Kimyo test 8 – sinf

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Qaysi holatda faqat asosli oksid olish usuli ko'rsatilgan? |
| 4P+502=2P2 05;  |
| C+O2=CO2  |
| CaCO3=CaO+CO2;  |
| Cu(OH)=CuO+H2 O To’g’ri javob  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 2. Kislotali oksidlar qatorini ko'rsating.  |
| K2 O ,MgO,SO2 ,Na2 0;  |
| CO ,P2 O5; ,S0 , N2 O3 ; To’g’ri javob |
| ZnO, N 2O3 ,Al2 03 , H2 0;  |
| BaO , P2 05 , CO |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 3. Quyidagi oksidlarning qaysi birlari asoslar bilan reaksiyaga kirishadi? 1. CaO 2. SO3 3. FeO 4. N 5. CO2 6. ZnO.  |
| 2, 3, 5; To’g’ri javob |
| 2, 4, 5 |
| 1, 3, 5;  |
| 3, 5, 6. |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 4. Normal sharoitda 11,2 litr oltingugurt (IV)-oksid olish uchun qancha oltingugurtni yoqish kerak? |
| 16; To’g’ri javob |
| 32;  |
| 64;  |
| 24. |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 5. Amfoter gidroksidlar qatorini ko'rsating. |
| KOH,Mg(OH)2, AI(OH)3  |
| Ca(OH)2, Fe(OH)3,Ba(OH)2, |
| Zn(OH)2, AI(OH)2 , Cr(OH)3 To’g’ri javob |
| NaOH, Zn(OH)2 Cu(OH)2,  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 6. Qaysi reaksiya suvda erimaydigan asos xossasini ifodalaydi? |
| NaOH+ CO2 =Na HCO2 |
| KOH +HCI=KCI + H 2 0;  |
| CaO+H2 O =Ca(OH)2  |
| 2Fe(OH) =Fe O+3H2 0. To’g’ri javob |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 7. Qaysi moddadan bir vaqtning o'zida ham asosli, ham kislotali oksid olish mumkin? |
| CaC03 To’g’ri javob |
| AI(OH)3  |
| H2 PO4  |
| Сl  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 8.? Ohakli suv Ca(OH)2 orqali karbonat angidrid yuborilganda 50 g oq cho'kma hosil bo'ladi. Necha litr CO2 reaksiyaga kirishgan |
| 22,4;  |
| 2,24;  |
| 11,2; To’g’ri javob |
| 1,12. |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 9. Kislota eritmasi quyidagi indikatorlarning qaysilari ta'sirida qizaradi?1. Lakmus. 2. Fenoftalein. 3. Metil zarg'aldog'i |
| 1;  |
| 1 va 3; To’g’ri javob |
| 2 va 3;  |
| 1 va 2. |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 10. Formulalari quyidagicha bo'lgan oksidlarning qaysi birlarida kislorodning massa ulushi 50% ga teng?  |
| S03 To’g’ri javob |
| CO2 |
| CO  |
| SO2 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 11.Quyidagi moddaning qaysi biri kovalent bog`lanish birikmalar turiga kiradi. |
| K2O To’g’ri javob |
| HCl, H  |
| K2S  |
| Cl2O |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 12.Quyidagi moddalarning qaysi biri ion bog`lanishli birikmaga tegishli. |
| Shavel kislota  |
| Vodorod ftorid  |
| kalsiy oksidi  |
| bor nitrid |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 13.Yoritish chiroqlarida ishlatiladigan argon izotoplarining yadrolarida nechta prton va neytron bor? |
| 6ta |
| 14 ta  |
| 18ta To’g’ri javob |
| 12ta |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 14.Quyidagi birikmalardan qaysi biri ion bog`lanishli birikma? |
| HF To’g’ri javob |
| KF |
| F2 |
| HCOOH |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 15. Fosforning yuqori oksidlanish darajasi nechaga teng? |
| +5  |
| +4  |
| +6  |
| +7 To’g’ri javob |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 16.Oddiy moddani ko’rsaying?  |
| ammiak |
| vodorod To’g’ri javob |
| vodorod xlorid  |
| metan |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 17.Amfoter oksidni ko’rsating |
| CuO |
| BaO |
| N2O |
| ZnO To’g’ri javob |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 18.CuSO4 ga Fe ta’sir ettirib, yangi tuz olish mumkin.Uning nomi yozilgan bandni ko’rsating |
| ruh gidroksid  |
| temir sulfat  |
| kalsiy sulfat  |
| temi |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 19, 12 gramm uglerodda nechta atom bo’ladi?A) B) S) D)  |
| 6,09\*1028  |
| 6,02\*1023 To’g’ri javob |
| 6,05\*1024  |
| 6,05\*1023 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 20, Avogadro qonnuni qaysi bandda to’g’ri ta’riflangan. |
| element nisbiy atom massasining valentliklariga nisbati shu elementning ekvivalentidir |
| reaksiyaning issiq effekti boshlangich moddalar bilan hosil bo’lgan mahsulotning tabiatiga bog’liq bo’lib, reaksiyaning oraliq bosqichlariga taaluqli emas. |
| moddalar bir-biri bilan ularning ekvivalentlariga proportsional miqdorlarda ta’sirlashadilar |
| bir xil sharoitda turli xildagi gazlarning bir xil hajmlardagi molekulalar soni bir xil bo’ladi. |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 21, Asosli oksidlar qatorini aniqlang. |
| CO2, So3P2O5 |
| Na2O, BaO, CuO To’g’ri javob |
| ZnO, Al2O3, Sb2O3   |
| CO, No |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 22, Asoslar suvda erish va erimasligiga qarab nechaga bo’linadi? |
| 2 |
| 3 |
| 4 To’g’ri javob |
| 5 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 23, Suvda erimaydigan asoslar qatorini aniqlang. |
| Cu(OH)2, Fe(OH)2, Cr(OH)2 To’g’ri javob |
| NaOH, Ca(OH)2, KOH |
| NaOH, Al(OH)3, Zu(OH)2  |
| Ca(OH)2, Ba(OH)2, KOH |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 24, Amfoter asoslar qatorini ko’rsating.A) B) S) D)  |
| Zu(OH)2, Al(OH)3, Cr(OH)3 To’g’ri javob |
| NaOH, Cu(OH)2, KOH  |
| Ca (OH)2, Al (OH)3, Ba(OH)2 |
