

«TASDIQLAYMAN»

Kafedra mudiri: _____

«__» 2022 yil

_____ A.Narzullayev

Dastur bajarilishining kalendar rejasi
(ma'ruza, seminar, laboratoriya, amaliy mashg'ulot, kurs ishlari)

Fakul'tet: ST Yo'nalish: NGT Kurs: 1 Akademik guruhlar: NGT
Fan nomi: **Umumiy va noorganik kimyo** Ma'ruzachi: G.Raxmatova
Mustaqil mashg'ulotlarni olib boruvchi:
Laboratoriya mashg'ulotlarini olib boruvchi: G.Raxmatova, D.Jabborova, F.Qalandarov
2022- 2023- o'quv yili

Ma'ruza: 30
Amaliy: 30
Laboratoriya: 30

T/r	Mavzuning nomi	Ajratilgan soat	Bajarilganligi haqida ma'lumot		O'qituvchi imzosi
			Oy va kun	Soat	
1	2	3	4	5	6

Ma'ruza

1	Kimyo fani va uning tarixi, zamonaviy rivoji	2			
2	Anorganik birikmalarning eng muhim sinflari	2			
3	Kimyoning asosiy stexiometrik qonunlari	2			
4	Atomning tuzilishi va tarkibi	2			
5	Atomda elektron qavatlarining tuzilishi	2			
6	Kimyoviy elementlar davriy qonuni va davriy sistemasi	2			
7	Kimyoviy bog'lanishlar va ularning turlari	2			
8	Termokimyoviy reaksiyalar.Gess qonuni	2			
9	Reaksiya tezligi va unga ta'sir etuvchi omillar	2			
10	Kimyoviy muvozanat va unga ta'sir etuvchi omillar	2			

11	Dispers sistemalar va eritmalar	2			
12	Ion almashinish reaksiyalari va tuzlar gidrolizi	2			
13	Metallarning xossalari, galvanik elementlar	2			
14	Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalari va ularning tenglamalari	2			
15	Elektroliz. Metallar korroziyasi va uning oldini olish	2			
	Jami:	30			
	Amaliy mashg'ulot				
1	Anorganik birikmalarning asosiy sinflari-oksidlari, asoslar, kislotalar va tuzlarning formulalarini tuzish	2			
2	Kimyoning asosiy tushuncha va qonunlariga doir masalalar yechish. Reaksiyada ishtirok etayotgan moddalarning massalari, tarkibi va tuzilishi	2			
3	Atomning tuzilishi va elementlarning davriy sistemasi	2			
4	Elementlarning elektron formulasini tuzish.	2			
5	Molekulaning tuzilishi va kimyoviy bog'lanish. Kovalent, ion, metall, vodorod bog'lanishlar..	2			
6	Termodinamika asoslari, entalpiya, Gibbs energiyasi, kimyoviy reaksiyalarning issiqlik effektiga doir masalalar yechish	2			
7	Reaksiya tezligi va unga ta'sir etuvchi omillarga doir masalalar yechish.	2			
8	Kimyoviy muvozanat va unga ta'sir etuvchi omillarga doir masalalar yechish	2			
9	Eritmalar. Eritmalar konsentratsiyasini ifodalash usullari	2			
10	Protsept, molyal, molyar, normal konsentratsiyalar tayyorlash	2			
11	Elektrolitik dissotsiyaning. Kislotalar, gidrooksidlar, tuzlarning dissotsiatsiyaning. Kuchli va kuchsiz elektrolitlarning dissotsiatsiyaning darajasi va doimiysi	2			
12	Tuzlarning gidrolizi. Gidroliz darajasi. pH ga doir masalalar yechish	2			
13	Metallarning umumiy xossalari, ularning kislorod, suv, metallmaslar va murakkab moddalar bilan reaksiyasi	2			
14	Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalari. Turli tipdagi oksidlanish. qaytarilish reaksiyalari-ning elektron balans tenglamalari.	2			

15	Elektrokimyoy. Turli tuzlarning suyuqlanmalarida va suvli eritmalarida sodir bo'ladigan elektroliz va korroziya jarayonlari	2			
	Jami:	30			
1	Laboratoriyada ishlash qoidalari bilan tanishish	2			
2	Oksidlarning laboratoriyada olinishi va xossalari	2			
3	Asoslarning laboratoriyada olinishi va xossalari	2			
4	Kislotalarning laboratoriyada olinishi va xossalari	2			
5	Tuzlarning laboratoriyada olinishi va xossalari	2			
6	Metallarning mol massa ekvivalentini aniqlash	2			
7	Termokimyoviy jarayonlar. Neytralanish reaksiyasi va erish jarayonidagi vujudga kelgan issiqlik effektlarini aniqlash	2			
8	Kimyoviy kinetika. Kimyoviy reaksiyalarning tezligini moddalarning agregat holatiga, temperaturasi va konsentratsiyasiga bog'liqligini tajribada aniqlash	2			
9	Kimyoviy muvozanatga ta'sir etuvchi omillarni o'rganish	2			
10	Eritmalar tayyorlash. Ma'lum konsentratsiyali eritmalar tayyorlash	2			
11	Elektrolit eritmalarida sodir bo'ladigan reaksiyalar.	2			
12	Tuzlar gidrolizi. Turli tarkibli tuzlarning gidrolizini reaksiya tenglamalarini tuzish	2			
13	Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalariga doir tajribalar	2			
14	Elektrokimyoy va uning qonunlariga doir tajribalar	2			
15	Galvanik elementlar. Metallar korroziyasiga doir tajribalar	2			
	Jami:	30			

Tuzuvchi :

G.Raxmatova

