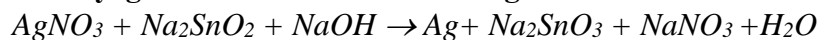


«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

1-variant

1. **Moddalar massasining saqlanish qonuniga ta'rif bering, misollar asosida?** Atom massa, molekulyar massa, M.V.Lomonosov tarifi, A.Lavuaze tarifi.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlar yeg'indi nisbatlarini ko'rsating?**



3. **Sof sulfat kislotani zichligi 1,96 g/ml . Zichligi 1,24 g/ml bo'lgan sulfat kislota eritmasini konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

2-variant

1. **Noorganik moddalarning muhim sinflari.** Ularni olinishi, hossalari, oksid, asos, kislota, tuz va ularning sinflari, sanoatdagi ahamiyati.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlar yeg'indi nisbatlarini ko'rsating?**



3. **Harorat 40°C ga ko'tarilganda reaksiya tezligi 256 marta ortdi. Reaksiya tezligining temperatura koefitsienti nechaga teng?**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

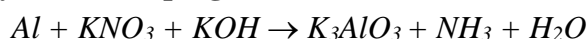
Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

3-variant

1. **Materiya va modda.** Kimyo fanining maqsadi va vazifalari, hayotimizdagi o'rni. Molekula, atom, element, zarracha.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari ayirmasini toping?**



3. **300 ml 7 % li eritmada necha gramm kaliy xloridi mavjud, va shu eritmaga 100 ml diss. suv qo'shilganda eritmaning o'zgargan molyarligini toping?**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

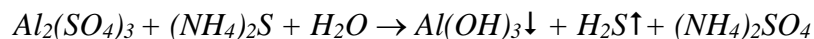
Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

4-variant

1. **Kimyoviy jarayonlarda sodir bo'ladigan elektrokimyoviy hodisalar.** Galvanik elementlar va ularning ishlar mehanizmi. Akumlyator.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari ayirmasini toping?**



3. **Ikkita eritma aralashtirilishidan hosil bo'lgan eritmada erigan moddaning massa ulushi birinchi eritmada erigan moddaning massa ulushidan 2 marta ko'p, ikkinchi eritmanikadan esa 2,5 marta kam. Dastlabki eritmalar qanday massa nisbatda aralashtirilgan?**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

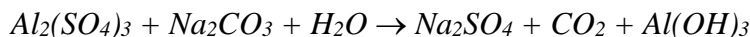
Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

5-variant

1. **Kimyoning asosiy tushunchalari va qonunlari.** Moddalarning massa ulushlarini topish usullari. Ekvivalentlik, modda miqdori.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping?**



3. **50 ml eritmaning tarkibida 6,85 g natriy sulfat (Na_2SO_4) tuzi mavjud. Tuzning foiz konsentratsiyasi aniqlang?**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

6-variant

1. **Kimyoviy kinetika va kimyoviy muvozanat.** Ta'sir etuvchi omillar, katalizator, bosim, nur ta'siri, gomogen va geterogen sistemalar.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping?**



3. **83,3 g kaliy bromidi (KBr) 200 g suvda eritilganda eritmaning konsentratsiyasini % da toping?**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

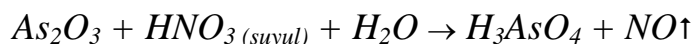
Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

7-variant

1. **Atomlarning tuzilishi va elementlarning davriy sistemasi.** Pauli prinsipi va Hund qoidasi, kvant sonlari, orbitallar nazariyasi.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping?**



3. **Natriy gidroksidining 6 M eritmasida (eritma zichligi 1,2 g/ml) erigan moddaning massa ulushi necha % ga teng?**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

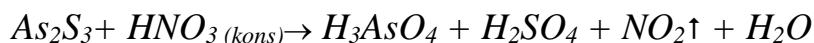
Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

8-variant

1. **Eritmalarning konsentratsiyalari.** Eritmalarning dispers sistemalari, erigan moddalarning muhitlari, molyarlik, normallik, molyallik, titr konsentratsiya.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping?**



3. **Normal sharoitda 12,75 g ammiak (NH_3) necha litr hajmni egallaydi, olingan hajmdagi ammiakni hosil qilish uchun sarflanadigan vodorod gazining massasini aniqlang.**
($H_2 + N_2 = NH_3$)

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

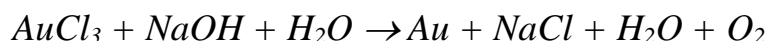
Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

9-variant

1. **Atom tuzilishining yadro nazariyasi.** Atom yadrosini, radiaktivlik, yadro reaksiyasi, orbitallari, kvant sonlari, elektronlarning orbitallardagi holati.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping, dastlabki reaksiyaga kirishgan 10 g ishqorning massasidan foydalanib ajralgan gazning hajmini toping?**



