

O'ZBEKISTON RESPUBLIKASI
OLIY TA'LIM FAN VA INNOVASIYALAR VAZIRLIGI
TERMIZ DAVLAT UNIVERSITETI



UMUMIY KIMYO VA FIZIKA
O'QUV DASTURI

Bilim sohasi: 500 000 - Tabiiy fanlar, matematika va statistika

Ta'lif sohasi: 510 000 - Biologik va turdosh fanlar

Ta'lif yo'nalishi: 60510100- Biologiya

Fan/modul kodi KF1105	O'quv yili 2024-2025	Semestr 1/2	ECTS - Kreditlar 6/4	
Fan/modul turi Majburiy	Ta'lif tili O'zbek	Haftadagi dars soatlari 4/4		
1.	Fanning nomi	Auditoriya mashg'ulotlari (soat)	Mustaqil ta'lif (soat)	Jami yuklama (soat)
	Umumiy kimyo va fizika	60	90	150
2.	I. Fanning mazmuni			
	<p>Fanni o'qitishdan maqsad – talabalarni Umumiy kimyo va fizika kursi bo'yicha zaruriy kompleks ma'lumotlar ya'nini, analitik kimyo, organik kimyo, mexanika, molekulyar fizika va termodinamika, elektr va magnetizm, optika, atom va yadro fizikasiga oid qonuniyatlarini o'rganish va kasbiy xususiyatlarini inobatga olgan holda ularni zamonaviy texnikada va hayotda qo'llash hamda ularni tabiatdagi fizik va biologiyaviy jarayonlarni o'zaro bog'liqligi va hayotga ta'sirini o'rganishdan iborat. Bu fan boshqa tabiiy fanlarning nazariy asosi bilan uziyi bog'liq bo'lib, o'z rivojida aniq yo'nalishdagi tabiiy fanlar uchun zamin bo'lib xizmat qiladi.</p> <p>Fanning vazifasi – talabalarga kimyo va fizikani o'qitishda ilmiy-amaliy dunyoqarashni, ya'nini kimyoviy va fizikaviy hodisalarining tabiatini to'g'ri tasavvur qilish, tabiiy fanlar sohasida qo'yilgan har bir aniq vazifalar mazmunini umumiy fizika va biologiya qonunlari bilan bog'lash, asosiy kimyoviy va fizik qonun hamda prinsiplarni biologiyaviy jarayonlarga qo'llash, kasbiy xususiyatlariga oid asosiy kimyoviy va fizikaviy o'lchov asbob-uskunalaridan foydalana bilish ko'nikma va malakalarni hosil qilish hamda talabalarning mustaqil ishlash malakasini, tahliliy mulohaza yuritish qobiliyatini, shuningdek asosiy va qo'shimcha adabiyotlardan foydalananish mahoratini o'strish;</p> <p>II. Asosiy nazariy qism (ma'ruba mashg'ulotlari)</p> <p>II.1. Fan tarkibiga quyidagi mavzular kiradi:</p> <p>I SEMESTR</p> <p>1-Mavzu. Umumiy kimyo faniga kirish. Atom tuzilishi. Kimyoviy bog'lanish.</p> <p>Noorganik kimyo fanining mohiyati, uning biologiya, ekologiya va agrokimyo fanlari bilan bog'liqligi, uning ahamiyati, materiya, modda, atom, molekula va kimyoviy element to'g'risidagi tushunchalar, atom-molekulyar ta'limat.</p> <p>Atom tuzilishi, atomning yadro modeli. Atom tuzilishi haqida klassik ta'limat. Shredinger tenglamasi. N.Bor postulotlari va to'lqin mexanikasi.</p>			

Atom yadrosining tuzilishi. Yadro energiyasidan foydalanish, kimyoviy elementlarni kelib chiqishi. Bor postulotlari

Elektromanfiylik. Ion bog'lanish. Kovalent bog'lanish, kovalent bog'lanish energiyasi. Kovalent bog'lanishning xossalari. Metall bog'lanish. Vodorod bog'lanish. Valent bog'lanish va malekulyar orbitallar usuli.

2-Mavzu. Kimyoviy kinetika va kimyoviy muvozanat.

Reaksiya tezligi, reaksiya tezligiga konsentrasiyaning tasiri. Massalar tasiri qonuni, reaksiya tezligiga temperaturaning tasiri. Kimyoviy reaksiyaning faollanish energiyasi. Oddiy va murakkab reaksiyalar. Kataliz. Qaytar va qaytmas reaksiyalar. Kimyoviy muvozanat konstantasi. Getrogen sistemalarda bo'ladigan kimyoviy muvozanatlar. Kimyoviy muvozanatning siljishi. Qaytar va qaytmas reaksiyalar, kimyoviy muvozanatning siljishi, Le-Shatele tamoyili.

