

«Tasdiqlayman»

Kafedra mudiri: _____

«_____» _____ 2021y.

Dastur bajarilishining kalendar rejasi

Fakultet:

Akademik guruhlar:

Amal. va lab.ishlar olib boruvchi:

Yo'nalish: Kurs: 2

Fanning nomi: Fizik kimyo Ma'ruzachi: **kat.o'q.SH.Jo'rayeva**

Norboyeva R.N, Tursunova G.Q

	Mavzuning nomi va nazorat turlari-test reyting	Ajratilgan soat	Bajarilganligi haqida ma'lumot		O'qituvchi imzosi
			Oy va kun	Soat. soni	
Ma'ruzalar					

1	“Fizikaviy kimyo” fanining vazifasi, maqsadi va tekshirish obektlari.	2			
2	Kimyoviy termodinamika. Termodinamikaning birinchi qonuni.	2			
3	Termokimyo. Gess qonuni.	2			
4	Termodinamikaning ikkinchi qonuni.	2			
5	Kimyoviy muvozanat asoslari.	2			
6	Fazalar muvozanati termodinamikasi	2			
7	Ikki komponentli suyuq sistemalar.	2			
8	Ikki komponentli qattiq sistemalar. Fizik-kimyoviy tahlil usullari.	2			
9	Noelektrolit eritmalarining kolligativ xossalari.	2			
10	Elektrolit eritmalar xossalari.	2			
11	Elektrokimyo. Elektr o'tkazuvchanlik.	2			
12	Elektrod potentsiallarini hosil bo'lishi.	2			
13	Galvanik elementlar. Elektr yurituvchi kuch (EYuK).	2			
14	Kimyoviy reaksiyalar tezligi. Oddiy va murakkab reaksiyalar kinetikasi.	2			
15	Reaksiyalar tezligiga haroratning ta'siri. Aktivlanish energiyasi.	2			
	Jami:	30			

Amaliy mashg'ulot

1	Kimyoviy termodinamika. Gess qonuniga oid masalalar yechish.	2			
2	Kimyoviy termodinamika. Gess qonuniga oid masalalar yechish.	2			
3	Issiqlik effektiga harorat ta'siri qonunlarini o'rganishga doir masalalar yechish.	2			
4	Issiqlik effektiga harorat ta'siri qonunlarini o'rganishga doir masalalar yechish.	2			
5	Termodinamikaning 2-qonuni va entropiyani hisoblashga doir masalalar yechish.	2			
6	Termodinamikaning 2-qonuni va entropiyani hisoblashga doir masalalar yechish.	2			
7	Kimyoviy muvozanat. Muvozanat konstantasini amalda hisoblashga doir masalalar yechish.	2			
8	Kimyoviy muvozanat. Muvozanat konstantasini amalda hisoblashga doir masalalar yechish.	2			
9	Fazaviy muvozanati va fazalar qoidasiga doir masalalar yechish.	2			
10	Ikki komponentli sistemalarning holat diagrammasini tuzish.	2			
11	Noelektrolit eritmalar va ularning xossalari doir masalalar yechish.	2			
12	Noelektrolit eritmalar va ularning xossalari doir masalalar yechish.	2			
13	EYuK qiymatini hisoblashga doir masalalar yechish.	2			
14	Kimyoviy reaksiyalar tezligiga haroratning ta'siri va aktivlanish	2			
15	Kimyoviy reaksiyalar tezligiga haroratning ta'siri va aktivlanish	2			
	<u>Jami</u>	30			

Laboratoriya mashg'ulotlari

1	Tuzlarning integral erish issiqligini aniqlash.	2			
2	Tuzlarning integral erish issiqligini aniqlash.	2			
3	Gomogen reaksiyalarning muvozanat konstantasini aniqlash.	2			
4	Individual suyuqlikning molyar bug'lanish issiqligini aniqlash.	2			
5	Suyuqliklarning bug'lanish issiqligini virtual stendda aniqlash	2			
6	Ikki komponentli qattiq sistemalarning suyuqlanish holat diagrammasini tuzish	2			
7	Erigan moddaning molekulyar massasini krioskopik usulda (Rasta usuli) aniqlash.	2			
8	Erigan moddaning molekulyar massasini krioskopik usulda (Rasta usuli) aniqlash.	2			
9	Kuchsiz elektrolitlarning dissosiasiyalanish darajasi (α) va konstantasi (KD) aniqlash.	2			
10	Kuchsiz elektrolitlarning dissosiasiyalanish darajasi (α) va konstantasi (KD) aniqlash.	2			
11	Galvanik elementlarning EYuKni virtual laboratoriya stendlarida aniqlash.	2			
12	Galvanik elementlarning EYuKni virtual laboratoriya stendlarida aniqlash.	2			
13	Kimyoviy reaksiyalarning tezlik konstantasini aniqlash.	2			

14	Kimyoviy reaksiyalarning tezlik konstantasini aniqlash.	2			
15	HJni vodorod peroksid bilan oksidlanish reaksiyasining tezlik konstantasini virtual stendda aniqlash.	2			
	Jami	30 soat			

Tuzuvchi

kat.o'q. Sh.Jo'rayeva.