

«TASDIQLAYMAN»

Kafedra mudiri: _____

«_____» 2022 yil

FAN DASTURI BAJARILISHINING KALENDAR REJASI
(ma'ruza, seminar, laborotoriya, amaliy mashg'ulotlar, kurs ishlari)

Fakultet: Energetika

Yo'naliш: Elektr energetikasi

**Akademik guruхlar EE-189-21,190-
21,191-21,192-21.**

Ma'ruza

30

Fanning nomi: Kimyo

Ma'ruzachi:

Sh.Niyozqulov

Laboratoriya **14**

Maslahat va amaliy mashg'ulotni olib boruvchi:

Sh.Niyozqulov

Mustaqil mashg'ulotlarni olib boruvchi:

Semestr: **II**

Amaliy **16**

№	Mavzuning nomi	Ajratilgan soat	Bajarilganligi xaqida		O'qituvchi imzosi
			Ma'lumot	Oy va kun	
1	3	4	5	6	7
Ma'ruza					
1	Kimyoning maqsad va vazifasi.Kimyoning asosiy tushunchalari va qonunlari.	2			
2	Anorganik birikmalarining eng muhim sinflari	2			
3	Atom tuzilishi.	2			
4	Elementlaring davriy qonuni va sistemasi.	2			
5	Kimyoviy bog'lanish,ularning turlari.	2			
6	Termokimyo	2			
7	Kimyoviy kinetika.Kimyoviy reaksiya tezligi,kimyoviy muvozanat.	2			
8	Eritmalar, ularning turlari.Eritma konsentrasiyasi.	2			
9	Elektrolit eritmalar.Tuzlarning gidrolizi.	2			
10	Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalari.	2			
11	Metallar ularning tabiatda uchrashi olinish usullari kimyoviy xossalari	2			
12	Elektrokimyoviy jarayonlari.	2			
13	Elektroliz. Elektroliz qonunlari.	2			
14	Metallar korroziyasi. Ularning turlari.	2			

15	Polimerlar kimyosi.	2			
	Jami:	30			
Amaliy mashg`ulot					
1.	Anorganik birikmalarining asosiy sinflari.	2			
2.	Kimyoning asosiy qonunlari.	2			
3.	Atom va molekula tuzilishi.	2			
4.	Termokimyo	2			
5.	Kimyoviy kinetika va muvozanat	2			
6.	Elektrolit eritmalar va tuzlarning gidrolizi.	2			
7.	Oksidlanish va qaytarilish reaksiyalari	2			
8.	Gal'vanik elementlar va metallarning korroziyasi.	2			
JAMI		16			
Laboratoriya mashg`uloti					
1.	Texnika xavfsizligi qoidalari.Laboratoriyaning idish va asboblar bilan tanishish.	2			
2.	Anorganik birikmalarining olinishi va xossalari	2			
3.	Metallning ekvivalent molyar massasini aniqlash.	2			
4.	Tuzning erish issiqligini aniqlash.	2			
5.	Kimyoviy kinetika va kimyoviy muvozanat	2			
6.	Eritmalarni tayyorlash va ularning konsentrasiyasini aniqlash. Elektrolit eritmalar, tuzlarning gidrolizi	2			
7.	Oksidlanish qaytarilish reaksiyalari.Galvanik elementlar va metallarning korroziyasi.	2			
JAMI		14			

Yetakchi o'qituvchi:

Sh.Sh.Niyozqulov.