**3-may 1-smena**

**1.** To`g`ri javobni aniqlang.

A) 1 moldan olingan Silan va metanning massalari teng.

B) P ni allatropik shakli mavjud emas. ez

C) 2 kg Hg ning hajmi etanolning 2 kg hajmidan kam.

D) Suvning 22,4 litri n.sh.da 18 g keladi.

**2.** Fe ning izotopida neytronlra soni barcha zarrachalarning 8/21 qismini tashkil etadi. Huddi shunday neytronlarga ega nikelning molyar massasini aniqlang.

A) 60 B) 57 C) 58 D) 59

**3.** Gund qoidasini aniqlang.

A) atomda elektronlar spinlar yig`indisi maksimallikga intiladi.

B) Atomda elektron spinlar yig`indisi maksimallikga intiladi.

C) Energetik pog`onachalarning elektron bilan to`lib borish tartibi

D) To`rttala kvant soni bir xil bo`lgan ikkita elektron bo`lishi mumkin emas.

**4.** → y + . Agar =42 bo`lsa, x ni toping.

A) 238 B) 240 C) 236 D) 242

**5.** 2 xil anion hosil qiladigan moddani aniqlang.

A) H2SO4 B) NaKSO4 C) Ba(OH)2  D) LiOH

**6.** Sigma va pi bog`lar soni yig`indisi qanday o`zgaradi?

HCNSiH4C2H2H2S

A) 1-ortadi; 2-kamayadi; 3-kamayadi

B) 1-o`zgarmaydi; 2-kamayadi; 3-kamayadi

C) 1-o`zgarmaydi; 2-ortadi; 3-kamayadi

D) 1-ortadi; 2-o`zgarmaydi; 3-kamayadi.

**7.** Asosli oksid hosil qiladigan reaksiyani aniqlang.

A) ZnO + C B) C + O2 C) Li+O2 D) Al + O2

**8.** NO+O2=NO2 reaksiyada bosim 8 Marta ortib temperatura 60 gradusga pasaysa reaksiya tezligi qanday o’zgaradi.(γ=2)

A) 64 marta ortadi B) 8 marta ortadi

C) 8 marta kamayadi D) 64 marta kamayadi

**9.** A+3B→2C muvozanat holatida A=4 mol B=1 mol C=2 mol (V=1litr) bo'lsa qaysilar to'gri?

1) Dastlab A 4 mol B esa 5 mol bo`lgan.

2)KM= 1

3) A ning 1/5 moli sarflanganda muvozanat qaror topgan.

A) 2, 3 B) 1, 2, 3 C) 1, 3 D) 1, 2

**10.** Suyuq yogʻlar hosil qilishda ishtirok etadigan kislotalarni belgilang.

A) Palmitin, linol, linolen B) olein, linol, linolein

C) palmitin, linolen, olein D) palmitin, linolen, stearin

**11.** 0,5  mol metal gidridi 47 g suvda eritilganda 24 % eritma hosil boʻldi. 8 gramm ishqoriy metall gidridi 54 gramm suvda eritilganda necha foizli eritma hosil boʻladi

A) 30% B) 40% C) 50% D) 60%

**12.** Shakarqamish tarkibida 22% saxoraza bor. 1 tonna shakarqamishdan 187 gr saxaroza Olindi. Reaksiya unumini toping?

A) 0,65 B) 0,75 C) 0,8 D) 0,85

**13.** 0,1 mol Fe(NO3)3 va 200 ml 2 M NaOH reaksiyasi natijasida hosil bo`lgan eritmada necha mol ion bo`ladi?

A) 0,6 B) 0,7 C) 0,8 D) 1

**14.** 10 litr havoda 1:4 nisbatda O2 va N2 nisbatda bo`lgan aralashmaga 4 l CO qo`shildi. Hosil bo`lgan aralashma NaOH eritmasiga yuttirilganda hajm dastlabki hajmga nisbatan necha % ga kamayadi.

