطر د رامنځته کېدو امکانات لري.
- زنجیري تعامل په (1942) کال کې د یوې ډلې له لورې چې د انریکو فرمی تر نظر لاندې يې کار کاوه، د شیکاگو په پوهنتون کې عملي شو.
- کله چې دوی سپکې هستې یو له بله سره یو ځای شي او یوه درنه هسته تولید کړي، په دې صورت کې د تولید شوې هستې کټله د لومړنیو هستو له مجموعې څخه کمه وي ځکه چې په پایله کې یوه اندازه انرژي هم ازادېږي.

د شپږم څپرکي پوښتني

- 1 د الکترون او پوزیټرون ترمنځ توپیر څه شی دی ؟
- 2 هسته څه شی دی او کومې اجزایې لري واضح بې کړۍ ؟
- 3 کومې هستې ته راډیو اکتیو هسته وایي ؟
- 4 د راډیو اکتیو او ایزوټوپ ترمنځ توپیر څه شی دی ؟
- 5 د α او β وړانګې ترمنځ توپیر څه دی ؟
- 6 د α او γ وړانګې یو له بله څه توپیر لري ؟
- 7 څه وخت په هسته کې انشتقاق (بیلیدنه) رامنځته کېږي ؟
- 8 له هستوي ریاکتورونو څخه د څه شي لپاره گټه اخلي ؟
- 9 کله چې یو اټوم تر ښار د مان لاندې واقع شي، کوم مواد تولید وي ؟
- 10 د ریډیوم له هستې څخه $^{226}_{83}$ د الفایو ذره α لېږدول کېږي، د متقابل عمل معادله بې ولیکۍ.
- 11 له کوبالت (60) څخه د گاما (γ) وړانګه لېږدول کېږي، د متقابلې کړنې (عمل) معادله بې ولیکۍ.
- 12 بیسموت $^{210}_{83}$ راډیو اکتیو عنصر دی چې له هغه څخه د وړانګه لېږدول کېږي د متقابل عمل معادله بې ولیکۍ ؟
- 13 کله چې له ایزوټوپ څخه د الفای وړانګه (α) لېږدول کېږي، په هسته کې څه تغیر ښیږي ؟ همدارنګه د (β) وړانګې او گاما (γ) وړانګې د لېږدولو پر مهال څه ډول تغیرات رامنځته کېږي ؟
- 14 یورانیم 239 څه ډول ایزوټوپ دی ؟:

بې تفاوته :

دواړه :

بې ثباته :

ثابت :

15) د انوم هسته د انوم له بُعد څخه څومره وړوکی ده؟

– 10^2 برابره – 10^5 برابره – 10^{-2} برابره – 10^{-5} برابره

16) له لاندینو نښو څخه کومه یوه د X د انوم کیمیاوي نښه په هستوي فزیک کې سمه نښي؟

– A – A – A – A

17) د انوم له هستې څخه د کومې وړانګې په لېږدولو یوازې هستوي چارج تغیر کوي او د هغه د کتلې عدد ثابت پاتې کېږي؟

– بیتا (β) – الفا (α) – پروتون – گاما (γ)

18) کوم عبارت سم دی؟

– د وخت په تیریدلو د یو رادیو اکتیو عنصر نیم عمر کمېږي.

– د رادیو اکتیو نښې تشخیص په اثر شونې ده، چې د هستې اتومي نمبر زیات شي.

– هر څومره چې د هستې اوونډه انرژي ډېره وي، هغه هسته یې ثباته ده.

– که له هستې څخه یوازې د الفا وړانګه بهر شي، د کتلې عددي یو واحد کمېږي.

19) د $^{60}_{28}$ په انوم کې د پروتونو شمېر په هسته کې څو دانې دي؟

– 28 – 32 – 60 – 88

هغه سرچينې چې ورڅخه گټه اخيستل شوي ده:

1. PHYSICS (PRINCIPLES WITH APPLICATIONS), by Douglas C. Gain colli, Published by Pearson Education Inc, 2005.
2. PHYSICS by James S. Walker, Pearson Education Inc. USA, New Jersey, 2004
3. PHYSICS by R.A. Serwey and J.S. Faughn, 2006 by Holt, Rinehart and Winston.
4. PHYSICS, A Text book, published by Surat Publishing Company, Printed in TURKEY, 1996.
5. THERMODY NAMICS and Molecular Physics, by Osman OZPALA, Ahmet ACET, Printed in Istanbul- TURKEY, 2003
6. د عمومي تعليماتو بنسټونڅي د دوو لسم ټولگي د فزيک درسي کتاب، د تاليف او ترجمې رياست، د افغانستان د ښوونې او روزنې وزارت 1383 هـ. ش.
7. د عمومي تعليماتو بنسټونڅي د لسم ټولگي د فزيک درسي کتاب، د تاليف او ترجمې رياست، د افغانستان د ښوونې او روزنې وزارت 1383 هـ. ش.
8. اصول فزيک جلد اول، هانس سي. اوهانيان، مرکز نشر دانشگاهي، تهران، 1383.
9. فزيک برای رشته های فني، فردريک بيوکي، مرکز نشر دانشگاهي، تهران، 1385.
10. طرح فزيک هاروارد، واحد(د) مدلهاي اتم، هولتون، رادفورد، ولنسون، مؤسسه فرهنگي فاطمي، تهران، 1380.
11. طرح فزيک هاروارد، واحد(6) هسته اتم، هولتون، رادفورد، ولنسون، مؤسسه فرهنگي فاطمي تهران، 1380.
12. فزيک 2 دوره پيش دانشگاهي (کتاب کار دانش آموز)، محمد علي پز شپور و روح الله خيلي بروجنی، مؤسسه فرهنگي فاطمي، تهران، 1384 هـ. ش.
13. فزيک (1 و 2) دوره پيش دانشگاهي، احمد احمدی، اعظم پورقاضي و..... سازمان پژوهش و برنامه ريزی آموزش وزارت آموزش و پرورش ايران، 1384.
14. فزيک (3) و آزمایشگاه، سازمان پژوهش و برنامه ريزی آموزش وزارت آموزش و پرورش، شرکت چاپ و نشر کتابهای درسی ايران، سال طبع 1385 هـ. ش.

Get more e-books from www.ketabton.com
Ketabton.com: The Digital Library