Eng og’ir va eng yengil, eng qattiq va eng qiyin suyuqlanuvchan metallar guruhini ko‘rsating.

====

#Os, Li, Cr, W;

Sanoatda berilliy kaysi sxema bo‘yicha olinadi?

====

# BeO + Mg = Be + MgO;

====

Kurilishda ishlatiladigan alebastr kuyidagicha «kotib» gipsga aylanadi.

#2CaSO4\*H2O + 2H2O 2(CaSO4\*2H2O);

Xrom sanoatda kuyidagi reaksiya bo‘yicha olinadi.

#Cr2O3 + 2Al 2Cr + Al2O3

6p6 qaysi element ekanligini toping

#Radon

Uran izotopi yadrosining necha % neytronlardan iborat. (U. Ar=235; p=92)

#60,85

Uran izotopi yadrosi nechta netrondan iborat. (U. Ar=235; p=92)

#143

+Tenglamasi 209Bi +α =211At + X bo‘lgan reaksiyadagi noma’lum zarrachani aniqlang

====

#2p

Qaysi elementlar allotropik shakllarga ega? 1) kislorod; 2) vodorod; 3) ftor 4) azot; 5) uglerod.

====

#1, 5

++++

Qaysi elementlar allotropik shakllarga ega emas? 1) kislorod; 2) vodorod; 3) ftor 4) azot; 5) uglerod.

====

#2, 3, 4

Faqat oddiy moddalar keltirilgan qatorni toping?

====

#olmos, ozon, karbin, grafit

++++

Sig‘imi 50 litr bo‘lgan ballonga karbonat angidrid to‘ldirilgan. Ballondagi gazning bosimi 450 kPa, harorati 22 gradus. Gazning miqdorini molda aniqlang. (R=8,314)

#8,56

Sig‘imi 40 litr li po‘lat ballonda 150 atm bosim va 27 gradus haroratda kislorod bor. Ballondagi gazning massasini (kg) aniqlang. (Mr(O2)=32g/mol)

#0,78

Gazomеtrda 120 kPa bosimva 33 gradus haroratda 35,5 g xlor bor. Idishdagi xlorning hajmini litrda hisoblang. (Mr(Cl2)=71 g/mol)

#10,6

Gazomеtrda 150000 Pa bosim va 40 gradus haroratda 51g NH3 bor. Idishdagi ammiakning hajmini litrda hisoblang.

====

#18,8

Miqdori 1,5 mol bo’lgan gaz 27 gradus harorat va 150 kPa bosimda qanday hajmni egallaydi

#25

Murakkab moddalar qatorini ko‘rsating.

#ammiak, metan, gematit

Kimyoviy element nima?

====

#Yadro zaryadlari bir xil bo‘lgan atomlar turi

++++

Massasi 2 g Ca necha mol keladi.

#0,05

++++

Miqdori 0,3 mol sulfat kislota necha g keladi.

#29,4

Normal sharoitda 2,24 litr CO2 ning massasi qancha?

====

22,4

====

#4,4

====

5,6

====

8,8

++++

Hajmi (n.sh.da) 1,12 litr ammiak (NH3)ning massasini grammda hisoblang?

====

1,25

====

0,95

====

#0,85

====

1,05

++++

NH3 ning 3,4 gramm massasi (n.sh.) da qancha hajmni egallaydi?

====

5,6

====

6,72

====

#4,48

====

2,8

++++

Hajmi 250 ml gaz (n.sh.) 0,715 g keladi. Shu gazni molekulyar massasini toping?

====

#64

====

44

====

30

====

80

++++

Bir xil massada ya’ni 10g dan olingan qaysi gazni hajmi (n.sh.) kichik bo‘ladi?

====

Vodorod (H2)

====

Metan (CH4)

====

Kislorod (O2)

====

#Xlor (Cl2)

++++

Normal sharoitda 1 litr gaz 1,25 g massaga ega bo‘lsa, uning molyar massasi qanchaga teng bo‘ladi.

====

44

====

32

====

# 28

====

16

++++

Faraz qilaylik tarozi pallalarining chap tomoniga 1 mol temir atomlari, o‘ng tomonida shuncha mol kremniy atomlari qo‘yilgan. Tarozi pallalarini muvozanatga keltirish uchun nima qilish kerak?

====

#o‘ng tomoniga 28g kremniy atomi qo‘yish kerak

====

o‘ng tomoniga 56g kremniy atomi qo‘yish kerak

====

chap tomoniga 56g temir atomi qo‘yish kerak

====

chap tomoniga 112g temir atomi qo‘yish kerak

++++

Odam organizimida o‘rtacha 4,5 g miqdorda Fe bo‘lib uning 60% i qon tarkibida bo‘ladi. Qon tarkibidagi Fe massasini hisoblang?

====

2,8

====

5,6

====

6

====

#2,7

++++

Vodorod havodan necha marta yengil?

====

#14,5

====

15

====

2

====

29

++++

Silan (SiH4) gazini vodorodga va havoga nisbatan zichligini hisoblang.

====

15; 1,31

====

#16; 1,1

====

18; 1,23

====

20; 3,11

++++

Miqdorlari 2 mol oltingugurt(VI) oksid (SO3) va 1 mol karbonat angidrid (CO2)dagi kislorod atomlari soni o‘zaro qanday nisbatda bo‘ladi?

====

#3:1

====

1,5:1

====

2,25:1

====

2:1

++++

Qaysi qatorda faqat metallar keltirilgan?

====

kislorod, berilliy, kalsiy, kremniy

====

azot, oltingugurt, xlor, fosfor

====

#natriy, alyuminiy, kaliy, rux

====

rubidiy, stronsiy, kobalt, azot

++++

Qaysi qatorda faqat metalmaslar keltirilgan?