3-Mavzu. Eritmalarning xossalari.

Eritmalar. Eritmalar kosentrasiyasini ifodalash usullari. To'yingan eritma. Eruchanlik. Moddalarning erish issiqligi. Eritmalarning xossalari. Eritmalar tabiatni xaqida nazariyalar. Eritmalarning qaynash va muzlash haroratlari. Eritmalarda erish jarayoni. Gazlarning eruchanligi.

4-Mavzu. Oksidlanish-qaytarilish reaksiyaları. Dissotsiatsiya jarayoni va tuzlar gidrolizi.

Tabiatda oksidlanish-qaytarilish reaksiyalarining roli. Oksidlanish darajasi. Oksidlanish qaytarilish reaksiyalarining turlari. Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalarining tenglamalarini tuzish. Eng muhim oksidlovchi va qaytaruvchilarni xossalari. Elektr energiyasining kimyoviy manbalari. Galvanik elementlar oksidlanish-qaytarilish potensiali. Akkumulyatorlar. Elektroliz konunlari. Elektroliz.

Elektrolitik dissosiyalanish nazariyasi. Dissosiya jarayoni. Dissosiyalanish darajasini aniqlashda ishlatalidigan usullar. Ostvaldnning suyultirish qonuni. Elektrolit kuchi. Dissosiyalanish doimiysi. Kuchli elektrolitlar. Elektrolitik dissosiyalanish nazariyasi nuqtai nazaridan kislota, asos va tuzlarning xossalari. Suvning dissosiyalanishi. Vodorod ko'rsatkich. Tuzlarni gidrolizi.

5-Mavzu. Elementlar kimyosi va kompleks birikmalar.

Davriy sistema va uning tuzilishi. Elementlarning davriy va davriy bo'lmagan xossalari. Davriy qonun va davriy sistemaning taraqqiyoti. Vodorod. Galogenlar. Kislorod va oltingugurt. Azot va fosfor. Uglerodning xossalari. d- Metallar.

6-Mavzu. Analitik kimyo fanining ahamiyati. Sifat analizi.

Analitik kimyo fanining ahamiyati. Xozirgi vaqtida biologik jarayonlarni borishida, tabiatni muhofaza qilishda analitik kimyo fanining roli. Analitik kimyoning nazariy asoslari. Modda va moddalar

aralashmasining sifat va miqdoriy tarkibini aniqlash. Analitik reaksiyalar. Analitik reaksiyalami o'tkazish usullari va amalga oshirish shart-sharoitlari. Reaksiyalarning sezuvchanligi, tanlab ta'sir etishi va o'ziga xosligi. Eritmani bo'lib-bo'lib va sistematik analiz qilish. Kationlarning guruhlarga bo'linishi. Guruh reagenti.

7-Mavzu. Miqdoriy analiz usullari. Oksidlanish-qaytarilish titrlash usullari. Kompleksometrik titrlash usullari.

Miqdoriy analiz uslublari. Tortma (gravimetrik) analiz va unga qo'yilgan talablar. Hajmiy analizning mohiyati. Eritma konsentrasiyasini ifodalash usullari va hajmiy analiz natijalarini hisoblash. Kislot-a-sosli titrlash. Indikatorlar nazariyasi. Indikatorlarni tanlash. Titrlash egri chiziqlari. Kuchli kislotalarni kuchli ishqor bilan titrlash egri chiziqlari. Kislot-a-sos titrlash uchun standart ishchi eritmalmanni tayyorlash.

Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalarini asosida titrlash (permanganometriya, xramotometriya, yodometriya, bromatometriya). Oksidlanish-qaytarilish potensiallari.

Kompleks birikmalarining hosil bo'lish mexanizmi. Koordinasion birikmali eritmarda muvozanat, eritmadi koordanasion birikma muvozanatiga haroratning ta'siri. Shartli barqarorlik konstantasi. Cho'ktirish va kompleks hosil qilish usullari. Umumiy tavsifi. Kompleksometrik titrlash usullari.

8-Mavzu. Fizik-kimyoiy metodlarning moxiyati

Fizikaviy va fizik-kimyoiy usullarini tavsifi. Potensiometriya, kulonometriya, voltamerometriya analizining optik metodlari. Fotometriya. Asosiy yorug'likning eritmala-ga yutilishi. Lambert-Ber qonuni.