A) 100/2 B) 100/3 C) 200/3 D) 200/7

**15.** Alkanning yonishidan hosil bòlgan suvning massasi alkanning massasidan 1.5marta kòp. Nomalum alkanni aniqlang

A) C2H6 B) C3H8 C) C4H10 D) C5H12

**16.** 24,5 g H3PO4 bilan 55,5 g metall gidroksidi reaksiyaga kirishdi. Natijada (MeOH)3PO4 va X g suv hosil bo‘ldi. X ni aniqlang.

A) 13,5 B) 18 C) 27 D) 36

**17.** Neftdan 20% unum bilan benzin hamda 55% unum bilan mazut olinadi mazutdan 60% unum bilan benzin olinsa 200kg neftdan A-80 markali benzindagi izooktan massasini aniqlang.

A) 110 B) 120 C) 84.8 D) 150

**18.** Cr(III) gidroksid molyar massasiga teng nitrobirikma da 0,8 mol sp3 gibridlangan atom bor. Nitrobirikmaga izomer boʻlgan aminokislotada nechta sp3 orbitallar bor?

A)3.2NA B)0.8NA C) 4NA D)2NA

**19.** Umumiy formulasi CnH2n+2O2 bo`lgan A,B,C moddalar mavjud. A va B moddalar Na metali bilan tasirlashadi. A va B moddalar Cu(OH)2 bilan ta’sirlashsa ko’k rangli eritma hosil bo`ladi. C modda esa Na va Cu(OH)2 bilan reaksiyaga kirishmaydi. C moddani toping?

A) CH2(OCH3)-CH2(OCH3) B) CH2(OH)-CH2(OH)

C) CH3 – CH(OCH2CH3)-CH2-O-CH3 D) qaysidir xato javobda)

**20.** Bodringni tuzlash uchun 1l suvga 40g osh tuzi 20g shakar solinadi. 5l suvdagi (p=1g/ml) eritmasida tuzning massa ulushini toping

A)20/53 B)200/53 C)10/52 D)100/52

**21.** Polietilen molekulasi uzunligi 616 nm, l(C-C)=0.154nm bo`lsa polietilen molekulasi massasini toping?

A) 56000 B)28000 C)5600 D)2800

**22.** Suvda eriydigan asos hosil qiluvchi elementlarni toping

K Fe Cs Cr Mg Na Li Cu Zn Ba Al

A) 3 B) 4 C) 5 D) 6

**23.** Fenol qaysi moddalar bilan kirishsa quyidagi holatlar kuzatiladi. Moddalarni javobda ketma-ketlikda belgilang.

|  |  |
| --- | --- |
| C6H5OH | 1) qaysi modda bilan kirishsa H2 ajraladi |
| 2) oq cho`kma hosil bo`ladi |
| 3) sariq cho`kma hosil bo`ladi |
| 4) binafsha rang kompleks hosil bo`ladi. |

A) Na, Br2, HNO3, FeCl3 B) NaOH, Br2, HNO3, FeCl3

C) Na, HNO3, Br2, FeCl3 D) NaOH, HNO3, Br2, FeCl3

**24.** C3H4 → C3H6O → C3H7OH → CH3COOC3H7. Shu jarayonda boshlangʻich va oxirgi moddalar massa farqi 7.52 g. Umumiy reaksiya unumi 30% bo`lsa, propilenning molini toping.

A) 0,8 B) 1 C) 0,4 D) 0,6 **25.** C4H10+6,5O2 → 4CO2 + 5H2O + 2610 kJ.

Agar shu jarayonda 652,5 issiqlik chiqsa CO2 tarkibidagi C atom sonini toping.