====

rubidiy, stronsiy, kobalt, azot

====

natriy, alyuminiy, kaliy, rux

====

kislorod, berilliy, kalsiy, kremniy

====

#azot, oltingugurt, xlor, fosfor

++++

Qaysi energetik pog‘onada taqsimlangan elektronlar alyuminiyga mos?

====

3s2

====

2p6

====

#3p3

====

3d6

++++

Qaysi energetik pog‘onada taqsimlangan elektronlar 3 davr va VI guruh elementiga mos?

====

1s22s23s23p63d6

====

1s22s22p63s23p3

====

1s22s22p63s23p1

====

#1s22s22p63s23p4

++++

Quydagi orbitallarning qaysi birida elektron energiyasi kichik?

====

3s

====

3p

====

2p

====

#1s

++++

Tartib raqami 10 bo‘lgan element atomlarida nechtadan to‘lgan elektron pog‘onalar bor.

====

1

====

3

====

#2

====

4

++++

Uran izotopi yadrosining necha % protonlardan iborat. (U. Ar=235; p=92)

====

40,15

====

49,4

====

#39,15

====

35,2

++++

Uran izotopi yadrosining necha % protonlardan iborat. (U. Ar=238; p=92)

====

35,2

====

49,4

====

40,15

====

#38,65

++++

Atomning yadrosi o’zgarishi bilan boradigan reaksiyalarga ………… deyiladi?

====

Kimyoviy reaksiya tezligi

====

#Yadro reaksiyalar

====

Almashinish reaksiyalar

====

Birikish reaksiyalar

++++

Reaksiyaga kirishuvchi moddalardan birining konsentrasiyasi vaqt birligi ichida o’zgarishiga ………… deyiladi?

====

Almashinish reaksiyalar

====

Yadro reaksiyalar

====

#Kimyoviy reaksiya tezligi

====

Birikish reaksiyalar

++++

Og’ir suv oddiy suvdan qanday farq qiladi?

====

#molekulasida proton va neytronlar soni har xil bo’lishi, molekulyar massasi bilan

====

qo’shimchalar miqdorini ko’pligi

====

kislorodning izotop tarkibi

====

vodorodning izotop tarkibi

++++

Qaysi moddaning molekulyar massasi eng katta qiymatga ega?

====

natriy sulfid

====

#natriy tellurid

====

natriy selenid

====

natriy oksid

++++

Tartib nomeri 30 bo’lgan elementning nechta energetik qobig’i to’lgan?

====

1

====

2

====

#3

====

4

++++

Termometr singanda nima ish bajariladi.

====

#Maxsus urnaga singan termometr yig’ishtirib olinadi va qolgan qismiga oltingugurt sepiladi

====

Singan termometr yig’ishtirib olinadi va o’sha joyni suv bilan yuviladi

====

Singan termometrni sipirib olib tashlanadi

====

Singan termometr yig’ishtirib olib ustiga soda sepiladi

++++

Quyidagi uran izotoplarida 92U235 va 92U238nechtadan neytron bor?

====

#146 va 143

====

143 va 142

====

142 va 141

====

144 va 140

++++

Bir element atomidan ikkinchi element atomini olish mumkinmi?

====

#yadro reaksiyalari yordamida olish mumkin

====

kimyoviy reaksiyalar yordamida

====

qizdirib olish mumkin

====

yo’q

++++

Mendeleyev-Klayperon tenglamasidan (PV=mRT/Mr) foydalanib gazlarning bosimini topish formulasini aniqlang?

====

P=mR/MrVT

====

P=MrV/R

====

P=MrVT

====

#P =mRT/MrV

++++

Qaysi qatorda elementlar elektrmanfiyligi ortib borish tartibida joylashgan?

====

#Na; Mg; Al; P; O , F

====

C; Si; Ge; Pb; Sn

====

Li; Na; K; Rb; Gs

====

I; Br; Cl; F; H

++++

Tartib raqami 34 bo'lgan elementning elektron qobig'ida nechta p-elektron bor?

====

14

====

15

====

#16

====

17

++++

Kimyoviy reaksiya vaqtida ajralib chiqqan yoki yutilgan issiqlik miqdori reaksiyaning … deyiladi.

====

#issiqlik effekti

====

energiya

====

ekzotermik

====

endotermik

++++

Tartib raqami 25 bo’lgan element atomining nisbiy atom massasi 56 bo’lsa, uning yadrosida nechta neytron bo’ladi?

====

#31

====

30

====

25

====

23

++++

Atomdagi elektron energiyasi qaysi kvant sonlari bilan ifodalanadi? 1) magnit; 2) spin; 3) orbital; 4) bosh;

====

2,3

====

1,2

====

1,3

====

#3,4

++++

Kimyoviy reaksiyalarning o’zgarmas hajmi va o’zgarmas bosimdagi issiqlik effekti sistemaning boshlang’ich va ohirgi agregat holatiga bog’liq bo’lib, jarayonning borish yo’liga, qanday oraliq bosqichlar orqali o’tganligiga bog’liq emas.

====

#Gess qonuni

====

Avogadro qonuni

====

Lomonosov qonuni

====

Faradey qonuni

++++

Qizil qon tuzining molekulyar formulasi va undagi markaziy atomning oksidlanish darajasi qaysi javobda to’g’ri berilgan?

====

#K3[Fe(CN)6]; +3

====

K2[Fe(CN)6]; +2

====

K4[Fe(CN)6]; +3

====

K4[Fe(CN)8];+ 2

++++

Quyida keltirilgan orbitallardan qaysilarida elektronlaning yadro bilan bog’lanish energiyasi deyarli bir-biriga teng bo’ladi?