9-Mavzu. Organik birikmalarning klassifikasiysi. To'yingan va to'yinmagan uglevodorodlar

Organik birikmalarni nomlashning asosiy prinsiplari. Izomeriya. Gomologiya va gomologik qator. Asosiy funksional guruhlar va organik birikmalarning sinflari.

Uglevodorodlar. Alkanlar va ularning kimyoiy xossalari: galogenlash (xlorlash, bromlash, yodlash, ftorlash, nitrolash, sulfoxorlash, sulfooksidlash, oksidlash). Radikal reaksiyalarning tanlovchanligi va alkil radikallarning nisbiy barqarorligi. Alkanlarning o'simlik va hayvonat dunyosiga ta'siri.

Alkenlar. Fazoviy zomeriya (nomlashda sis-, trans- va Z-, E-sistema). Alkenlarni olish usullari. Elektrofil birikish. Stereo-varegioselektiv reaksiyalarning mexanizmlari haqida umumiy tushuncha. Galogenlash,

gidrogalogenlash. Markovnikov qoidasi. Xarash qoidasi bo'yicha vodorod bromidning birikish, gidratlanish reaksiyalarini. Alkenlarni gidrogenlash.

10-Mavzu. Aromatik uglevodorodlar

Aromatik uglevodorodlar. Aromatiklik. Xyukkel qoidasi. Di- va polixalqali aromatik uglevodorodlar: naftalin, antrasen, fenan tren va ularning inson organizmiga va ekologiyaga ta'siri. Elektrofil almashinish reaksiyasi: galogenlash, nitrolash, alkillash, asillash, sulfolash. Elektrofil almashinish reaksiyasida yo'naltirish qoidasi. Benzol va uning gomologlarini gidrogenlash va oksidlash.

11-Mavzu. Galogenli birikmalar, spirtlar, fenollar. Nitrobirikmalar va aminobirikmalar. Karbonil birikmalar.

Galogenli birikmalar. Spirtlar. To'yingan bir atomli, ikki atomli, uch atomli spirtlar. Nomenklaturasi, izomeriyasi, olinish usullari va xossalari.

Fenollar. Fenolning olinishi. Xossalari (gidroksil guruhining benzol xalqasiga ta'siri). Fenoldagi gidroksil guruhining xossalarni spirlarning xossalari bilan taqqoslash.

12-mavzu. Fizikaviy kimyo fani haqida ma'lumot. Kimyoiy termodinamika.

Termodinamikaning rivojijanish bosqichlari, vazifalari va qo'llanilish chegaralari. Ichki energiya va termodinamikaning birinchi qonuni. Entalpiya. Gess qonuni. Termodinamikaning ikkinchi qonuni.

13-mavzu. Eritmalar termodinamikasi.

Eritmaling termodinamik jihatdan toifalanishi. Eritma komponentlarning aktivligi va aktivlik koefitsientlarini aniqlash. Komponentning eritma ustidagi to'yingan bug' bosimi. Raul va Genri qonunlari. Ebulioskopiya va krioskopiya. Diffuziya va osmos. Ekstraksiya.

14-mavzu. Kolloid kimyo fani haqida ma'lumot.

Dispers sistemalar. Kolloid sistemalarning klassifikatsiyasi. Kolloid sistemalarning olinish usullari. Kolloid sistemalarning osmotic bosimi. Sedimentatsiya. Adsorbsiya.

15-mavzu. Kolloid sistemalarda hosil bo'ladigan strukturalar va ularning xossalari.

Dispersion muhitiga gaz, suyuq va qattiq moddadan iborat bo'lgan kolloid sistemalar.

II SEMESTR

1-mavzu. Mexanika. Moddiy nuqta kinematikasi.

Fizika fani va uning biologiya fanini o'rganishdagi roli. Fizik va biologiyaviy jarayonlarning uzviy bog'liqligi. Mexanik harakat. Fazo, vaqt,

sanoq sistemalari haqida tushuncha. Ilgarilanma va aylanma harakatda tezlik va tezlanish. To'g'ni chiziqli tekis va o'zgaruvchan harakat. Egri chiziqli harakat.

2-mavzu. Moddiy nuqta dinamikasi.

Kuch. Kuchlarni qo'shish. Nuqtaga ta'sir etuvchi kuchlarning muvozanat sharti. Inersial va noinersial sanoq sistemalar. Nyuton qonunlari. Butun olam tortishish qonuni. Gravitatsion maydon. Og'irlik kuchi va jismning og'irligi. Erkin tushish tezlanishining geografik kenglikka bog'liqligi. Inersiya kuchlari. Deformatsiya. Guk qonuni. Ishqalanish kuchi, tabiatda va texnikada ishqalanish hodisasining ahamiyati.