| Ba(OH)2, Ca(OH)2, Ni(OH)2 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 25, Qaysi holatda Al(OH)3 ni olish usuli ko’rsatilgan? |
| AlCl3+NaOH  |
| Al+H2O To’g’ri javob |
| Al2O3+KCl  |
| AlCl3+H2O |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 26, Kislotalarga berilgan to’g’ri ta’rifni ko’rsating. |
| Molekulasi tarkibida metallarga o’z o’rnini bera oladigan vodorod atomlari va kislota qoldig’idan tarkib topgan murakkab moddalar. |
| Metall atomi bir yoki bir necha gidroksogruppalardan tashkil topgan murakkab moddalar |
| Tarkibiga vodorod atomi va gidroksogruppa tutgan moddalar |
| Tarkibi kislotalar va asoslar qoldiqlaridan iborat moddalar. |
| 27, Kislotalar molekulasi tarkibidagi kislorod atomining bo’lishi yoki bo’lmasligiga ko’ra necha guruhga bo’linadi? |
| 2 |
| 3 |
| 4 To’g’ri javob |
| 5 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 28, Faqat kislorodli kislotalardan iborat qatorni ko’rsating. |
| H2S, H2CO3, HF  |
| HNO3, H2CO3, H2SiO3 To’g’ri javob |
| HZ, HCN, HZr  |
| HCl, H2CrO4, H2S  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 29, Ikki negizli kislota qatorini ko’rsating. |
| HCl, HBr, HNO3  |
| H3PO4, H3BO3, H3AsO4  |
| H2SO4, H2CO3, H2SO3  To’g’ri javob |
| H4P2O7, HNO3, H3AsO3 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 30, Tuzlarga berilgan to’g’ri ta’rifni ko’rsating. |
| molekulasida metal atomi va kislota qoldig’idan tashkil topgan murakkab moddalar |
| Tarkibi vodorod atomlari va kislota qoldig’idan tarkib topgan murakkab moddala |
| Tarkibi metal tomi va gidroksogrppadan tarkib topgan murakkab moddalar. |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 31, Oddiy modda qaysi bandda keltirilgan? |
| FeO3 |
| K2O |
| H2SO4  |
| O2  To’g’ri javob |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| . 32 Quyida moddalarning qaysi biri kovalent bog’lanishli birikmalar turiga kiradi? |
| K2O |
| KCl  |
| K2S To’g’ri javob |
| Cl2O |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 33, Malahitning formulasi qaysi qatorda to’g’ri ko’rsatilgan? |
| CuCO3 |
| (CuOH)2 CO3  To’g’ri javob |
| FeSO4\*H2O  |
| FeSO4\*5H2O |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 34, H +Cl H:Cl ushbu bog’lanish kimyoviy bog’lanishning qaysi turiga kiradi? |
| ionli bog’lanish  |
| qutbli kovalent bog’lanish To’g’ri javob |
| qutbsiz kovalent bog’lanish |
| metal bog’lanish |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 35, AlCl3 birikmasida alyuminiyning oksidlanish darajasi nechaga teng? |
| +2  |
| +3 To’g’ri javob |
| -3  |
| -1 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 36, Elektrmanfiyligi bir-biridan keskin farq qiladigan element atomlaridan hosil bo’lgan moddalar qatorini ko’rsating. |
| NaCl, K2S, BaCl2, CaF2Li2O, MgO To’g’ri javob |
| HCL, Na, KCL, PCl3, CH4 |
| Al, Zn, HB2, H2O, PCl3  |
| Fe, Li, Cu, Na, N2, O2, J2 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 37, Quyidagi moddalarning qaysi biri ion bog’lanishli birikmaga tegishlli? |
| shavel kislota  |
| vodorod ftorid  |
| kalsiy oksidi  |
| bor nitrid To’g’ri javob |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 38, Yoritish chiroqlarida ishlatiladigan argon izotoplarining yadrolarida nechta proton va neytron bor? |
| 6 ta  |
| 14 ta  |
| 18 ta  |
| 12 ta |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 39, Quyidagi birikmalardan qaysi biri ion bog’lanishli birikma? |
| HF |
| KF |
| F2 |
| HCOOH To’g’ri javob |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 40, Fosforning yuqori oksidlanish darajasi nechaga teng? |
| +5 To’g’ri javob |
| +4  |
| +6  |
| +7 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 41, Vodorod bog’lanishli modda nomini ko’rsating. |
| ammiak To’g’ri javob |
| vodorod |
| vodorod xlorid  |
| metan |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 42, Amfoter oksidni ko’rsating |
| CuO |
| BaO  |
| N2O  |
| ZnO To’g’ri javob |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 43, CuSO4 ga Fe temir ta’sir ettirib, yangi tuz olish mumkin. Uning nomi yozilgan bandni ko’rsating. |
| ruh gidroksid  |
| temir sulfat To’g’ri javob |
| kalsiy sulfat  |
| temir xlorid |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 44, 21,7 g simob (II)-oksid parchalanganda n.sh da qancha hajm kislorod hosil qiladi? |
| 2,24 I  |
| 5,01 I  |
| 1,12 I  |
| 2,22 I |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 45, Fosfat kislotada fosforning oksidlanish darajasi nechaga teng? |
| +7  |
| +1  |
| +2  |
| +5 To’g’ri javob |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 46, 1mol har qanday modda qancha zarracha tutadi? |
| 6.02\*1023  To’g’ri javob |
| 6.02\*1025  |
| 6.05\*1023 |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 47, 2.5mol CuO necha gram bo`ladi? |
| 400g To’g’ri javob |
| 300g |
| 200g |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 48, Oksidni belgilang |
| NaOH |
| K2O To’g’ri javob |
| **Ca(OH)2** |
| K |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 49,Suvda erimaydigan asoslar qtorini ko`rsating. |
| Fe(OH)2  |
| KOH To’g’ri javob |
| HgOH |
| N |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 50, Vodorod laboratoriya sharoitida qysi usulda olinadi? |
| Sn+HCl  |
| H2+O2  |
| H2O\_\_\_\_\_\_\_\_\_-elektroliz. To’g’ri javob |
| S |