====

#4s va 3d

====

2s va 2p

====

2s va 1s

====

3p va 2p

++++

Massalar ta’siri qonunining asoschilari?

====

Le-Shatelee

====

Vant-Goff

====

#Gulberg - Vaage

====

Gess

++++

Tartib nomeri 24 bo’lgan elementning asosiy holatida nechta toq elektron bo’ladi?

====

#6

====

5

====

4

====

3

++++

5d6 qaysi element ekanligini toping?

====

Re

====

# Os

====

Ir

====

Pt

++++

Kimyoviy element, uning molekulasi va uning allotropik shakl ko’rinishi aks ettirilgan qatorni aniqlang.

====

oltingugurt atomi, kristall holdagi oltingugurt molekulasi, kaliy sulfide

====

xlor atomi, xlor molekulasi, xlor(III) oksid

====

#kislorod atomi, kislorod molekulasi, ozon

====

vodorod atomi, vodorod molekulasi, ammiak

++++

Agar 200g suvga 50g osh tuzi eritilsa necha % li eritma hosil bo’ladi?

====

#40

====

30

====

20

====

10

++++

Massasi 20g Ca necha mol keladi.

====

0,3

====

#0,5

====

0,7

====

0,1

++++

Ammiakning 3,4 gramm massasi (n.sh.) da qancha hajmni egallaydi?

====

#4,48

====

3,36

====

2,34

====

2,24

++++

Agar 750g eritmani bug’latib 75g tuz olingan bo’lsa. Boshlang’ich eritmadagi suvning massa ulushini aniqlang?

====

#10

====

18

====

15,6

====

2,78

++++

Sistemaning hajmi 2 marta kamaytirilsa 4P(q)+5O2(g)=2P2O5(q) reaksiyaning tezligi qanday o’zgaradi?

====

24 marta ortadi

====

28 marta kamayadi

====

#32 marta ortadi

====

12 marta kamayadi

++++

Massasi 340g 10 % li ammiak eritmasini tayorlash uchun necha g ammiak olish kerak?

====

37

====

#34

====

7,5

====

8,5

++++

Massasi 550 g bo’lgan 0,2% li eritmada nech gramm tuz erigan?

====

#1,1

====

1,0

====

0,22

====

0,2

++++

Gipertoniya kasalligini davolashda magniy sulfatning 25% li eritmasi qo’llaniladi. Shunday eritmaning 10 g miqdorini tayyorlash uchun necha gramm tuz talab etiladi?

====

0,5

====

1,5

====

4,0

====

#2,5

++++

H3PO4  molekulasida fosforning valentligi va oksidlanish darajasi nechaga teng?

====

#V va +5

====

III va+5

====

V va+3

====

III va+3

++++

Xromat kislota (H2CrO4)ning grafik formulasida nechta oddiy va nechta qo’sh bog’lar mavjud?

====

4 va 2

====

2 va 1

====

#6 va 2

====

8 va 1

++++

Massasi 36 g suv to’la elektroliz qilinganda hosil bo’lgan gazlarning umumiy hajmi n.sh. da necha litrga teng?

====

11,2

====

22,4

====

#33,6

====

5,6

++++

Kalsiy gidroksid eritmasi orqali teng mol miqdorda uglerod (IV) –oksid o’tkazilganda, eritmaning elektr o’tkazuvchanligi qanday o’zgaradi?

====

qisman kamayadi

====

o’zgarmaydi

====

keskin ortadi

====

#keskin kamayadi

++++

Alyuminiy sulfat (Al2(SO4)3) tuzi keltirilgan nechta σ va π boglari bor ?

====

#12 va 6

====

10 va 2

====

8 va 2

====

11 va 3

++++

Quydagi reaksiyalarning qaysi birida bosimni o‘zgarishi muvozanatni o‘zgarishiga ta’sir ko‘rsatmaydi.

====

2H2+ O2 = 2H2O

====

2H2+ C(q)= CH4

====

#H2 + Cl2 = 2HCl

====

N2+ 3H2= 2NH3

++++

Quyidagi keltirilgan kislotalarning qaysilari nordon tuz hosil qila oladi? 1) Xlorid; 2) Sirka; 3) Sulfid; 4) Yodid; 5) Karbonat; 6) Fosfat; 7) Sulfit kislota.

====

1,2,5,6;

====

1,2,3,4;

====

2,3,4,5;

====

#3,5,6,7;

++++

Quyidagi keltirilgan oksidlanish – qaytarilish rеaktsiyasidagi barcha koifisentlar yig’indisini hisoblang. Cu + HNO3 = Cu(NO3)2 + NO +H2O

====

50

====

18

====

35

====

#20

++++

Qaysi modda molekulyar kristall panjaraga ega?

====

ishqor

====

olmos

====

grafit

====

#yod

++++

Massasi 51kg alyuminiy oksididan elektroliz yordamidanecha kg alyuminiy olish mumkin?

====

22;

====

24;

====

#27;

====

20;

++++

Miqdori 0,5 mol H2O ning massasini (g) ko‘rsating.

====

#9

====

18

====

4

====

1,8

++++

Konsentrlangan sulfat kislota oltingugurt bilan reaksiyaga kirishganda qanday moddalar hosil bo‘ladi?

====

#SO, HO

====

HO, HS

====

S, SO, HO

====

SO, HO

++++

Quyidagi reaksiya tenglamasidagi moddalarning stexiometrik koeffitsientlar yig‘indisi nechaga teng? KMnO4 = K2MnO4 + MnO2 + O2

====

3

====

2

====

#5

====

12

++++

Eritma tarkibidagi erigan moddaning molyar konsentrasiyasi (Cm) qaysi formula asosida topiladi?