3-mavzu. Impuls. Mexanik ish va energiya.

Harakat miqdori. Impulsning saqlanish qonuni. Mexanik ish. Kuchlarning potensial maydoni. Kinetik va potensial energiya. Mexanikada energiyaning saqlanish qonuni. Deformasiya potensial energiyasi. Quvvat.

4-mavzu. Tebranish xarakatlar va to'lqinlar

Tebranishlar. Garmonik ossillyator. Erkin tebranishlar tenglamasi. Matematik va fizik mayatnik. Garmonik ossillyator energiyasi. Fure teoremasi to'g'risida tushuncha. So'nuvchi va majburiy tebranishlar. Rezonans.

To'lqinlar. To'lqin tenglamasi. To'lqinlarning elastik muhitda tarqalishi. Turg'un to'lqinlar. Tovush tulqinlari uchun Doppler effekti. Ultratovush va infratovush.

5-mavzu. Gazlarning molekulyar kinetik nazariyasi.

Maksvellning molekulalarning tezliklari buyicha taqsimot qonuni. Shtern tzjribasi. Barometrik formula. Bolsman taqsimoti. Atmosferaning tarkibi va bosimi.

6-mavzu. Termodinamika qonunlari. Issiqlik miqdori.

Issiqlik miqdori. Temperatura, issiqlik miqdori va ichki energiya o'rtaisdagi farq. Ideal gaz ichki energiyasi. Energianing erkinlik darajalari bo'yicha taqsimoti. Fazoviy o'tishda issiqlik miqdori. Issiqlik o'tkazuvchanlik, konveksiya va nurlanish.

7-mazu. Suyuqlikdar mexanikasi elementlari.

Moddaning agregat holatlari. Suyuqlikning statcionar oqishi. Uzlusizlik tenglamasi. Puazeyl formulasi. Ideal suyuqlik zarrasi uchun dinamikaning asosiy qonuni. Bernulli tenglamasi. Lominar va turbulent oqim. Suyuqliklarning qovushoqligi. Suyuqlik bilan qattiq jismning yondoshish chegarasida bo'ladigan hodisalar. Klayperon-Klauzius tenglamasi.

8-mavzu. Qattiq jismlar fizikasi.

Qattiq jism. Kristallardagi atomlararo bog'lanishning turlari. Kristallardagi atomlarning issiqlik tebranishlari. Kristall panjara turlari. Monokristall va polikristallar. Kristall tizimlari: anizatroplik va izotroplik. Kristallar issiqlik o'tkazuvchanligining mexanizmi. Issiklik uzatish turlari: issiqlik o'tkazuvchanlik, konveksiya va nurlanish.

9-mavzu. Elektrostatika.

Elektr zaryadi. Zaryadlarning saqlanish qonuni. Kulon qonuni. Zaryadlarning bo'shliqdagi elektr maydoni. Elektr maydon kuchlanganligi. Maydonlar superpozitsiyasi prinsipi. Gauss teoremasi. Elektrostatik maydon kuchlarining ishi. Potensial. Atmosferadagi elektr hodisalari. Uning inson faoliyatiga ta'siri hamda undan foydalanish va saqlanish.

10-mavzu. O'tkazgichlar elektrostatik maydonida.

Elektr sig'imi. Kondensatorlar. Elektr maydon energiyasi. Dielektriklarning elektr maydoni. Dielektrik singdiruvchanlik va dielektriklarning kutblanishi. Pezolektriklar va segnetoelektriklar to'g'risida tushuncha.

11-mavzu. Elektromagnetizm.

Toklarning bo'shliqdagi magnit maydoni. Tok elementlarining o'zaro ta'siri, Amper qonuni. Bio-Savar-Laplas qonumi. Magnit maydon induksiysi va kuchlanganligi. Lorens kuchi. Moddalarning magnit xususiyatlari. Elektron va atomlarning magnit momentlari. yeming magnit maydoni va quyoshda ruy beradigan jarayonlarning unga ta'siri.

12-mavzu. Elektromagnit induksiya qonunlari.

Magnit maydon oqimi. Elektromagnit induksiya hodisasi. Faradey qonuni. Lens qoidasi, o'zinduksiya hodisasi. Konturning induktivligi. O'zgaruvchan tok. Tebranish konturi. Kvazistasionar toklar. O'zgaruvchan tok zanjirida ajraluvchi quvvat. Transformatorlar. Magnit maydon energiyasi.