**8-sinf 2-chorak**

 Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Quyidagi qaysi element 1ta elektronni o`zidan oson beradi?
 |
| NA To’g’ri javob |
| Mg |
| Ca |
| K |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 2. Quyidagi qaysi reaksiya o`rin olish reaksiyasiga kiradi?A) B) C) |
| Al+H2SO4 To’g’ri javob |
| Al+O2  |
| FeO+HCl |
| G |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. 20gr kalsiy gidroksidni olish uchun qancha kalsiy oksid kerak?
 |
| 6.05g To’g’ri javob |
| 7.5g  |
| 5.02g |
| 8 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 4. 15g metall suv bilan reaksiyaga kirishganda 4.3l H2 ajralib chiqadi,bu metal nomini aniqlang.A) B) C)) |
| Mg(24gr)  |
| Ca(40g)  |
| Na(32g To’g’ri javob |
| Mg |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Cl- ioni qaysi tuz yordamida aniqlanadi?
 |
| AgNO3 To’g’ri javob |
| CaCl2 |
| FeCl2 |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. 50g osh tuzini 450g suvda eritib olingan eritma konsentratsiyasi qanday bo`ladi?
 |
| 25%  |
| 30%  |
| 10% To’g’ri javob |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. 12g uglerodda nechta atom bo`ladi?
 |
| 6.05\*10 23  |
| 6.02\*1023 To’g’ri javob |
| 6.03\*1023 |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. 22g CO2 n.sh.da qanday hajmni egallaydi?
 |
| 22.4l  |
| 10.5  |
| 11.2l To’g’ri javob |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Na ning elektron konfyugratsiyasini yozing.
 |
| 1s22s22p63s1  To’g’ri javob |
| 1s2 |
| 1S1 |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Vodorod elementining elektron konfyugratsiyasi qanday bo`ladi
 |
| 1s1  To’g’ri javob |
| 1s22s22p63s1  |
| 1s2 |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Quyidagi moddalarning qaysi biri kovalent bog`lanishga ega.
 |
| K2O |
| KCl  |
| Cl2O To’g’ri javob |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Malaxitning formulasini ko`rsating.
 |
| FeSO4\*H2O |
| (CuOH)2CO3 To’g’ri javob |
| CuCO3  |
| CO3 |

 Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Galogenlar orasida eng kuchli elektromanfiy elementni ko`rsating.
 |
| Cl2 |
| J2 |
| F2 To’g’ri javob |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Mis sulfatga xlorid kislota ta`sir ettirilganda yangi tuz hosil bo`ladi.Uning nomini ko`rsating.
 |
| Rux gidroksid  |
| Mis xlorid To’g’ri javob |
| Kalsiy sulfat |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. U davriy jadvalda 17-tartib raqamda joylashgan , tabiatda faqat birikmalar holiday uchraydi.Sariq,yashil rangli zaharli gaz.Uni nomini aniqlang.
 |
| Xlor To’g’ri javob |
| Brom |
| yod |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Sanoatda vodorod xlorid qanday usulda olinadi?
 |
| Vodorod bilan xlor gazlarini o`zaro reaksiyaga kirishtirib To’g’ri javob |
| Natriy xlorid tuzlariga fosfat kislota ta`sir ettirib. |
| Kaliy xlorid tuzlariga nitrat kislota ta`sir ettirib |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. U shunday moddaki –rangsiz o`tkir hidli “tutovchi kislota” nomini olgan.Uni belgilang.
 |
| Xlorid kislota To’g’ri javob |
| Sulfat kislota  |
| Nitrat kislota |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Xlorid ionini eritmaeda mavjudligini aniqlovchi modda.
 |
| AgNO3 To’g’ri javob |
| CuSO4 |
| ZnSO4 |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Qattiq kristall holda tosh tuzi shaklida uchraydigan natriy xlorid O`zbekistonning qaysi hududlarida uchraydi?
 |
| Xo`jaikon ,Tubokat To’g’ri javob |
| Aydarko`l,Issiqko`l |
| Sariqamish,Qorako`l |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Bertole tuzi formulasini ko`rsating.
 |
| KClO3 To’g’ri javob |
| ZnCl2 |
| HgCl |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Natriy karbonat tuzi eritmasiga fenolftalein indikatorini ta`sir ettirilganda eritma rangi qanday bo`ladi?
 |
| Sariq To’g’ri javob |
| rangi o`zgarmaydi  |
| Qizil |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Kuchsiz asos vaa kuchsiz kislotadan hosil bo`lgan tuzlarning suvdagi eritmasining muhiti qanday bo`ladi?
 |
| Kislotali  |
| Ishqoriy  |
| Neytral To’g’ri javob |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Kuchli asos va kuchsiz kuchsiz kislotadan hosil bo`lgan tuzlarning suvdagi eritmasining muhiti qanday bo`ladi.
 |
| Oksidli  |
| Ishqoriy To’g’ri javob |
| Kislotali |
| neytral |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Temir (III)xlorid tuzi necha bosqichda gidrolizlanadi?
 |
| 2 |
| 3 To’g’ri javob |
| 4 |
| 5 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Quyidagi qaysi moddaning suvdagi eritmasi ishqoriy nuhitga ega?
 |
| NaCl |
| HCl |
| Na2CO3 To’g’ri javob |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Ammiakda (NH3) azotning oksidlanish darajasi nechaga teng?
 |
| +3 To’g’ri javob |
| +4  |
| +5  |
| +6 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Ammiak laboratoriya sharoitida qanday usulda olinadi?
 |
| Ammoniy tuzlariga kislotalar ta`sir ettirib. |
| Odatdagi sharoitda suv ta`sir ettirib |
| Ammoniy tuzlariga ishqor ta`sir ettirib To’g’ri javob |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. O`zbekistonda ammiak qaterlarda ishlab chiqariladi?
 |
| Navoiy To’g’ri javob |
| Toshkent |
| Samarqand. |
| Xiva  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| .28. ”Kuldiruvchi gaz”ni ko`rsating. |
| N2O To’g’ri javob |
| NO |
| N2O3 |
| N |