====

#Cm=n(erigan)/V(eritma)

====

T=m(erigan)/V(eritma)

====

Cn=m(erigan)∙1000/E∙V(eritma)

====

C%= m(erigan)/m(eritma)∙100%

++++

Eritma tarkibidagi erigan moddaning titri qaysi formula asosida topiladi?

====

C%= m(erigan)/m(eritma)∙100%

====

#T=m(erigan)/V(eritma)

====

Cn=m(erigan)∙1000/E∙V(eritma)

====

Cm=n(erigan)/V(eritma)

++++

Metallarni korroziyadan saqlash uchun qanday moddalar ishlatiadi?

====

kislotalar

====

katalizatorlar

====

#Korrozion ingibatorlar

====

qotishmalar

++++

Vodorod qaysi birikmada manfiy oksidanish darajasini namyoon qiladi?

====

#natriy gidrid

====

ammiak

====

suv

====

vodorod sulfid

++++

Konsentrlangan nitrat kislota qaysi metall bilan reaksiyaga kirisha oladi?

====

Oltin

====

Platina

====

Temir

====

#Mis;

++++

Quyidagi moddalarning qaysi biri faqat qaytaruvchilik xossasiga ega?

====

#H2S, Zn, CO

====

KNO2,KNO3,NH3

====

Cl2, O2,HNO3

====

PbO2,NH3,Cl2

++++

Kremniy (IV) oksidi qanday tuzilishga ega?

====

Molekulyar kristall panjarali;

====

#Atom kristal panjarali;

====

amorf modda;

====

Ion bog‘lanishga ega;

++++

Uglerod (IV) oksidi qanday tuzilishga ega?

====

Atom kristal panjarali;

====

#Molekulyar kristall panjarali;

====

amorf modda;

====

Ion bog‘lanishga ega;

++++

Reaksiya unumi 50% bo‘lgan sharoitda 2 mol kaliy permanganat termik parchalanganda, necha litr (n.sh.) kislorod ajraladi?

====

#11,2;

====

5,4;

====

3,36;

====

4,48;

++++

Azot atomi tarkibida nechta elementlar zarrachalar protonlar, neytronlar va elektronlar tutadi ?

====

#7, 7, 7

====

5, 6, 7

====

4, 6, 7

====

2, 7, 8

++++

Ozonni qaysi reaktiv yordamida aniqlash mumkin ?

====

H2O

====

KCl

====

NaBr

====

#KI

++++

Natriy karbonat gidrolizga uchraganda eritma muhiti qanday bo’ladi.

====

gidrolizlanadi; kislotali

====

gidrolizlanadi; ishqoriy

====

#gidrolizlanmaydi; neytral

====

gidrolizlanmaydi; kislotali

++++

Ingibitor korroziya deb nimaga aytiladi.

====

#koroziyani jarayonini susaytiruvchi moddalar

====

koroziyani tezlatuvchi moddalar

====

qotishmalar hosil qilish

====

eritmada koroziyani borishi

++++

Qaysi qatordagi uchta metallarni ular tuzlarining suvli eritmalarini elektroliz qilib olish mumkin?

====

Cu. Ni. Rb

====

#Na. K, Ca

====

Co, Ba, Gr

====

Fe, Li, Ni

++++

H2S, SO2, SO3 birikmalardagi oltingugurtni ekvivalenti keltirilgan qatorni belgilang.

====

16; 46; 16

====

17; 8; 5,33

====

16; 16; 16

====

#16; 8; 5,33

++++

Odam va hayvonlarning tanasiga mustahkamlik (qattiqlik) beruvchi moddalar qanday elementlardan tarkib topgan?

====

C, O, F

====

#P, O, Ca

====

C, N, P

====

K, N, O

++++

Temirning elektron konfiguratsiyasini belgilang.

====

...4s23d3

====

...4s23d5

====

#...3s2 3p6 4s2 3d6

====

...3s23p4 3d5

++++

Kremniyning ishqor bilan reasiyasiyasi natijasida qanday modda hosil bo‘ladi?

====

Ishqor

====

Kislota

====

Vodorod

====

#Silikat kislotasining tuzi

++++

Kaliy oksid, kalsiy oksid oksidlarning qaysi turlariga kiradi.

====

#Asosli

====

Kislotali

====

Amfoter

====

Indeferin

++++

Uglerod (IV) oksid, xlor (VII) oksidlar oksidlarning qaysi turlariga kiradi.

====

Amfoter

====

Asosli

====

#Kislotali

====

Indeferin

++++

Rux oksid va alyuminiy oksidlar oksidlarning qaysi turlariga kiradi.

====

Asosli

====

Kislotali

====

#Amfoter

====

Indeferin

++++

Azot (I) oksid, va uglerod (II) oksidlar oksidlarning qaysi turlariga kiradi.

====

#Indeferin

====

Kislotali

====

Amfoter

====

Asosli

++++

Temir (II) oksid va litiyoksidlar oksidlarning qaysi turlariga kiradi.

====

Kislotali

====

#Asosli

====

Amfoter

====

Indeferin

++++

Osh tuzi eritmasi elektroliz qilib sanoatda qaysi moddalar olinadi?

====

Kislorod va xlor

====

Kislorod va natriy

====

Natriy va xlor

====

#Vodorod va xlor

++++

Osh tuzi suyuqlanmasi elektroliz qilib sanoatda qaysi moddalar olinadi?

====

#Natriy va xlor

====

Kislorod va natriy

====

Vodorod va xlor

====

Kislorod va xlor

++++

Azotli o’g’itlar va boshqa polimer moddalar ishlab chiqaruvchi “Navoiazot” AJ da azot va vodorod qanday olinadi?