13-mavzu. Optika qonunlari va yorug'likning to'lqin xossalari.

Yorug'likni tavsiylovchi kattaliklar va ularning birliklari. Yorug'likning sinish va qaytish qonuni. Nur tola fizikasi. Ko'z va ko'rish tizimi. Yorug'likning to'lqin nazariyasi. Yorug'lik interferensiyasi. Kogerent to'lqinlar. Interferensiyani hosil qilish usullari. Golografiya to'g'risida tushuncha. Interferensiyaga asoslangan optik asboblar va ularning kimyoda qo'llanilishi.

14-mavzu. Yorug'likning kvant xossalari.

Yorug'likning kvant nazariyasi. Plank formulasi. Fotoeffekt va uning qonunlari. Fotonlar energiyasi va impulsi. Yorug'likning bosimi. Lebedev tajribalari. Kompton effekti. Optik pirometriya.

15-mavzu. Atom va yadro fizikasi.

Atom va molekulalarning kvant mexanikasi. Kvant soni. Vodorod atomi uchun Bor nazariyasi. Bor postulatlari. Frank va Gers tajribasi. Spin to'g'risida tushuncha. Atom yadrosining tarkibi va yadroning tuzilish modellari. Yadroviy kuchlar. Massa defekti va yadroning bog'lanish energiyasi.

III.Laboratoriya mashg'ulotlari bo'yicha ko'rsatma va tavsiyalar.

Laboratoriya mashgulotlari laboratoriya qurilmalari bilan jihozlangan auditoriyada xar bir akademik guruhga aoxida o'tiladi. Laboratoriya mashgulotlari talabalarda mazkur fandan to'plangan bilimlarini mustahkamlash, mustaqil holda tajribalar o'tkazish va olingen natijalar asosida xulosalar chiqarish bo'yicha ko'nikma va malakalarini shakllantirishga mo'ljallangan.

Laboratoriya mashg'ulotlari uchun tavsiya etiladigan mavzular:

I SEMESTR

1. Texnika xavfsizligi va laboratoriyanida ishlash koidalari. Qo'llaniladigan asbob va idishlar. Tarozida tortish. Moddalarni haydash va qayta kristallah usuli bilan tozalash.
2. Kimyoviy reaksiyalar tezligining haroratga va reaksiyaga kirishayotgan moddalar konsentrasiyasiga bog'liqligi. Kimyoviy muvozanatning siljishiga harorat va reaksiyaga kirishayotgan moddalar konsentrasiyasining ta'siri.
3. Eritma tayyorlash. Eritmalar zichligini areometr yordamida aniqlash. Turli xil konsentratsiyali eritmalar tayyorlash.
4. Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalariga oid tajribalar, reaksiyalarning borishiga muhitning ta'siri. Tuzlarning gidrolizi.
5. Kislorodning olinishi va xossalari. Sulfat va nitrat kislotalarining va xossalariiga oid tajribalar. Kompleks birikmalarning olinishi.
6. Analitik kimyo laboratoriyanida ishlataladigan kimyoviy idishlar. Kationlarning va anionlarning guruhlarga bo'linishi va ularni sifat jihatdan aniqlash.
7. Miqdoriy titrlash usullari. Kislota-asosli titrlash yordamida kislota yoki ishqorning miqdorini aniqlash. Komleksonometrik titrlash.
8. Eritmadagi metallarning miqdorini spektrofotometrik aniqlash.

9. Metan va etilenning olinishi va xossalari.
10. Natriy benzoatdan benzol olish. Etilbenzolning olinishi.
11. Etilbromidning olinishi. Spirtlarni degidrogenlab aldegidlar olish. Sirka kislotaning olinishi.
12. Tuzlarning integral erish issiqligini aniqlash.
13. Erigan moddaning massasini krioskopik usulda aniqlash.
14. Kolloid sistemalarni olish va tozalash usullari.
15. Bo'kish. Emulsiyalarning olinishi va ularning tiplarini aniqlash.