|  |
| --- |
| .29. ”Chili selitrasi ”deb nom olgan moddani ko`rsating |
| Na2SO4 To’g’ri javob |
| NaNO3 |
| NH4Cl  |
| N |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Fosforit va apatitni belgilang.
 |
| Ca3P2 To’g’ri javob |
| P2S5 |
| PCl3 |
| P |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Azot laboratoriyada qaysi usulda olinadi?
 |
| balonlarda olib kelinadi |
| Havoni suyuqlantirib. |
| Zavoddan gaz balonlarda olib kelinadi. |
| Ammoniy xloridni qizdirib. |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 32 Azot qaysi modda bilan to`g`ridan to`g`ri reaksiyaga kirishadi? |
| Litiy To’g’ri javob |
| kislorod |
| Vodorod |
| K |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 33 Makro elementni belgilang. |
| C To’g’ri javob |
| Mn |
| Cu |
| K |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 34 Ishlab chiqarishda 2.8% ammiak isrof bo`lishini hisobga olib,5tonna 60%li nitrat kislota tayyorlash uchun qancha tonna ammiak kerakligini toping.A) B) C) |
| 0.833 To’g’ri javob |
| 83.3  |
| 8.33 |
| 8 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 35 Ammoniy tuzini belgilang. |
| HNO3 |
| ZnSO4  |
| NH4NO3 To’g’ri javob |
| CO2 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 36 Ortofosfat kislota kumush nitrat bilan ta`sirlashganda nima hosil bo`ladi/? |
| Suv  |
| cho`kma To’g’ri javob |
| gaz |
| metall |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 37 Kaliyli o`g`it tarkibidagi ozuqa elementini belgilang |
| K2O |
| KNO3 To’g’ri javob |
| KCl |
| K |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 38 natriy karbonatning formulasini belgilang. |
| Na2SO3 |
| Na2SO4 |
| NaHCO3 To’g’ri javob |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 39 Metanning vodorodga nisbatan zichligini hisoblang. |
| 2 |
| 8 To’g’ri javob |
| 9 |
| 10 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 40 16.25gr rux xlorid kislotaning mo`l eritmasida eritilganda ,qancha tuz hosilnbo`ladi? |
| 13g  |
| 64g  |
| 34g To’g’ri javob |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 41 Temir kuyundisi Fe3O4 dan 14kg temir olish uchun n.sh.da qancha hajm vodorod kerak?  |
| 4.4  |
| 7.4  |
| 6.8 |
| 8 |
| Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi  |
| 42. Molekulasida uchbog` tutgan uglevodorodlar |
| Alkenlar |
| A**l**kadiyenlar |
| Alkinlar To’g’ri javob |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 43. Ushbu R-O-Rumumiy formula qaysi sinf birikmalariga muvofiq keladi? |
| Spirtlar |
| oddiy efirlar  |
| Murakkab efirlar. To’g’ri javob |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 44. Gaz holatidagi alkinlar qatorini ko`rsating. |
| C2H4 To’g’ri javob |
| C7H14 |
| C9H18 |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 45. Uzum shakarini achitqi zamburug`lari yordamida bijg`itib qanday modda olinadi? |
| Etil spirt  |
| Metil spirt  |
| Sirka kislota To’g’ri javob |
| Propel  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 46. Magnezit formulasini ko`rsating. |
| MgSO4\*7H2O To’g’ri javob |
| MgCO3 |
| MgSiO4 |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 47. Bariy xlorid rangsiz alangani qanday rangga bo`yaydi? |
| Sarg`ish yashil To’g’ri javob |
| Qizil  |
| Ko`k |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 48. 50g bariy xlorid tutgan eritmaga tarkibida 28.4g natriy sulfat bo`lgan eritma qo`shildi necha gramm cho`kma hosil bo`ldi? |
| 35.6  |
| 54.3 To’g’ri javob |
| 46.3 |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 49. 23g etil spirtini yondirish uchun qancha hajm (n.sh.da)havo kerak bo`ladi? |
| 168 To’g’ri javob |
| 16.8  |
| 1.68  |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 50. Qattiq suv tarkibida -nima bo`ladi. |
| Ionlar  |
| Cava Mg ionlari ko`p bo`lgan suv To’g’ri javob |
| Cava Mg ionlari kam bo`lgan suv |
|  |

