

Laboratoriya mashg'ulotlari

№	Laboratoriya mashg'ulotlar mavzulari	Dars soatlari hajmi
3- semestr		
1	Kimyoviy laboratoriyada texnika xafsizligi qoidalari, I guruh kationlari kaliy, natriy, ammoniyning analitik reaksiyalari.	4
2	II-guruh: Hg_2^{+2} , Pb^{+2} , Ag^+ kationlarining analitik reaksiyalari. Reaksiya sezgirligiga doir masalalar yechish.	4
3	III-guruh Ba^{+2} , Ca^{+2} , Sr^{+2} kationlarining analitik reaksiyalari. Ion kuchi, eruvchanlikka doir masalalar yechish.	4
4	TO`TI. I-III guruh kationlari aralashmasining tahlili. (2-mashg`ulot) Hisobot topshirish.	4
5	IV -VI guruh kationlarining tahlili. IV guruh Al^{+3} , Zn^{+2} , Cr^{+3} kationlarining analitik reaksiyalari. Masala yechish.	4
6	V guruh Mg^{+2} , Fe^{+3} , Bi^{+3} kationlarining analitik reaksiyalari.	4
7	VI guruh: Cu^{+2} , Co^{+2} , Ni^{+2} kationlarining analitik reaksiyalar.	4
8	TO`TI IV-VI guruh kationlari aralashmasining tahlili. II-mashg`ulot.	4
9	Kationlarni ajratish va ochishni ekstraksion usullari. Cho`ktirish va cho`qqi xromatografiyasi	4
10	I - guruh anionlari SO_4^{2-} , SO_3^{2-} , $S_2O_3^{2-}$, PO_4^{3-} , CO_3^{2-} , $C_2O_4^{2-}$ analitik reaksiyalari.	4
11	II -III guruh anionlari Cl^- , Br^- , I^- , S^{2-} , NO_3^- , NO_2^- , CH_3COO^- analitik reaksiyalari. Kompleks birikmalariga doir masalalar yechish.	4
12	I - III guruh anionlari aralashmasining tahlili. /II- mashg`ulot./	4
13	TO`TI: Noma'lum tarkibli quruq tuzning tahlili.	4
14	Tortma tahlil: $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ tarkibidagi kristallizatsion suvni massa ulushini aniqlash. /I- mashg`ulot/ Masalalar yechish.	4
15	$CuSO_4 \cdot 5H_2O$ tarkibidagi kristallizatsion suvni massa ulushini aniqlash. /II - mashg`ulot./ Talabalar mustaqil ishlarini baholash.	4
Jami		60
4- semestr		
1	O`lchov idishlarni sig`imini tekshirish. Standart $H_2C_2O_4 \cdot 2H_2O$ eritmasini tayyorlash.	4
2	NaOH va H_2SO_4 ishchi eritmalarni tayyorlash va standartlash	4
3	Nazorat eritma tarkibidagi H_2SO_4 va H_3BO_3 massalarni aniqlash. Masalalar yechish.	4
4	Quruq tuz tarkibidagi NH_4Cl massa ulushini aniqlash. Natijani ishonch chegarasini hisoblash.	4
5	Nazorat eritma tarkibidagi Na_2CO_3 va $NaHCO_3$ massasini aniqlash	4
6	Permanganometriya. Kaliy permanganat eritmasini tayyorlash va standartlash.	4
7	Nazorat eritmalaridagi H_2O_2 massa ulushi va Fe(II) massasini aniqlash.	4
8	Bromatometriya. $KBrO_3$ eritmasini tayyorlash. Nazorat eritmasidagi natriy salitsilat massasini aniqlash	4
9	Nitritometriya. $NaNO_2$ eritmasini tayyorlash. Nazorat eritmasidagi streptotsidni massasini aniqlash.	4
10	Komleksometriya. Standart $MgSO_4 \cdot 7H_2O$ va ishchi eritma trilon B	4

	eritmaları tayyorlash, standartlash.	
11	Suv qattiqligini va nazorat eritmasidagi Pb(II) massasini aniqlash.	4
12	Fotoelektrokolometriya. Nazorat eritmasidagi Cu(II) massasini aniqlash.	4
13	Spektrofotometriya. Preparatdagi rezortsinni massa ulushni aniqlash.	4
14	Fluorimetriya. Nazorat eritmasidagi H ₂ SO ₄ massasini flyuoriststent indikatorini ishtirokida alkalimetrik titrlash.	4
15	Potentsiometriya. Nazorat eritmasidagi H ₂ SO ₄ massasini pH -metrik usulda titrlab aniqlash.	4
16	Nazorat eritmasidagi Na ₂ SO ₄ massasini ion almashinish xromotografiyasi usulida aniqlash.	4
	Talabalar mustaqil ishini baholash.	2
	Jami	66