II SEMESTR

1. Fizik kattaliklami o'lchash. Matematik mayatnik yordamida erkin tushish tezlanishini aniqlash.
2. Elastlik modulini egilishdan aniqlash.
3. Qattiq jismlarning zichligini gidrostatik usul bilan aniqlash.
4. Havoning issiqlik sig'imirni nisbatini C_p/C_v toppish.
5. Suyuqliklarning ichki ishqalanish koeffitsientini Stoks usuli bilan topish.
6. Suyuqliklarning ichki ishqalanish koeffitsientini kapilliar viskozometr yordamida aniqlash.
7. Qattiq jismlarning issiqlik sig'imini aniqlash.
8. Bug'larning yashirin issiqlik sig'imini aniqlash.
9. Fizik mayatnikning tebranishlarini o'rganish va erkin tushish tezlanishini o'lchash.
10. O'zgarmas tok ko'prigi yordamida qarshiliklarni o'lchash.
11. Kichik qarshiliklarni o'lhashda o'tkazgichlarning solishtirma qarshiliginini aniqlash.
12. O'zgaruvchan tok ko'prigi yordamida kondensator sig'imini aniqlash.
13. Elektrolitik vanna yordamida elektrostatik maydonlarni o'rganish.
14. Chug'lanma lampaning qarshiligi va quvvatini aniqlash.
15. Yer magnit maydon kuchlanganligining gorizontal tashkil etuvchisini Tangens-Bussol yordamida aniqlash.
16. Misning elektrokimyoviy ekvivalentini aniqlash.
17. Linzalarning fokus masofasini aniqlash.
18. Mikroskopning kattalashtirishini aniqlash.
19. Fotometriya qonunlarini aniqlash.

IV. Mustaqil ta'lif va mustaqil ishlar

Mustaqil ishlash uchun talabalarga umumiy fizikaga oid ma'lumotlar mavjud bo'lgan turli adabiyotlar tavsiya etiladi. Bakalavr talabalarga mustaqil ishni "Umumiy fizika" fani xususiyatlarini hisobga olgan holda quyidagi shakklardan foydalanib tayyorlashi tavsiya etiladi:

Mustaqil o'zlashtiriladigan mavzular bo'yicha talabalar tomonidan referatlar tayyorlash va uni taqdimot qilish tavsiya etiladi.

I SEMESTR

1. Biogen elementlar va ularning ahamiyati.
2. Elektrolitik dissotsiatsilanish nazariyasi. Dissotsiatsiya jarayoni.
3. Kataliz nazariyalari. Fermentativ kataliz.
4. Analistik reaksiyalarni o'tkazish usullari va amalga oshirish shart-sharoitlari
5. Koordinasion birikmalarning biologik jarayonlardagi roli.
6. Sorbsiya va ekstraksiya.
7. Infracizil spektroskopiya.
8. Xromatografik analiz usullari.
9. Yadro magnit rezonansi.
10. Biokimyoiy jarayonlar tezligiga ta'sir etuvchi omillar.
11. Elektrofil almashinish reaksiyalari: galogenlash, nitrolash, alkillash, asillash, sulfolash.
12. Aminokislotalar haqida ma'lumot.
13. Kolloid sistemalarning optik xossalari. Kolloid sistemalarning sirt xodisalari.
14. Disper sistemalarning barqarorligi va koagulyatsiya.

II SEMESTR

1. Qattiq jism aylanma harakat dinamikasining asosiy qonuni. Giroskoplar.
2. Garmonik ossillyator energiyasi. Fure teoremasi to'g'risida tushuncha. So'nuvchi va majburiy tebranishlar. Rezonans.
3. Molekulalarning erkin yugurish yo'li. Diffuziya.
4. Suyuqlik bilan qattiq jismning yondoshish chegarasida bo'ladigan hodisalar. Fazoviy muvozanat va aylanishlar. Klayperon-Klaузius tenglamasi.
5. Atmosferadagi issiqlik muvozanati o'zgarishining sayyora iqlimiga ta'siri, parnik effekti.
6. Suyuq eritmalar va ularning konsentratsiyasi. Raul qonuni. Genri qonuni. Osmotik bosim.
7. Gibbs energiyasi. Jou-Tomson effekti.
8. Kristallar issiqlik o'tkazuvchanligining mexanizmi. Issiklik uzatish turlari: issiklik o'tkazuvchanlik, konveksiya va nurlanish.

9. Dielektriklarda elektr maydoni. Dielektrik singdiruvchanlik va dielektriklarning qutblanishi. Pezoelektriklar va segnetoelektriklar to'g'risida tushuncha.

10. Gazlarda elektr toki. Metallar, yarim o'tkazgichlar va elektrolitlarda elektr o'tkazuvchanlikning haroratga bog'liqligi. O'ta o'tkazuvchanlik to'g'risida tushuncha. Noan'anaviy energiya manbalari.

11. Polimer moddalar. Ularning tuzilishi, issiklik o'tkazuvchanligi, qattiqligi va elektrofizik xususiyatlari.

12. Magnitonmexanik hodisalar. Atom va molekulalarning magnit momentlari. Yerning magnit maydoni va quyosha ro'y beradigan jarayonlarning unga ta'siri.