**8-sinf 2-chorak**

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Zang- qaysi elemetlardan iborat |
| Temir (II)gidroksiddan iborat sarg`ish rangli modda |
| Temir (III)gidroksiddan iborat sarg`ish rangli modda To’g’ri javob |
| Alyuminiy (II)gidroksiddan iborat sarg`ish rangli modda |
|  |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 2. Bir mol har qanday moddada nechta atom bo’ladi? |
| 60,2 . 1023 ta |
| 6,02 . 1023 ta To’g’ri javob |
| 6,02 . 1024 ta |
| 0,602 . 1023ta |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 3. Fosfor besh, kislorod ikki valentli ekanligidan foydalanib, oksid hosil qiling. A) B) D) E)  |
| P2O5 To’g’ri javob |
| P2O2  |
| P2O3 |
| P5O5 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Modda miqdorini topish formulasini belgilang.
 |
| V = m/M To’g’ri javob  |
| m=M . V |
| g=M/Vm |
| Vm=M/g |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 5 Azot (IV) oksidini havoga nisbatan zichligini toping. |
| 1.59 To’g’ri javob  |
| 2.59 |
| 3.59 |
| 4.59 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 6 . Kimyoviy reaksiya vaqtida issiqlik ajralib chiqsa, nima deb ataladi? |
| Gidratlash reaksiyasi |
| Gidrogenlash reaksiyasi |
| Endotermik reaksiya |
| Ekzotermik reaksiya To’g’ri javob |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 7. Amfoter oksidlar yozilgan qator? |
| ZnO, Al2O3 To’g’ri javob |
| CO, NO, N2O |
| CO2, SO3, P2O5 |
| Na2O, BaO, CuO |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 8. Qanday kislotalar nordon tuzlar hosil qiladi? |
| H2SO4, H3PO4 To’g’ri javob |
| HNO3, H2CO3 |
| H2SiO3, HPO3 |
| HCl, HJ |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 9. XVIII asrda nechta kimyoviy element ma’lum edi? |
| 63 ta To’g’ri javob |
| 109 ta |
| 30 ta |
| 22 ta |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 10. Kimyoviy elementlar nechaga bo’linadi? |
| Metallar va metalmaslarga To’g’ri javob |
| Kislotalar va tuzlarga |
| Oksidlar va asoslarga |
| Oddiy modda va murakkab moddaga |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 11. Ishqoriy metallar yozilgan qatorni belgilang.  |
| H, C, O |
| Br, Cl, J |
| Na, K, Rb |
| B, Al, Ga To’g’ri javob |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 12. Ishqoriy metallarning valentligi nechaga teng? |
| 1 |
| 2 |
| 3 |
| 4 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 13 . Galogenlar yozilgan qator? |
| H, Cl, Na |
| ) O, S, Se |
| F, Cl, Br To’g’ri javob |
| Mg, Ca, Zn |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 14. Valentlik tushunchasini fanga kiritgan olim? |
| 1852 y Franklend |
| 1861 y Butlerov |
| 1869-y Mendeleyev |
| 1756 y Lomonosov |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 15 . 2-davrda nechta element bor? |
| 1 |
| 2 |
| 5 |
| 8 To’g’ri javob |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 16. Radioaktivlar lotincha so’z bo’lib – qanday ma’noni anglatadi? |
| Radioaktiv element |
| faol nur chiqaruvchi To’g’ri javob |
| Aktivlik |
| A va D javoblar to’g’ri |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 17. Radioaktiv elementlar o’zidan necha xil nur chiqaradi? |
| 1 |
| 2 |
| 3 To’g’ri javob |
| 4 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 18. Radioaktiv ta’limotining asoshchilaridan biri  |
| skladovskaya Kyuri To’g’ri javob |
| Dalton |
| Rezerford |
| Lavuaze |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 19. Davrlarda kimyoviy elementlarning elektrmanfiyligi chapdan o’ngga o’tgan sari |
| ) ortadi To’g’ri javob |
| kamayadi |
| o’zgarmaydi |
| ortib keyin kamayadi |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 20. Elektrmanfiylik qiymati eng yuqori bo’lgan element |
| Li |
| ) B |
| C |
| F |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 21. Qutbsiz kovalent bog’lanishli moddalarni belgilang.  |
| Cl, Br To’g’ri javob |
| Na, K |
| CO, NH3 |
| NaCl, KF |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 22. Ionli bog’lanishli moddalar yozilgan qator  |
| H2O, NH3 |
| KCl, Li J To’g’ri javob |
| CH4, PCl3 |
| N, F |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 23. H3PO4 – ortofosfat kislotada fosforning oksidlanish darajasi nechaga teng? |
| +2 |
| +5 To’g’ri javob |
| +3 |
| -3 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 24. Quyidagi birikmalardan xromning oksidlanish darajalkarini aniqlangCrO; Cr2O3; CrO3; K2Cr2O7 |
| +2, +3, +6, +6 To’g’ri javob  |
| +3, +2, +6, +6 |
| +6, +3, +2, +6 |
| +6, +6, +3, +2 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 25. Al + HCl – AlCl3 + H2 Quyidagi reaksiya tenglamasini tenglashtiring va koeffitsentlar yig’indisini toping.  |
| 13 To’g’ri javob |
| 12 |
| 14  |
|  15 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 26. Temirni oksidlash uchun n.sh.da o’lchangn 5.6 l kislorod sarflandi. Reaksiya natijasida necha gram temir kuyindisi hosil bo’lgan? 2Fe + O2 – 2FeO + Q |
| 36 g To’g’ri javob |
| 0.36g |
| 0.036g |
| 360 g |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 27. Moddalar elektr tokini o’tkazish yoki o’tkazmasligiga qarab necha guruhga bo’linadi? |
| 2 To’g’ri javob |
| 3 |
| 4 |
| 5 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 1. Quyidagi ko’rsatilgan moddalarning qaysilari elektr tokini o’tkazadi?