3. **15 g massali gaz n.sh.da 11,2 l hajmni egallaydi. Shu gazning molyar massasi (g/mol) nechaga teng?**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

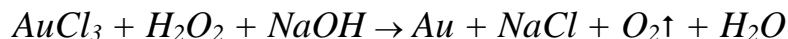
Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

10-variant

1. **Gazsimon moddalarning molekulyar massasini aniqlash.** Avagadro usuli , hajmiy nisbatlar, modda miqdori, Klapeyron tenglamalari.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping, dastlabki reaksiyaga kirishgan 20 g tuzning massasidan foydalanib ajralgan gazning hajmini toping?**



3. **Normal sharoitda 24,5 g ammiak necha litr hajmni egallaydi, olingan hajmdagi ammiakni hosil qilish uchun sarflanadigan azot gazining massasini aniqlang. ($H_2 + N_2 = NH_3$)**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

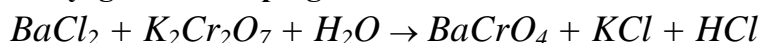
Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

11-variant

1. **Kimyoviy jarayonlarda sodir bo'ladigan energetik hodisalar.** Termokimyo, entalpiya, entropiya, ekzotermik, endotermik jarayonlar.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping?**



3. **Normal sharoitda gazning 1 litr massasi 3,17 g ga teng bo'lsa, uning molekulyar massasi necha grammni tashkil qiladi?**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

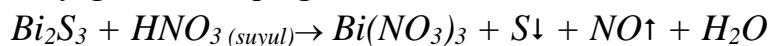
Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

12-variant

1. **Kimyoviy bog'lanishlar.** Strukturaviy tuzilishlari, kovalent, qutubli, qutubsiz, ion, vodorod, donor-akseptor bog'lar, dipol momenti.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping?**



3. **Normal sharoitda gazning 5.6 litrdagi massasi 8 grammga ga teng bo'lsa, uning molekulyar massasi qancha u oltigurgutning qaysi oksidi?**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

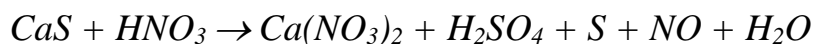
Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

13-variant

1. **Kimyoviy bog'lanishlar va bog'lanish nazariyasi.** Molekulalaro kuchlar, bog' burchaklari, dipol holati, kovalent, qutubsiz, qutubli.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping, dastlabki reaksiyaga kirishgan 20 g sulfid tuzining massasidan foydalanib ajralgan gazning hajmini toping?**



3. **Kaliy nitratning (KNO_3) 300 g 20% li eritmasi tarkibida qancha miqdorda eruvchi va erituvchi modda mavjud?**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

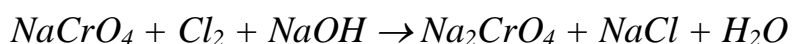
Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

14-variant

1. **Kimyoviy elementlarning davriy sistemasi.** Davriy qonun, elementlarning davriy sistemadagi oilalari, davrlar, qatorlar, guruhlar.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping, dastlabki reaksiyaga kirishgan 4.5g xromat tuzining massasidan foydalanib ajralgan xlorli tuzning massasini toping?**



3. **10% li H_2SO_4 eritmasini hosil qilish uchun 30% li 50 g sulfat kislota qancha suv qo'shish kerak. Eritmaning molyarligini toping.**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

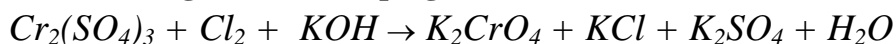
Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

15-variant

1. **Kataliz. Kimyoviy reaksiyalarning tezligi.** Kimyoviy muvozanat. Tasir etuvchi omillar. Vant – Goff qoidasi, sistemalar.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping, reaksiyadan keyin 1.75g kaliy sulfat tuzi hosil bo'lgan, dastlabki tuzning massasini toping?**



3. **1,85 kg eritmani bug'latib, 45 g quruq tuz olingan bo'lsa, boshlang'ich eritmadagi tuzning massa ulishini toping.**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

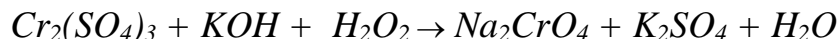
Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

16-variant

1. **Elektrokimyoviy jarayonlar.** Elektrod potentsial. Faradey qonunlari va ularning ahamiyati, galvanometr, elektrodlar.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping, reaksiyadan keyin 3.75g kaliy sulfat tuzi hosil bo'lgan, dastlabki tuzning massasini toping?**



3. **100 ml 0.5 g osh tuzi eritmasining molyarligini aniqlang.**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