====

Azot – nitrat kislotani parchalab, vodorod – havoni suyuqlantirib qilib

====

Azot – ammiak suyuqlantirib, vodorod – toshko’mirni piroliz qilib

====

Azot – havoni suyuqlantirib, vodorod – suvni elektroliz qilib

====

#Azot – havoni suyuqlantirib, vodorod – metanni piroliz qilib

++++

Xlor qaysi element atomi bilan eng oson reaksiyaga kirishadi ?

====

#Na

====

S

====

P

====

C

++++

Qaysi moddani eng kuchsiz elektrolit deb hisoblash mumkin ?

====

kaliy xlorid

====

natriy nitrat

====

#karbonat kislota

====

nitrat kislota

++++

Nitrat kislotasi tarkibidagi azotning massa ulushi nichaga teng?

====

11

====

#22

====

13

====

12

++++

Suv tarkibidagi kislorodning massa ulushi nichaga teng?

====

#88,9

====

11,1

====

43,5

====

18

++++

Suv tarkibidagi vodorodning massa ulushi nichaga teng?

====

#11,1

====

88,9

====

43,5

====

18

++++

Kislotalar indikator qog’ozining rangini qanday o’zgartiradi?

====

#qizil

====

ko’k

====

qora

====

sariq

++++

Ishqorlar indikator qog’ozining rangini qanday o’zgartiradi?

====

sariq

====

qizil

====

qora

====

#ko’k

++++

Moddalarning qaysi biri gidrofosfat deb nomlanadi?

====

Ca(H2PO4)2

====

#Na2HPO4

====

CaH2PO4

====

Na3PO4

++++

Asosiy guruhcha elementlari eng yuqori valentlik birikma hosil qilganda kimyoviy bog‘lanishda ularning qaysi elektronlari ishtirok etadi?

====

tashqi energetik pog‘onadagi faqat juftlashgan elektronlari

====

tashqi energetik pog‘onadagi faqat juftlashmagan (toq)elektronlari

====

#tashqi energetik pog‘onadagi hamma elektronlari

====

tashqi va tashqaridan oldingi energetik pog‘onadagi hamma elektronlari

++++

Quyidagi birikmalarning qaysi birida donor-akseptor bog‘ mavjud?

====

#K3[Fe(CN)6]

====

CH4

====

CO2

====

CaS

++++

Nima uchun elementlar asosiy va qo‘shimcha guruhlarga bo‘lingan?

====

fizik xossalari turlicha

====

oksidlanish darajasi turlicha

====

elektron tuzilishi turlicha

====

#tashqi qavatida elektronlar soni turlicha

++++

Quyidagi 1s2, 2s2 2p6, 3s2 3p6 elеktron formulasiga ega bo‘lgan atom yoki ionni toping?

====

Ar, Cl- , S-4

====

#Ar, Cl- , Ca+2

====

K +, Na +, Ca2+

====

Ar , K, Cl−

++++

Quydagi kеltirilgan xususiyatlar qaysi turdagi kristall panjaraga xos? Suyuqlanish harorati yuqori, mo‘rt va elastik bo‘lishi, metal yaltirog’i, elеktr tokini va issiqlikni yaxshi o‘tkazadi.

====

#mеtall

====

ionli

====

molekulyar

====

atom

++++

Gеnri qоnuni qаndаy tа`riflаnаdi?

====

«O’zgаrmаs haroratda 100g suyuqlikdа erigаn gаzning mаssаsi shu gаzning bоsimigа to’g’ri prоpоrsiоnаl bo’lаdi».

====

«O’zgаrmаs haroratdа mа`lum hаjm suyuqlikdа erigаn gаzning mаssаsi shu gаzning bоsimigа to’g’ri prоpоrsiоnаl bo’lаdi».

====

«O’zgаrmаs haroratdа mа`lum hаjm suyuqlikdа 1 mоl gаzning erishi shu gаz bоsimigа to’g’ri prоpоrsiоnаl bo’lаdi».

====

#barcha javoblar to’g’ri

++++

Quyidagi moddalar eritmalardagi zarrachalar diametri qaysi holda 1 nm dan kichik?

====

Shakar

====

Oqsil

====

tuproq kukunlari suspenziyasi

====

#havodagi chang zarrachalari

++++

Quyidagi reaksiyada nеcha moldan oksidlovchi va qaytaruvchi ishtirok etadi? Cu +HNO3(kon)→Cu(NO3)2 +NO2+H2O

====

#4, 1

====

7, 3

====

2, 4

====

3, 7

++++

Quyidagi jarayonlardan qaysilarda electron oladi? 1) Mn+7→Mn+2 2) S+4→S+6 3) Mn+4→Mn+7 2) C+4→C+2

====

#1 va 4

====

2 va 3

====

1 va 2

====

3 va 4

++++

Quyidagi jarayonlardan qaysilarda electron beradi? 1) Mn+7→Mn+2 2) S+4→S+6 3) Mn+4→Mn+7 2) C+4→C+2

====

1 va 4

====

#2 va 3

====

1 va 2

====

3 va 4

++++

Quyidagi reaksiyada barcha koeffitsiyent yig’indisinini ko’rsating. H2S + O2 =SO2 +H2O

====

6

====

#9

====

7

====

2

++++

Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasidagi koeffitsiyentlar yig’indisini aniqlang. KI + H2SO4 → H2S +I2 + H2O + K2SO4

====

22

====

23

====

25

====

#26

++++

Quyida kеltirilgan oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining o’ng tomondagi moddalar koeffitsiyentlar yig’indisi qanday bo’ladi? K2Cr2O7 +FeSO4 +H2SO4 →Fe2(SO4)3 + Cr2(SO4)3 + K2SO4+H2O

====

#14

====

12

====

15

====

17

++++

Cu + HNO3 → Cu(NO3)2 + NO + H2O tеnglamadagi oksidlovchi va qaytaruvchi-ning koeffitsiyentlarini toping.