1 spirt 2. H2SO4 3. AgNO3 4. NaOH 5. suyuq kislorod 6. Yodning spirtdagi eritmasi |
| 2, 3, 4 To’g’ri javob |
| 1, 2, 3  |
| 3, 4, 5 |
| 4, 5, 6 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 29 Elektrolitik dissotsiatsiyalanish mazariyasini fanga kiritgan olim? |
| S.Arrenius To’g’ri javob |
| Butlerov |
| Kavendish |
| J.Dalton |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 30 Cho’kma hosil bo’lishi bilan boradigan reaksiyani aniqlang.  |
| BaCl2 + Na2SO4 = 2NACl + BaSO4 To’g’ri javob |
| Na2S + 2HCl = 2NaCl + H2S |
| HCl + KOH = KCl + H2O |
| 2Na + H2O – 2NaOH + H2 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 31 Gaz hosil bo’lishi bilan boradigan reaksiyani aniqlang.  |
| Na2S + 2HCl = 2 NaCl + H2S To’g’ri javob |
| KCl + AgNO3 – KNO3 + AgCl |
| CuSo4 + 2NaOH = Cu(OH)2 + Na2SO4 |
| BaCl2 + Na2SO4 = 2NaCl + BaSo4 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 32 Gidroliz so’zining ma‘nosini belgilang.  |
| suv bilan parchalash To’g’ri javob |
| suv biriktirish  |
| suv ajralib chiqishi  |
| suv ta’sir ettirmaslik |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 33 Kuchsiz asos va kuchli kislotalar hosil bo’lgan tuzlarning suvdagi eritmasining muhiti qanday bo’ladi? |
| kislotali To’g’ri javob |
| neytral  |
| ishqoriy |
| reaksiya bormaydi |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 34 Na2SiO3 tuzi gidrolizlansa eritma muhiti qanday bo’ladi? |
| neytral  |
| ishqoriy To’g’ri javob |
| reaksiya |
| kislotali |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 35 Tuzlar giudroliziga qanday omillar ta’sir ko’rsatadi? |
| barcha javoblar to’g’ri To’g’ri javob |
| eritma konsentratsiyasi |
| harorat  |
| modda tabiati |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 36 Davriy jadvalda nechta metallmas bor? |
| 22 To’g’ri javob |
| 30 |
| 32 |
| 20 |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 37 Si, P, S, Cl – elementlari qanday oilaga mansub? |
| P To’g’ri javob |
| s |
| d |
| f |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 38 Metallmaslarda elektrmanfiylik qanday o’zgaradi? F, O, Cl, N, S |
| kamayadi To’g’ri javob |
| ortib so’ngra kamayadi |
| ) ortadi |
| kamayib keyin ortadi |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 39 Normal sharoitda qaysi metallmaslar gazsimon bo’ladi? |
| ftor, xlor To’g’ri javob |
|  uglerod, vodorod  |
| Brom, azot |
| oltingurgut, yod |

Fan: Kimyo I.R. Asqarov, N.X. To’xtaboyev, K. G’. G’opirov qiyinlik darajasi

|  |
| --- |
| 40 Qaysi metallmaslar normal sharoitda qattiq ? |
| yod, fosfor To’g’ri javob |
| Kislorod, azot  |
| brom, xlor |
| xlor, uglerod |

|  |
| --- |
| 41 Davriy jadvalda inert elementlar nechanchi guruhga joylashgan? |
| 8 |
| 6 |
| 4 |
| 2 |

|  |
| --- |
| 42 . Inert elementlar yozilgan qator? |
| He, Ne, n To’g’ri javob |
| F, Cl, Br |
| Be, Mg, Ca |
| ) Li, Na, K  |

|  |
| --- |
| 43 Galogen so’zining ma’nosini ayting |
| ) tuz hosil qiluvchi To’g’ri javob |
| Suv hosil qiluvchi |
| gaz hosil qiluvchi |
| ) Cho’kma hosil qiluvchi |

|  |
| --- |
| 44 Galogen so’zini fanga kiritgan olim? |
| 1811 yil A.Shveyger To’g’ri javob |
| 1887 yil S.Arrenius |
| 1861 yil A.Butlerov |
| 1756 yil M.Lomonosov |

|  |
| --- |
| 45 Eng kuchli metallmasni belgilang? |
| F |
| ) O |
| N |
| Cl |

|  |
| --- |
| 46. Qattiq moddalarni suyuq holatga o’tmasdan gaz holatga, gaz holatdan yana suyuqlanmasdan qattiq holatga o’tishi hodisasi nima deyiladi? |
| sublimatlanish To’g’ri javob |
| allotropiya va gidroliz  |
| neytrallanish |
| allotropiya |

|  |
| --- |
| 47 Galogenlar qanday oksidlanish darajalarini namoyon qiladi? |
| -1, +1, +3, +5, +7 To’g’ri javob |
| -1, +1  |
| +3, +4 |
| +1, +2 |

|  |
| --- |
| 48 . Xlorning vodorod va geliyga nisbatan zichligini aniqlang.  |
| 17,75 va 8,875 To’g’ri javob |
| 2 va 4 |
| 17,75 va 4 |
| 2 va 8,875 |

|  |
| --- |
| 49 5,95 g kaliy bromide tarkibidan bromni to’liq siqib chiqarish uchun n.shda o’lchangan qancha hajm klor kerak? |
| 0.56 |
| 56 |
| 560 |
| 5.6 |

|  |
| --- |
| 50. Xlorid kislota va xloridlarni aniqlash uchun qaysi reaktivdan foydalanamiz? |
| AGNO3 To’g’ri javob |
| Pb (NO3)2 |
| BaCl2 |
| NACl |

 **8-sinf 4-chorak**

|  |
| --- |
| 1 . Perxlorat kislotaning formulasini belgilang |
| HClO4 To’g’ri javob |
| HClO |
| HClO2 |
| HClO3 |

|  |
| --- |
| 1. 11.2 l xlor olish uchun qancha xlorid kislota kerak?
 |
| 22.4 l To’g’ri javob |
| 44.8 |
| 67.2  |
| 89.6 |

|  |
| --- |
| 3 Allatropik shakl o’zgarishli elementlar qatorini belgilang.  |
| O, S, P To’g’ri javob |
| Li, Na, K |
| F, Cl, Br |
| B, Al, Ga |

|  |
| --- |
| 4 Kimyoviy reaksiyalarni tezlashtiradigan, ammo o’zi o’zgarmay qoladigan moddalar nima deyiladi? |
| sublimatlanish To’g’ri javob |
| allotropiya |
| Neytrallanish |
| katalizator |

|  |
| --- |
| 5 Novshadil spirtini formulasini belgilang. A) B) D) E)  |
| NH4Cl |
| (NH4)2CO3  |
| NH4OH To’g’ri javob |
| NH4HCO3 |

|  |
| --- |
| 6 0.3 mol nitrat kislota necha grammni tashkil qiladi? |
| 18.9g To’g’ri javob |
| 24.4 g |
| 44.2 g |
| 63g |

|  |
| --- |
| 7 Kalsiy digidrofosfatning formulasini belgilang.  |
| Ca(H2PO4)2 To’g’ri javob |
| CaHPO4  |
| Ca3(PO4)2 |
| Ca(PO3)2 |