A) 0,602∙1023 B) 6,02∙1023

C) 9,03∙1023 D) 12,04∙1023

**26.** 3XH3 va YH4. O`rtacha massasi 29,5 g. 3XH3+YH4 tarkibida H ning massa ulushi 5/42 bo`lsa X ni aniqlang.

A)N B)P C)B D)As

**27.** Sariq rangli A modda yondirilganda B modda hosil bo`ldi. B moddani C mineralini kuydirish orqali ham hosil qilsa bo`ladi. D modda C modda bilan elementlar tarkibi bir xil, lekin foizlari har xil. D modda HCl bilan reaksiyaga kirishganda palag`da tuxum hidli gaz hosil bo`ladi. Shu eritmaga qizil qon tuzi qo`shilsa turnbul ko`ki hosil bo`ladi. C moddani toping.

A) FeS2 B) ZnS C) MgCl2 D)FeS

**28.** X mol Na2CO3 ni suvda eritdik. Hosil bo`lgan eritmada 1,02 gramm OH ioni va 0,51 mol karbonat anioni bor. Na2CO3 dagi dissotsiyalanmagan zarrachalar 5% ni tashkil qiladi. Qancha g Na2CO3 eritildi.(Gidroliz 1 bosqichda bordi deb hisobga oling.)

A)63,6 B)60,42 C)21,2 D)53

**29.** 2X+ 10H++6Cl-=2MnCl2+5Cl2+5H2O

A) MnO4-2 B) MnO4- C) MnO2 D) Mn2O3

**30.** To`g`ri fikrlar sonini toping.

1) Laktoza piranoza shaklidagi β-gallaktoza va fruktoza qoldiqlaridan tashkil topgan bo`lib, ular o`zaro (1→4)-glikozid bog‘ orqali ulanadi.

2) Saxaroza aldegid xususiyatini nomoyon qiladi.

3) Disaxaridlar mineral kislota bilan fermentlar ta`sirida gidrolizlanib, monosaxaridlar hosil qiladi

4) Selluloza hujayra devorini asosini tashkil qiladi.

A) 1 B) 2 C) 3 D) 4

**31.** CnH2nCl2Ikki xil o`zaro izomer dixlor alkanlarning umumiy massasi 38,1 g bo`lib, mol nisbati 1:5. 1-izomer va 2-izomer gidrolizlanganda CnH2nO hosil bo`ldi. 1-izomerdan hosil bo`lgan CnH2nO ga H2 qo`shilganda 3,7 g birlamchi spirt(X), 2-izomerdan hosil bo`lgan CnH2nO ga H2 qo`shilganda 18,5 g ikkilamchi spirt(Y) hosil bo`ldi. X ni ikkilamchi uglerodi yo`q. Y ning ikkilamchi uglerodi bor. Birlamchi spirtni hosil qilgan dastlabki dixloralkanni nomini toping.

A) 2-metil-1,1-dixlorpropan B) 1,1-dixlorbutan

C) 2,2-dixlorbutan D) 2,2-dixlorpropan

**32.** 91,25 g 20% li HCl kislota eritmasiga marmar bo`lakchalari tashlandi. Hosil bo`lgan eritma ajratib olindi. Hosil bo`lgan eritmaga 207 g 20% li K2CO3 eritmasi qo`shildi. Hosil bo`lgan cho`kmani molini toping.

A) 0,3 B) 0,25 C) 1 D) 0,5

|  |
| --- |
| 0,8 mol Natriy, kaliy va kalsiy  suv bilan reaksiyaga kirishib 11.2 litr(n.sh da) gaz ajraldi. Kaliy bilan natriyning boshlang`ich massalari yig`indisi 17 g. |
| **33**. Natriy gidroksid massasini toping.  **34.** Boshlang`ich aralashmadagi kalsiyning massa ulushini toping.  **35.** Kaliyning suv bilan reaksiyasidan ajralgan vodorod necha g atsetonni qaytarishga yetadi? |

**36.** Ikkala reaksiyada 2.2 moldan gaz hosil bo'lgan bo'lsa reaksiyada qatnashgan kislotalarning massa farqini aniqlang.