====

2, 8

====

#8, 3

====

3. 2 , 4

====

1,6

++++

Nisbiy elektromanfiylikning (NEM) o`lchov birligi qilib qaysi elementga nisbatan olingan?

====

H

====

#Li

====

F

====

C

++++

O’zgarmas II valentli elementlarni aniqlang? 1) O 2) Al 3)Fe 4) Zn 5) Cu 6) F

====

#1,4

====

1,2,4,6

====

2,4

====

4,5

++++

Massasi 240g ozon (O3)molekulasining miqdori (mol) aniqlang?

====

#5

====

0,2

====

2,5;

====

7,5;

++++

Tarozini bir pallasiga 1 mol natriy karbonat (Na2CO3) qo’yildi. Ikkinchi pallasiga necha mol osh tuzi (NaCl) qo’yilsa tarozi pallalari muvozinatga keladi?

====

#1,8

====

1

====

2,5

====

0,5

++++

Noma’lum oksid tarkibida kislorodning massa ulushi 72,2% bo’lsa, oksidning molyar massasini aniqlang?

====

# 282

====

44

====

30

====

40

++++

Har qanday gaz normal sharoitda .........(litr) hajmni egallaydi?

====

# 22,4

====

22400

====

44,8

====

2,24

++++

Sulfat kislotaning grafik formulasida atomlarni necha kimyoviy bog’ biriktiriladi?

====

9

====

# 8

====

7

====

6

++++

Metallarni korroziyadan saqlash uchun qanday moddalar ishlatiladi?

====

Qotishmalar

====

Natriy silikat

====

#Korrozion ingibatorlar

====

katalizatorlar

++++

Qaysi metall oddiy sharoitda konsentrlangan sulfat kislotasi bilan reaksiyaga kirishmaydi?

====

Mis

====

Temir

====

#Kumush

====

Platina

++++

Bir element atomidan ikkinchi element atomini olish mumkinmi?

====

qizdirib olish mumkin

====

kimyoviy reaksiyalar yordamida

====

#yadro reaksiyalari yordamida olish mumkin

====

yo’q

++++

Tartib raqami 25 bo’lgan element atomining nisbiy atom massasi 56 bo’lsa, uning yadrosida nechta neytron bo’ladi?

====

25

====

30

====

#31

====

28

++++

Vodorod elementining nechta izotopi mavjud?

====

#3

====

5

====

2

====

4

++++

Quyidagilarning qaysi biri qaldiroq gaz deb ataladi?

====

havo tarkibidagi azot;

====

bertole tuzi parchalanganda hosil bо‘ladigan gaz;

====

#ikki hajm vodorod bilan bir hajm kisloroddan iborat aralashma

====

kо‘mir yonganda atmosferaga chiqayotgan gaz

++++

6,5 g, rux 7,3 g vodorod xlorid bilan reaksiyaga kirishganda necha litr (n.sh.) da vodorod ajraladi?

====

22,4

====

11,2

====

2,8

====

#2,24

++++

Sanoatda vodorod qaysi usul bilan olinadi?

====

Zn+H2SO4→

====

Fe+H2O→

====

Na+H2O→

====

#NaCl+2H2O elektroliz →

++++

Vodorod bilan hosil qilgan birikmalarda musbat oksidlanish darajasiga ega bо‘ladigan elementlarni kо‘rsating 1) C; 2) N; 3) P; 4) Na; 5) Si; 6)Cl.

====

2,3

====

1,5

====

2,6

====

#4,5

++++

Qizdirilgan mis(II)-oksid ustidan qaysi gaz о‘tkazilsa, qizg‘ish rang paydo bо‘ladi?

====

#H2

====

Cl2

====

N2

====

O2

++++

VI guruh elementning vodorod bilan hosil qilgan birikmasi tarkibida 5,9% vodorod bor. Bu qanday element?

====

#S

====

Se

====

Cr

====

O

++++

Qaysi modda havoni regeneratsiya qilish xususiyatiga ega?

====

natriy oksid

====

#natriy pereoksid

====

natriy bromid

====

natriy sulfid

++++

Quyidagi reaksiya tenglamalarining qaysi birida vodorod peroksid oksidlovchi bo’la oladi?

====

KMnO4+H2SO4+H2O→

====

#KI+H2SO4+H2O2→

====

Cl2+H2O2→

====

HIO3+H2O2→

++++

Havoning qanday hajmida (l) 15 mol kislorod bо‘ladi?

====

100

====

1200

====

700

====

#1680

++++

Qalqonsimon bezda yodning massa ulushi 0,12% ni tashkil etadi.40 grammli qalqonsimon bezdagi yodning massasi (g) hisoblang.

====

0,12

====

0,48

====

4,8

====

#0,048

++++

Laboratoriyada xlor nimalardan olinadi? 1) HCl; 2) KCl; 3) MnO2; 4) H2SO4.

====

1 + 2

====

2 + 3

====

#1 + 3

====

3 + 4

++++

Reaksiya natijasida xlor ajralib chiqadigan reaksiyalarni toping. 1) MnO2+HCl→ 2) KClO3→ 3) Fe+HCl→ 4) HClO+HCl→

====

#1,4

====

1,2

====

3,4

====

2,3

++++

Ozonni qaysi reaktiv yordamida aniqlash mumkin?

====

NaOH

====

BaCl2

====

#KI

====

I2

++++

Qaysi reaksiyada eng toza kislorod olinadi?