|  |
| --- |
| 8 . Kimyogar A.Yu.Fersman tomonidan “Hayot tafakkuri” elementi deb atalgan elementni aniqlng |
| P To’g’ri javob |
| N |
| O2 |
| H2 |

|  |
| --- |
| 9 Makroelementlar yozilgan qatorni belgilang |
| C, O, H To’g’ri javob |
| Zn, Mo |
| B, Cu |
| Fe, Mn  |

|  |
| --- |
| 10 Mikroelementlar yozilgan qatorni belgilang.  |
| Fe, Mn To’g’ri javob |
| K, Ca |
| S, Mg |
| N, P |

|  |
| --- |
| 11 O’zimliklarda azot yetishmaganda qanday hodisa kuzatiladi? |
| barcha javoblar to’g’ri To’g’ri javob |
| hosildorligi kamayadi |
| o’sishi kechikadi |
| barglari och yashil bo’lib qoladi |

|  |
| --- |
| 12 Mineral o’g’itlar nechaga bo’linadi? |
| azotli, fosforli, kaliyli va murakkab o’g’itlar |
| azotli, fosforli |
| fosforli, kaliyli |
| ) kaliyli va murakkab o’g’itlar |

|  |
| --- |
| 13 Azotli mineral o’g’itlar yozilgan qatorni belgilang. |
| NH4NO3, NaNO3 To’g’ri javob  |
| KCl, K2So4 |
| CaHPO4, KCl |
| KCl NaCl, NH3 |

|  |
| --- |
| 14 Oliy nerv faoliyatining normal kechishi uchun javob beruvchi elementlardan biri  |
| ) Br To’g’ri javob |
| F |
| Cl |
| J |

|  |
| --- |
| 15 Quyidagi electron formula qaysi elementga tegishli 1s2/2s22p6/ |
| P To’g’ri javob |
| F |
| Cl |
| Si |

|  |
| --- |
| 16 Azot davriy jadvalda nechanchi guruh, nechanchi davr, nechanchi qatorda joylashgan? |
| V guruh, II davr, II qator To’g’ri javob |
| III guruh, III qator, III davr |
| V guruh, V davr, V qator  |
| II guruh, II davr, II qator |

|  |
| --- |
| 17 Ammiakka suv ta’sir etilsa qanday modda hosil bo’ladi? |
| NH4OH To’g’ri javob  |
| NH3  |
| (NH4)2CO3 |
| NH4NO3 |

|  |
| --- |
| 18 . Nitrat kislotada azotning oksidlanish darajasi nechaga teng? |
| +5 To’g’ri javob |
| ) +4 |
| +2 |
| +1 |

|  |
| --- |
| 19 Potash qanday o’g’it hisoblanadi? |
| kaliyli |
| fosforli |
| fosforli, azotli |
| azotli |

|  |
| --- |
| 20 Fosfor qanday oksidlanish darajalarini namoyon qiladi? |
| -3, +3, +5 To’g’ri javob |
| +1, +3, -5 |
| +2, +3, +5 |
| +2, +4, +5 |

|  |
| --- |
| 21 . Fosfat kislota necha xil nordon tuzni hosil qiladi? |
| 2 To’g’ri javob |
| 3 |
| 4 |
| 5 |

|  |
| --- |
| 22 . Gugurt sanoatida fosforning qaysi turi ishlatiladi  |
| qizil fosfor To’g’ri javob |
| oq fosfor |
| qora fosfor |
| yashil fosfor |

|  |
| --- |
| 23 Quyidagi birikmalarda azot qanday oksidlanish darajasini namoyon qiladi?HNO3, HNO2, NH3 |
| +5, +3, -3 To’g’ri javob |
| +3, +2, +1 |
| +5, +4, +3 |
| -3, +5, +4 |

|  |
| --- |
| 24 Ortofosfat kislota tarkibidan vodorodni siqib chiqara olmaydigan elementlar yozilgan qator? |
| Cu, Hg, Au To’g’ri javob  |
| Li, Na, K |
| Al, B, Be |
| Mg, Ca, Zn |

|  |
| --- |
| 25 Azotning vodorodga va havoga nisbatan zichligi nechaga teng? |
| 14 va 0.96 To’g’ri javob  |
| 7 va 0.48 |
| 14 va 29 |
| 2 va 29 |

|  |
| --- |
| 26. . “Agrokimyo” so’zining ma’nosini belgilang.  |
| dala kimyosi To’g’ri javob |
| tabiat kimyosi  |
| hayot kimyosi |
| organic moddalar kimyosi |

|  |
| --- |
| 27 V-guruh bosh guruhcha elementlariga qaysi elementlar kiradi? |
| N, P, As, Sb To’g’ri javob |
| Be, Mg, Ca, S2  |
| C, Si, Ge, Sn |
| ) B, Al, Ga, Ge |

|  |
| --- |
| 1. Ortofosfat kislota necha bosqichda dissotsiyalanadi?
 |
| 3 To’g’ri javob |
| 4 |
| 5 |
| 6 |

|  |
| --- |
| 29 Profosfat kislotaning formulasini belgilang va unda fosforning oksidlanish darajasi nechaga teng? |
| H4P2O7; +5 To’g’ri javob |
| H3PO4; +5  |
| HPO3; +5 |
| PH3; -3 |

|  |
| --- |
| 30 1 mоl hаr qаndаy mоddа qаnchа sаrrаchа tutаdi? |
| 6,02·1023  To’g’ri javob |
| 6,05·1025 |
| 6,05·1023 |
| 6,02·1025 |

|  |
| --- |
| 31 Mаssаsi 20 gr bo’lgаn Ca(OH)2 ni оlish uchun (n.sh.dа) CaO ning qаndаy hаjmi suv bilаn tа’sirlаshаdi? |
| 6,05 gr To’g’ri javob |
| 7,5 gr  |
| 5,02 gr  |
| 4,12 gr |