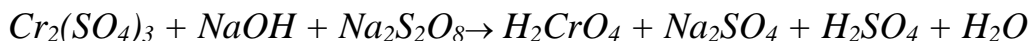
Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

17-variant

1. **Anorganik birikmalarning muhim sinflari.** Ularning olinishi, ishlatilishi va hossalari, tuzlar, kislotalar, oksidlar, asoslar.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping, oksidlovchi va qaytaruvchilarni ko'rsating?**



3. **Xarorat 50° C bo'lganda reaksiya tezligi 2 minut 30 sekund davom etdi, temperatura ko'rsatgichi 3 ga teng bo'lganda, reaksiya tezligi 90° va 20° larda reaksiya qancha vaqtda yakunlanadi?**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

18-variant

1. **Kimyoviy tushunchalar va qonunlar.** Moddalar tarkibi, massa, reaksiya, ekvivalentliklari, atom, molekula, ion, zarrachalar.
 2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping, oksidlovchi va qaytaruvchilarni ko'rsating?**
- $$Cr_2(SO_4)_3 + KMnO_4 + H_2O \rightarrow K_2Cr_2O_7 + Mn(OH)_4 + H_2SO_4$$
3. **H₂SO₄ ning 0.5 M li eritmasidan 25 ml ni neytrallash uchun KOH ning 0.25 M li eritmasidan qancha xajm sarflanadi?**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

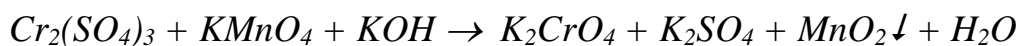
Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

19-variant

1. **Atom va molekulalar tuzilishi.** Davriy qonun, elementlar davriy sistemasi, atomdagi energetik pog'onalar, kvant sonlar.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping, reaksiyadan keyin 3.75g metal oksidi hosil bo'lgan, dastlabki sarflangan ishqorning molini toping?**



3. **300 ml 0,2 M eritmada necha gramm kaliy xloridi mavjud.**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

20-variant

1. **Molekulalarning tuzilishi va kimyoviy bog'lanishi.** Qutbli, qutbsiz molekulalar, valent elektronlar, bog'lanish,
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping, reaksiyadan keyin hajmi 2,55 l azot(II)oksidi hosil bo'lgan, dastlabki sarflangan mis tuzining massasini toping?**



3. **500 ml eritmaning tarkibida 6,85 g alyuminiy sulfati ($Al_2(SO_4)_3$) mavjud. Tuzning molyar konsentratsiyasi toping?**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

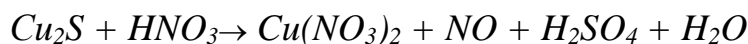
Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

21-variant

1. **Termokimyo.** Energiyaning saqlanish qonuni. Entalpiya va ichki energiya. Ekzotermik reaksiyalar, endotermik reaksiyalar. Entropiya.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping, oksidlovchi va qaytaruvchilarni ko'rsating?**



3. **Harorat 40°C ga ko'tarilganda reaksiya tezligi 256 marta ortdi. Reaksiya tezligining temperatura koeffitsienti nechaga teng?**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

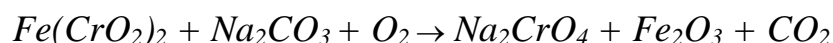
Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

22-variant

1. **Eritmalar.** Eritmalar konsentratsiyasi, Kolloid eritmalar, dispers sistemalar, emulsiya, suspenziya, eritmalarining muhitlari.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping, reaksiyadan keyin hajmi 2,24 l uglerod(IV)oksidi hosil bo'lgan, dastlabki sarflangan natriy korbanatning massasini toping?**



3. **5 l 0,1 M eritma tayyorlash uchun mis kuporosidan $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ necha g kerak bo'ladi.**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

23-variant

1. **Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalari.** Disproporsiya va sinproporsiya usuli. Elektron balans usuli, oksidlanish darajalari, oksidlovchi va qaytaruvchilar.
2. **Fosfit k-ta H_3PO_3 , Karbonat k-ta, H_2CO_3 ushbu kislotalarning qaysi birida kislorodning egallagan massa ulushi yuqori hisoblang?**
3. **138 g natriy metali 448 gr suvda eritilganda xosil bo'lgan ishqor eritmasining protsent konsentratsiyasini xisoblab toping.**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