Cu3N + HNO3(suyul) =NO+Cu(NO3)2+H2O

Cu3N + HNO3(kons) =NO2+Cu(NO3)2 + H2O

**37.** Tuz eritmasiga, eritmadagi tuz massasidan 20 g kam bo‘lgan miqdorda tuz qo‘shildi va natijada 25 % li eritma hosil bo‘ldi. Agar eritmadagi suv massasidan 20 g kam bo‘lgan miqdorda tuz qo‘shilsa, 52 % li eritma hosil bo‘ladi. Boshlang‘ich eritmaning foiz konsentratsiyasini aniqlang.

**38.** 1,76 g temir sulfidi mo`l miqdorda kislorodda yoqildi. Hosil bo`lgan qattiq qoldiq 35% lik sulfat kislota eritmasida eritildi. Natijada 40% li to`yingan tuz eritmasi hosil bo`ldi. Hosil bo`lgan eritma sovutilganda 2,0 g kristallogidrat cho`kmaga tushdi, eritmada esa 2 g tuz qoldi. Kristallogidrat formulasini aniqlang.

**39.** 80 ml C2H4, C3H6 va C4H10 aralashmasi 830ml O2 bilan yondirildi. Ortib qolgan O2 ajralib chiqqan CO2 gazidan 1.5marta koʻp. Dastlab C2H4 va C3H6 lar 1:3 nisbatda olingan bo`lsa, ortib qolgan O2 ni hajmini (ml) toping.

**40.** 3.88 g Chumoli va sirka aldegid aralashmasi kumush oksidining ammiakli eritmasidan oʻtkazildi. Choʻkma ajratib olinib nitrat kislotada eritildi. Natijada 0,44 mol qoʻngʻir gaz ajralib chiqdi. Hosil bo`lgan sirka kislotaning massasini(g) aniqlang.

**41.** 63.2 gramm FeO. Fe2O3 va CuO lar aralashmasi koks yordamida qaytarildi. Natijada 47.2 gram metallar aralashmasi olindi. Reaksiyada hosil bólgan CO x litr rektorga solindi va unga O2 qo`shildi. Bu aralashmada kislorodning konsentratsiyasi 3 mol/l edi.. Ushbu aralashmada 2 daqiqadan keyin muvozanat qaror topdi. Muvozanatdagi sistemada kislorod va CO2 konsentratsiyalari teng. (KM=0.5). Hosil bo`lgan CO2 ga CaCO3 suspenziyasi qóshilib eritma 2000 ml gacha suyultirildi.

1)Dastlabki oksidlar aralashmasi konsentrlangan HNO3 kislotada eritilganda 0.6 mol qong'ir gaz hosil bólgan bólsa, oksidlar molini hisoblang

2) x ni toping

3) To`g`ri reaksiya tezlik konstantasini toping. Agar to`g`ri reaksiyaning tezligi CO ga nisbatan reaksiyaning o`rtacha tezligidan 2 marta katta bo`lsa.

4) Hosil bólgan eritmaning molyar konsentratsini aniqlang.

**42.** Изображение выглядит как текст, рукописный текст, письмо, бумага

Контент, сгенерированный ИИ, может содержать ошибки.

**43.** Fe(NO3)2 va Cu dan iborat 556.8gr ochiq havoda qizdirildi va olingan metall oksidlari massasi 556.8 g bo`ldi. Metall oksidlari nitrat kislataning x l 40%li (1.26g/ml) eritmasida eritildi (lekin gaz ajralmadi). Dastlabki Cu miqdoriga teng Cu qoʻshilgach, kislota tugadi va jarayonda NO gazi ajraldi. Hosil bo`lgan eritmaga kaliy xromat qo`shilganda mis ionlari to`la cho`kdi.

1) x ni toping.

2) Eritmadagi mis ionini to`liq cho`ktirish uchun qancha (g) kaliy xramat sarflandi

3) Fe3+ inonini choʻktirish uchun qancha (mol) Na3PO4 sarflanadi.

4) Reaksiya tenglamalarini yozing