|  |
| --- |
| 32 Fаqаt аsоsli оksidlаr qаtоrini ko’rsаting |
| CO2, Na2O, P2O5 To’g’ri javob |
| Na2O, BaO, CuO  |
| CO2, SO3, P2O5  |
| SnO, AI2O3, Sb2O3 |

|  |
| --- |
| 33 15 gr mеtаll suv bilаn rеаksiyagа kirishgаndа 4,3 litr vоdоrоd аjrаlib chiqdi, bu mеtаllni nоmini аniqlаng |
| Na (32 gr mоl) To’g’ri javob |
| Mg (24 gr mоl)  |
| K (39 gr mоl |
| Ca (40 gr mоl)  |

|  |
| --- |
| 34 Хlоr iоni qаysi tuz yordаmidа аniqlаnаdi? |
| AgNO3  To’g’ri javob |
| CaCI2 |
| FeCI2 |
| KNO3 |

|  |
| --- |
| 35. 50 gr оsh tuzini 450 gr suvdа eritib оlingаn eritmаning kоnsеntrаsiyasi qаndаy bo’lаdi?  |
| 10 % To’g’ri javob |
| 45 % |
| 30 %  |
| 25 % |

|  |
| --- |
| 36 . 1 mоl hаr qаndаy mоddа qаnchа sаrrаchа tutаdi? |
| 6,02·1023 To’g’ri javob |
| 6,05·1025  |
| 6,05·1023  |
| 6,02·1025 |

|  |
| --- |
| 37 Vаlеntlikkа bеrilgаn to'g'ri tа’rifni ko’rsаting |
| Elеmеnt аtоmlаrining bоshqа elеmеntning muаyyan sоndаgi аtоmlаrini biriktirib оlish хususiyati |
| Mоddа tаrkikibining kimyoviy bеlgilаr vа indеkslаr yordаmidа ifоdаlаnish |
| Bir хil shаrоitdаgi turli gаslаrning bir hаjmidаgi mоlеkulаlаr sоni bir хil bo’lishi |
| Kimyoviy elеmеntlаrning bir-biri bilаn o’s ekvivаlеntlаrigа пrопоrsiоnаl bo’lgаn mаssа miqdоrlаrdа birikish yoki аlmаshinishi |

|  |
| --- |
| 38 5 mоl mis (II) оksid nеchа grаmm bo’lаdi? |
| 400 gr To’g’ri javob |
| 300 gr  |
| 200 gr  |
| 150 gr |

|  |
| --- |
| 39 Quyidаgi kеltirilgаn birikmаlаrning qаysilаri оksidlаrdir?1. Li2O; 2) CaSO4; 3) P2O5 4)H2SiO3 |
| 2 |
| 1,3  |
| 1,4  |
| 1,2  |

|  |
| --- |
| Suvdаn 1,5 bаrоbаr оg’ir, rаngsis, tutоvchi kislоtаni ko’rsаting |
| HNO3 |
| H3PO4 |
| HCI |
| H2SO4 |

|  |
| --- |
| 41 48 gr kislоrоd nеchа mоlgа to’g’ri kеlаdi? |
| 1,5 mоl To’g’ri javob |
| 2 mоl  |
| ) 4 mоl  |
| 2,5 mоl |

|  |
| --- |
| 42 Vоdоrоd lаbоrаtоriya shаrоitidа quyidаgi qаysi usullаr bo’yichа оlinаdi?1. Sn+HCI→ 2. AI+NaOH→ 3.KCI→ elеktrоliz 4. H2O→ elеktrоliz |
| ) 1,4 To’g’ri javob |
| 1  |
| 2,4  |
| 2,3 |

|  |
| --- |
| .43 Suvdа erimаydigаn аsоslаr qаtоrini ko’rsаting |
| Fe(OH)2, Cr(OH)2, Cu(OH)2  |
| Ca(OH)2, Mg(OH)2, AI(OH)3  |
| KOH, NaOH, Ba(OH)2 |
| AI(OH)3, KOH, HgOH |

|  |
| --- |
| 44 Kimyoviy хоdisаdа mоddаdа qаndаy o’sgаrish ro’y bеrаdi?  |
| mоddаning tаrkibi o’sgаrаdi |
| mоddаning аgrеgаt хоlаti o’sgаrаdi |
| mоddаning fisikаviy хоssаsi o’sgаrаdi  |
|  |

|  |
| --- |
| 45 22 gr kаrbоnаt аngidrid (n.sh dа) qаndаy hаjmni egаllаydi?  |
| ) 11,2 l To’g’ri javob |
| 11,5 l  |
| 10,5 l  |
| 22,4 l  |

|  |
| --- |
| 46 Kаrbоnаt аngidridning zichligini ko’rsiting А) V) S) D |
| ) 2,21 g/l To’g’ri javob |
| 1,96 g/l |
| 1,61 g/l  |
| 2,01 g/l  |

|  |
| --- |
| 47 Quyidаgi rеаksiya tеnglаmаlаrining qаysi biridа kislоtа hоsil bo’lаdi?  |
| N2O5+H2O → To’g’ri javob |
| SO3+NaOH →  |
| Na2O+H2O → |
| CaO+H2O → |

|  |
| --- |
| 48. Misning simоb (II) nitrаt eritmаsi bilаn o’zarо tа’siri qаndаy kimyoviy rеаksiya turigа mаnsub?  |
| ) pаrchаlаnish To’g’ri javob |
| o’rin оlish  |
| аlmаshinish |
| ) birikish  |

|  |
| --- |
| 49 6 gr vоdоrоdning kislоrоddа yonishi nаtijаsidа hоsil bo’lgаn suvning mаssаsi vа miqdоrini (mоlni) аniqlаng  |
| 2 mоl 45 gr To’g’ri javob |
| 3 mоl 54 gr  |
| 1 mоl 18 gr  |
| 4 mоl 65 gr  |

|  |
| --- |
| 50. Quyidаgi kimyoviy rеаksiyadа qаndаy mоddа CO2 bilаn rеаktsiyagа kirishаdi?CO2+ … → K2CO3+H2O |
| KOH To’g’ri javob |
| KHCO3 |
| K2O |
| KCI |