====

KClO3→

====

#KMnO4 →

====

HgO→

====

KNO3→

++++

00C va 101,3 kPa bosimda 122,5 g bertole tuzi parchalanishidan qancha miqdor kislorod moddasi hosil bо‘ladi?

====

2,00

====

#1,50

====

1,00

====

1,75

++++

Havodan yengil gazlar qatorini aniqlang.

====

H2, N2, C2H4, F2

====

H2, C2H4, NH3, C2H6

====

#H2, CO, NH3, C2H2

====

N2, CO, H2, NO

++++

Qaysi sababga kо‘ra vodorod oksidining qaynash temperaturasi kislorod guruhchasidagi boshqa elementlair gidridlarining qaynash temperaturasidan yuqori bо‘ladi?

====

kislorod atomida d-orbitalar yо‘q bо‘lishi tufayli

====

kislorodning elektrmanfiyligi eng yuqori bо‘lganligi sababli

====

#suv molekulalari orasida vodorod bog‘ mavjudligi tufayli

====

suvning molekulyar massasi juda kichikligi tufayli

++++

Kislorod atomining maksimal valentlik hosil qilish imkoniyati nechaga teng?

====

2

====

#4

====

3

====

5

++++

Qizdirilganda quyidagilarning qaysi biridan O2 olish mumkin?

====

Fe2(SO4)3

====

K2CO3

====

FeCO3

====

Fe(NO3)3

++++

Ozon uchun sifat reaksiyasi bajarilganda, uning kaliy yodid bilan ta’sirlashishida qanday tashqi alomat kuzatiladi?

====

I2 ning chо‘kmaga tushishi

====

#kraxmal eritmasi qо‘shilganda, kо‘k rang paydo bо‘lishi

====

gaz pufakchalarining ajralib chiqishi

====

ozon hidining yо‘qolishi

++++

Oltingugurt qaysi modda bilan reaksiyaga kirishmaydi?

====

H2

====

Cl2

====

O2

====

#I2

++++

Qaysi modda yordamida sulfat ionini aniqlash mumkin? 1) NaCl 2) NH4Cl 3) BaCl2 4) FeCl3

====

1 va 2

====

2

====

1 4

====

#3

++++

Laboratoriyada vodorod sulfid qanday olinadi?

====

vodorodga oltingugurt ta’sir ettirib

====

sulfidlarni tirmik parchalab

====

#sulfidlarga kuchli kislotalar ta’sir ettirib

====

kislotalarga oltingugurt ta’sir ettirib

++++

24 g oltingugurt bilan qoldiqsiz reaksiyaga kirishadigan alyuminiy massasini toping.

====

14,2

====

14,0

====

#13,5

====

13,0

++++

Yodning agregat holati qanday

====

#qattiq

====

Suyuq

====

Gaz

====

Plazma

++++

31 g fosforni yondirish uchun qancha hajm havo sarflanadi?

====

420,21

====

133,31

====

144,61

====

#266,21

++++

Qaysi о‘g‘it tarkibida azot kо‘proq bо‘ladi?

====

kalsiy nitrat

====

ammoniy nitrat

====

kaliy nitrat

====

#karbamid

++++

Quyidagi moddalarning qaysilaridan SO2 olish mumkin? 1)bo’r 2) marmar 3) ohaktosh 4) gips 5) apatit

====

1,3,5

====

#1,2,3

====

2, 3,4

====

2,4,5

++++

2 mol ohaktoshni qizdirib parchalab, n.sh.da necha litr CO2 olish mumkin?

====

22,4

====

33,6

====

11,2

====

#44,8

++++

Silan molekulasining geometrik shakli qanday?

====

chiziqli

====

tekis kvadrat

====

#tetraedr

====

oktaedr

++++

Quyidagi reaksiyalarning qaysi birida yagona element uch xil holatgacha qaytariladi?

====

Cu+ HNO3→

====

H2SO4 (суюк) + Fe →

====

H2SO4 (конц)+Cu →

====

#H2SO4 (конц)+ Zn →

++++

Sulfat kislota eritmasi quyidagi moddalarning qaysilari bilan reaksiyaga kirishadi? 1) LiOH 2) HNO2 3) CH3COOH 4) FeO 5) Na2SO4 6) K2CO3 7) SO3 8) Au

====

#1,4,6

====

1,2,3

====

4,5,6

====

5,7,8

++++

Cu+H2SO4(kons)→ reaksiya tenglamasini oxirigacha yetkazing va koeffitsiyentlar yigindisini hisoblang.

====

5

====

6

====

#7

====

4

++++

Suyultirilgan sulfat kis-lota tayyorlash uchun konsentrlangan kis-lota suvga quyiladi. Bunda tesqari amal-ni bajarish ruxsat etilmaydi, chunki ...

====

yongin sodir bо‘lishi mumkin.

====

zaharli gaz mahsulotlar hosil bо‘lishi mumkin.

====

suvning parchalanishi mumkin

====

#katta, miqdordagi issiklik ajralib chikishi natijasida eritma sachrab ketishi mumkin.

++++

Odatdagi temperaturada azot bilan reaksiyaga kirisha oladigan metallar qatorini kо‘rsating.

====

kalsiy

====

#litiy

====

natriy

====

bariy

++++

Tartib nomeri 37 bo’lgan element qaysi davr, qator va guruhda joylashgan?