13. O'zgaruvchan tok. Tebranish konturi. Kvazistatsionar toklar. O'zgaruvchan tok zanjirida ajraluvchi quvvat. Transformatorlar. Magnit maydon energiyasi.

14. Golografiya to'g'risida tushuncha. Interferensiyaga asoslangan optik asboblar va ularning kimyoda qo'llanilishi. Rentgen nurlari va ularning amaliy tadbiqi.

15. Yorug'likning bosimi. Lebedev tajribalari. Kompton effekti. Optik pirometriya.

16. Absolyut qora jism va uning nurlanish qonunlari. Stefan-Bolsman konuni. Yorug'likning sochilishi. Spektroskopiya. Spektr turlari. Fotokimyo asoslari.

17. Yorug'likning issiklik va ximyoviy ta'siri. Fotolyuminessensiya, fluoressensiya va fosforessensiya. O'simliklar flyuoressensiysi qonunlarining fizik talqini.

18. Yorug'likning kombinatsion sochilishi. Spontan va majburiy nurlanish. Lazerlar va ularning ishlash prinsiplari.

19. Atom fizikasi. Atomning yadroviy modeli. Vodorod atomi uchun Bor nazariyasi. Frank va Gers tajribasi.

20. Radioaktivlik. α , β , γ radioaktivlik. Radioaktiv siljish qonuni. Atom yadrosining bog'lanish energiyasi. Yadro reaksiyalari.

21. Termoyadro reaksiyalari. Radioaktiv nurlanish va undan himoyalanish, radioaktiv chiqindilarni saqlash.

22. Atmosferaning tarkibi va bosimi. Qurg'oqchilik, namlik va uning biokimyoiy jarayonlarga ta'siri.

	<p>23. Fotometriya qonunlarini o'rganish.</p> <p>24. Yadrolarning bo'linishi, zanjir reaksiyalar. Termoyadro reaksiyalar. Radioaktiv nurlanish va undan himoyalanish, radioaktiv chiqindilarni saqlash</p>
3.	<p>V. Fan o'qitilishning natijalari (shakllanadigan kompetensiyalar)</p> <p>Fanni o'zlashtirish natijasida talaba:</p> <p>kimyoviy va fizik qonun va formulalarni standart va nostandard masalalarni yechish va tahlil qilish, natijalarni har xil o'lchov sistemalarida hisoblashda matematik hisoblash usullari hamda kimyoda va fizikada qo'llaniladigan fizik qonunlar, prinsiplar, idealashtirilgan modellar va sxemalarning qo'llanilish chegarasi to'grisida <i>tasavvurga ega bo'lishi</i>;</p> <p>kimyo va fizika bo'yicha laboratoriya ishlarini sozlashni, o'lchashni, bajarishni va natijalarini hisoblashni, ekspriment xatoliklarini hisoblash va tajriba sifatini xuloslashni bilish, kasbiy xususiyatlarga oid asosiy kimyoviy va fizikaviy o'lchov asbob-uskunalaridan to'g'ri va aniq foydalanish <i>malakalariga ega bo'lishi kerak</i>.</p>
4.	<p>VLTa'lim texnologiyalari va metodlari:</p> <ul style="list-style-type: none"> - ma'ruzalar; - interfaol keys-stadilar; - seminarlar (mantiqiy fiklash, tezkor savol-javoblar); - guruhlarda ishlash; - taqdimotlarni qilish; - individual loyiham; <p>Jamo bo'lib ishlash va himoya qilish uchun loyihamlar.</p>
5.	<p>VILKreditlarni olish uchun talablar:</p> <p>Fanga oid nazariy va uslubiy tushunchalarni to'la o'zlashtirish, tahlil natijalarini to'g'ri aks ettira olish, o'rganilayotgan jarayonlar haqida mustaqil mushohada yuritish va joriy, oraliq nazorat shakllarida berilgan vazifa va topshiriqlarni bajarish, yakuniy nazorat bo'yicha yozma ishni topish</p>
6.	<p>Asosiy adabiyotlar</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Parpiyev N.A., Muftaxov A.G., Raximov X.R. Anorganik kimyo. - Toshkent: "O'zbekiston", 2006. - 504 b. 2. O.Fayzullaev, Analitik kimyo. Toshkent 2006. 3. H. Akbarov, B.Sagdullayev, A.Xoliqov. Fizikaviy kimyo. Toshkent, "Donishmand ziyozi", 2020. 512 b.