24-variant

1. **Elektrolitik eritmalar.** Eritmalarining elektr o'tkazuvchanligi. Kuchli va kuchsiz elektrolitlar. Elektrolitlarning eritmalarida dissotsiyanishi.
 2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping, oksidlovchi va qaytaruvchilarni ko'rsating?**
- $$Fe_2(SO_4)_3 + K_2CO_3 + H_2O \rightarrow Fe(OH)_3 \downarrow + K_2SO_4 + CO_2 \uparrow + H_2O$$
3. **60°C da eritmadagi nomalum tuz 400 sekundda erib ketsa temperatura 90°C va 20°C da reaksiya tezligi qancha muddat davom etadi, reaksiyaning temperature koyiffitsenti 2 ga teng?**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

25-variant

1. **Kimyoviy reaksiya tezligi.** Ta'sir etuvchi omillar. Kimyoviy muvozanat. Vant-Goff qonuni. Le-Shateli prinsipi, katalizator, bosim, moddalar konsentratsiyasi.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping, reaksiyadan keyin hosil bo'lgan kaliy xloridning massasini toping, dastlabki sarflangan temir bromitning massasi 10 g.**
$$FeBr_3 + K_2Cr_2O_7 + HCl \rightarrow CrCl_3 + FeBr_2 + Br_2 + Cl_2\uparrow + KCl + H_2O$$
3. **Ushbu formula $(NH_4)_2SO_4$ tarkibidagi elementlar atomlarining massa ulishini toping? Atomlar orasidagi massa ulishi jihatidan eng yuqorisini aniqlang.**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

26-variant

1. **Metallarning va ularning hossalari.** Tabiatda uchrashi, fizik va kimyoviy hossalari, davriy sistemadagi o'rni, metallurgiya, rudalar, qotishmalar.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping, reaksiyadan keyin hosil bo'lgan kaliy xloridning massasini toping, dastlabki sarflangan temir xloridning massasi 4.5 g.**
$$FeCl_2 + KMnO_4 + HCl \rightarrow FeCl_3 + KCl + MnCl_2 + H_2O$$
3. **Xarorat 10^0 C dan 50^0 gacha ko'tarilganda, reaksiyaning tezligi 16 marta ortgan. Shu reaksiya tezligining xarorat koefitsientini hisoblang.**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

27-variant

1. **Anorganik birikmalar.** Muhim sinflari, hossalari, olinishi, hos reaksiyalar, sanoatdagi o'rni, turmushda ishlatilishi.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping.**
$$FeCr_2O_7 + Na_2CO_3 + O_2 \rightarrow Na_2CrO_4 + Fe_2O_3 + CO_2\uparrow$$
3. **Osh tuzining 500 ml eritmasida 10 gramm tuz erigan, shu eritmaning molyar konsentratsiyasini toping.**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

28-variant

1. **Moddalarning klassifikatsiyasi.** Fizik va kimyoviy o'zgarishlar, ularning tarkibi, tuzilishi, xossalari, agregat holati.
2. a) FeCr_2O_7 , b) Na_2CO_3 , c) Na_2CrO_4 , d) Fe_2O_3 , e) CO_2 , yuqorida ko'rsatilgan moddalardan kislorod elementining massa ulishi ortib boorish tartibida joylashtiring.
3. **Quyida ko'rsatilganlardan foydalanib moddalarning oddiy formulalarini aniqlang.**
 - 1) Kaliy 24,68 %, marganets 34,81%, kislorod 40,5%
 - 2) Vodorod 2,04%, oltingurgut 32,65%, kislorod 65,3%

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

29-variant

1. **Massa va energiyaning saqlanish qonuni.** Massa, energiya, tarkibning doimiylik qonuni. Dal'tonidlar, Bertollidlar, karrali nisbatlar qonuni.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping, oksidlovchi va qaytaruvchilarni ko'rsating?**
$$\text{FeS}_2 + \text{HNO}_3 (\text{suyul}) \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NO}\uparrow + \text{H}_2\text{O}$$
3. **400 ml eritmada natriy nitrat tuzidan 7,5 gramm erigan, eritmaning molyar konsentratsiyasini aniqlang.**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev

«UMUMIY KIMYO» fanidan yakuniy baxolash (yozma ish) sinovini o'tkazish uchun savollari to'plami.

30-variant

1. **Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalari.** Disproporsiyalanish, sinproporsiyalanish, elektron balans usuli, molekulararo, ichki molekulyar oksidlanish-qaytarilish reaksiyalari.
2. **Quyidagi reaksiyani elektron balans usuli orqali tenglang, reaksiyaning o'ng va chap tomon koefitsientlari yeg'indisini toping, oksidlovchi va qaytaruvchilarni ko'rsating?**
$$\text{FeSO}_4 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$$
3. **750 ml eritmada kalsiy xlorid tuzidan 25 gramm erigan, shu eritmaning molyar konsentratsiyasini aniqlang.**

Kaf. mudiri:

O.K.Raxmonov

Tuzuvchi:

E.A.Tojiyev