====

V, 6, III

====

VI, 8, III

====

# V, 6, I

====

VI, 8, IV

++++

Konfiguratsiyasining oxiri ...4s24p1 bo’lgan elementni va uning tartib nomerini toping

====

Zn, 30

====

# Ga, 31

====

Ge, 32

====

As, 33

++++

Qaysi molekulalarda atomlar o’zaro qutbli kovalent bog’lar vositasida birikadi? 1) H2O 2) N2 3) HCl 4) KBr 5) NH3 6) F2

====

#1,3,5

====

2,4,6

====

1,3,4

====

2,5,6

++++

CH4, FeS, N2O3 birikmalaridagi uglerod, temir va kislorodnig ekvivalentini mos ravishda toping.

====

4; 56; 14/3

====

11; 44; 38/3

====

#3; 28; 8

====

3; 16; 14/3

++++

EO ning ekvivalent massasi 20 g/mol bo’lsa, nomalum elementni aniqlang.

====

rux

====

kalsiy

====

#magniy

====

mis

++++

Uchinchi davr elementlarida tartib raqamining ortib borishi bilan ularning qaysi xususiyatlari kamayib boradi? 1) yadro zaryadi; 2) metallik; 3) tashqi qavatdagi elektronlar soni; 4) atom radiusi; 5) qaytaruvchilik; 6) nisbiy atom massasi

====

2, 5, 6

====

1, 4, 5, 6

====

#2, 4, 5

====

1, 3,5

++++

Murakkab moddalar qatorini ko‘rsating.

====

ohaktosh, magniy, kaliy

====

ozon, xlor, qaldiroq gaz

====

fosfor, margans, malaxit

====

#ammiak, metan, gematit

++++

Allotropik shaklga ega moddalar qatorini ko‘rsating.

====

fosfor, yod, brom

====

kislorod, azot, vodorod

====

#kislorod, uglerod, fosfor

====

azot, xlor, brom

++++

Simob atominig absolyut massasi necha g teng? (Ar(Hg)=201)

====

#3,3⋅10-22

====

2,1⋅10-24

====

1,2⋅10-23

====

1,5⋅10-24

++++

Xlor atomining absolyut massasi 5,89⋅10-23 ga tеng bo‘lsa, uning nisbiy atom massasini aniqlang.

====

37,651

====

34

====

36,5

====

#35,458

++++

Qaysi qatorda faqat metallar keltirilgan?

====

kislorod, berilliy, kalsiy, kremniy

====

azot, oltingugurt, xlor, fosfor

====

#natriy, alyuminiy, kaliy, rux

====

rubidiy, stronsiy, kobalt, azot

++++

Qaysi qatorda faqat metalmaslar keltirilgan?

====

rubidiy, stronsiy, kobalt, azot

====

natriy, alyuminiy, kaliy, rux

====

kislorod, berilliy, kalsiy, kremniy

====

#azot, oltingugurt, xlor, fosfor

++++

Qaysi energetik pog‘onada taqsimlangan elektronlar 3 davr va V guruh elementiga mos?

====

1s22s22p63s23p4

====

1s22s22p63s23p1

====

#1s22s22p63s23p3

====

1s22s23s23p63d6

++++

Quydagi orbitallarning qaysi birida elektron energiyasi yuqoriroq?

====

#3p

====

1s

====

2p

====

3s

++++

Tartib raqami 2 bo‘lgan elementlatlar atomlarida nechtadan to‘lgan elektron pog‘onalar bor.

====

#1

====

2

====

3

====

4

++++

Qaysi moddaning molekulyar massasi eng katta qiymatga ega?

====

natriy sulfid

====

#natriy tellurid

====

natriy selenid

====

natriy oksid

++++

Qizil qon tuzining molekulyar formulasi va undagi markaziy atomning oksidlanish darajasi qaysi javobda to’g’ri berilgan?

====

#K3[Fe(CN)6]; +3

====

K2[Fe(CN)6]; +2

====

K4[Fe(CN)6]; +3

====

K4[Fe(CN)8];+ 2

++++

Katta va kichik davrlar bir-biridan nima bilan farq qiladi?

====

Katta davrlarda faqat d-elementlar joylshgan

====

Kichik davrlarda faqat s-elementlar joylashgan

====

Kichik davrlarda faqat p-elementlar joylashgan

====

#Kichik davrlarda faqat s- va p-elementlar, katta davrlarda esa bundan tashqari d- va f-elementlar joylashgan

++++

Tartib nomeri 24 bo’lgan elementning asosiy holatida nechta toq elektron bo’ladi?

====

#6

====

5

====

4

====

3

++++

Kimyoviy element, uning molekulasi va uning allotropik shakl ko’rinishi aks ettirilgan qatorni aniqlang.

====

oltingugurt atomi, kristall holdagi oltingugurt molekulasi, kaliy sulfide

====

xlor atomi, xlor molekulasi, xlor(III) oksid

====

#kislorod atomi, kislorod molekulasi, ozon

====

vodorod atomi, vodorod molekulasi, ammiak

++++

Amiakning 3,4 gramm massasi (n.sh.) da qancha hajmni egallaydi?

====

#4,48

====

3,36

====

2,34

====

2,24

++++

H3PO4  molekulasida fosforning valentligi va oksidlanish darajasi nechaga teng?

====

#V va +5

====

III va+5

====

V va+3

====

III va+3

++++

Xromat kislota (H2CrO4)ning grafik formulasida nechta oddiy va nechta qo’sh bog’lar mavjud?

====

4 va 2

====

2 va 1

====

#6 va 2

====

8 va 1

++++

Quyidagi keltirilgan oksidlanish – qaytarilish rеaktsiyasidagi barcha koifisentlar yig’indisini hisoblang. Cu + HNO3 = Cu(NO3)2 + NO +H2O

====

50

====

18

====

35

====

#20

++++

Qaysi modda molekulyar kristall panjaraga ega?

====

ishqor

====

olmos

====

grafit

====

#yod

++++