	<p>4. B. Umarov. Organik kimyo. Toshkent, "Iqtisod-moliya", 2007, 401 b.</p> <p>5. Overton T. L., Rourke J. P., Wyeller M. T., and Armstrong F. A. Inorganic Chemistry. 2018. 7 th yedition. Oxford University Press. P.967.</p> <p>6. Savelev I.V.Umumiy fizika kursi.T.1, T.2, T.Z. -M.: Astrel. 2011.</p> <p>7. Sivuxin D.V. Umumiy fizika kursi. Moskva. fiz. mat.lit. 2005.</p> <p>8. Qosimov A.S. Umumiy fizika darslik. IFRON-PRINT nashriyoti Termiz 2023.</p> <p>9. Qosimov A.S., Sh.Jo'rayev, B.Qo'yliyev. Umumiy fizikadan laboratoriya ishlari Toshkent. 2019. - 309 b.</p> <p>10. O'.N. Sultonova, D.A. Begmatova, Y.SH.Dusov, J.X.Xaliyorov, B.B.Ismailov, M.Yo'lchiyev. Umumiy fizikadan masalalar to'plami. Ifron Print nashriyoti. Termiz-2022</p> <p>Qo'shimcha adabiyotlar</p> <p>11. Н.Л.Глинка. Общая химия. Москва 2007, 728 c</p> <p>12. M.S.Mirkomilova, Analitik kimyo, Toshkent, O'qituvchi, 2003.</p> <p>13. Nurmanov S.E., Mirxamitova D.X., Raximova S.R.Noorganik va analitik kimyo kursidan laboratoriya mashg'ulotlari. Toshkent, 2012, 79 b.</p> <p>14. Axmedova M.A. Kolloid kimyo fanidan laboratoriya mashg'ulotlari. Uslubiy ko'rsatma Toshkent O'zMU, 2005, 2006.</p> <p>15. I.G.Tursunov, D.A.Begmatov. "Fizika" O'quv uslubiy qo'llanma. "Excellent Polygraphy". Toshkent 2020.</p> <p>16.O.Qodirov "Fizika kursi" 1-qism (Mexanika, molekulyar fizika) Fan va texnologiya nashriyoti. Toshkent 2005.</p> <p>17.S.Polvonov, X.Dalliyev, E.Bozorov, G.Polvonova. "Umumiy fizikadan masalalar to'plami" Toshkent 2020.</p> <p>18.M.Ismailov, P.Habibullayev, M.Xaliulin. "Fizika kursi" "O'zbekiston" nashriyoti. Toshkent 2000.</p> <p>19.A.S. Qosimov "Umumiy fizika" darslik. TerDU NMM nashriyoti Termiz 2022.</p> <p>20.Douglas C. Giancoli. Physic sprinciples with applications. Pearson. 2014</p> <p>21.David Halliday, Robert Resnick, Jearl Walker. Fundamentals of physics. John Wiley & Sons, Inc. 2014</p> <p>Axborot manbaalari</p> <ol style="list-style-type: none"> 1.https://phet.colorado.edu/en/simulations/filter?subjects=physics&sort=alpha&view=grid 2.https://teach-in.ru/#category-physics 3.https://efizika.ru/
--	---

	<p>4. https://www.vascak.cz/physicsanimations.php?l=ru 5. http://www.chem.msu.ru 6. http://www.rushim.ru 7. http://www.Ziyonet.uz 8. http://www.natlib.uz 9. http://www.nuuz.uz</p>
7.	O'quv dasturi Termiz davlat universiteti o'quv-uslubiy Kengashning 2024 yil <u>30-08</u> -sonli bayonnomasi bilan ma'qullangan
8.	<p>Fan/modul uchun ma'sular: Sh.Sh. Ochiliddiyev TerDU, Kimyo fakulteti, Noorganik kimyo kafedrasи o'qituvchisi. O.B. Turdimurodov TerDU, Kimyo fakulteti, Noorganik kimyo kafedrasи o'qituvchisi. Sh.Yo'. Aminov - TerDU, "Umumiy fizika" kafedrasи o'qituvchisi. A.I. Tursunov- TerDU, "Umumiy fizika" kafedrasи katta o'qituvchisi.PhD</p>
9.	<p>Taqrizchilar: O'.Sultonova Termiz muhandislik-agrotexnologiya universiteti professori. J.Xaliyarov - TerDU, "Nazariy fizika" kafedrasи o'qituvchisi PhD. Razzoqova S.R. – O'zMU Noorganik kimyo kafedrasи dotsenti kimyo fanlari bo'yicha falsafa doktori, Iraliyev B.- Denov tadbirkorlik va pedagogika instituti, texnika fanlari nomzodi dotsent.</p>