**ХИМИЯ**

|  |
| --- |
| 1. Гидратациялану реакциясыA) C2H4 + H2O → C2H5OHB) 2K + 2H2O → 2KOH + H2↑C) Cu + Cl2 → Cu Cl2D) Zn + 2HCl → ZnCl2 + H2↑E) MgCO3  MgO + CO2↑ |
|  2. Кремнийдің химиялық таңбасыA) SB) SbC) SiD) ScE) Se |
|  3. Қышқылдық оксидтіњ формуласыA) CaOB) Cl2O7C) Na2OD) Fe2O3E) ZnO |
|  4. Су пайда болатын реакцияA) мыстыњ тотыѓуыB) к‰кіртіњ жануыC) алюминий т±з қышқылымен әрекеттесуіD) алюминий гидроксиді ыдырауыE) белгілі жаѓдайда сутегініњ азотпен әрекеттесуі |
|  5. Пропенніњ гомологы болмайтын зат:A) С6Н12B) С4Н6C) С5Н10D) С7Н14E) С2Н4  |
|  6. Сутектік байланыс:A) иіс газының молекулалары арасында пайда болады.B) метанның молекулалары арасында пайда болады.C) су молекулалары арасында пайда болады.D) көмірқышқыл газының молекулалары арасында пайда болады.E) сутектің молекулалары арасында пайда болады.  |
|  7. Сутектің табиғи изотоптарының массалық сандарыA) 2, 3B) 1, 2, 3C) 1, 3D) 1, 2E) 1 |
|  8. Конфигурациясы …3d54s1 болатын элементA) Cr B) V C) Mn D) Fe E) Co  |
|  9. Мұнайды фракцияларға бөлудің негізі - A) өнімдердің қайнау температураларының әртүрлілігіB) өнімдердің ұшқыш қасиеттерінің болуы C) өнімдердің агрегаттық күйлерінің әртүрлілігіD) өнімдердің ашық түсті болуыE) өнімдердің қоймалжың, қара түсті болуы |
| 10. 2,3,3-триметилпентан қышқылының формуласыA) B) C) D) E)  |
| 11. Күрделі эфирлер хош иісті болғандықтан ... қолданылады.A) спирттер алуғаB) фенолдар алуғаC) қышқылдар алуғаD) жеміс-жидек шырындары, парфюмерлік заттар алуғаE) альдегидтер алуға  |
| 12. Белок − полимерлердің (полисахаридтерден) көмірсу − полимерлерден айырмашылығы A) белоктар тек қатты, ал полисахаридтер сұйық болады.B) белоктар әр түрлі α-аминқышқылдары қалдықтарынан құралса, ал полисахаридтердің мономерлері бір ғана зат.C) белоктар суда ериді, ал полисахаридтер ерімейді.D) белоктар тәтті, полисахаридтер тәтті емес.E) белоктарды химиялық әдіспен алады, полисахаридтер алынбайды.  |
| 13. Мономерлер дегеніміз −A) макромолекуланың массасыB) полимерлену дәрежесіC) жоғары молекулалық затD) полимер молекуласын түзетін кіші молекулалық затE) құрылым буындарының саны  |
| 14. Берілген өзгерістердегі Х және У заттары :A) B) C) D) Х − C2H5OH; У − C4H9OHE) Х − CH3OH; У − C2H5OH  |
| 15. Кальций карбонаты мен тұз қышқылы арасындағы реакцияның толық иондық теңдеуіндегі коэффициенттер қосындысыA) 11B) 6C) 9D) 8E) 10 |
| 16. а) Э+O2 → Э3O4 б) Э(OH)2+O2+H2O → Э(OH)3 реакцияларына қатысатын элементA) BaB) CaC) FeD) AlE) Mg |
| 17. Құрамында 89,6 л (қ.ж.) хлор және 5 г сутек бар қоспаны қопарғанда түзілген хлорсутектің көлеміA) 56 л B) 224 л C) 112 л D) 160 л E) 80 л  |
| 18. Құрамында 98 г ортофосфоры бар ерітіндіден 44,8 л аммиак жібергенде пайда болған тұз:A) аммоний пирофосфаты.B) аммоний ортофосфаты.C) аммоний дигидрофосфаты.D) аммоний метафосфаты.E) аммоний гидрофосфаты.  |
| 19. Алюминий карбидінің құрамына кіретін көміртектің тотығу дәрежесі.A) +2.B) +4.C) 0.D) -4.E) -2.  |
| 20. Тұз қышқылымен барлығы әрекеттесетін металдар тобыA) никель, хром, алтын B) қалайы, магний, сынап C) темір, алюминий, платина D) қорғасын, мыс, сынап E) мырыш, темір, кобальт  |
| 21. 0,25 моль метилциклопропанды жаққанда түзілетін көмір қышқыл газының зат мөлшері (қ.ж.)A) 3 мольB) 2 мольC) 1 мольD) 0,1 мольE) 0,2 моль |
| 22. 6,5 г мырыш 1,13 г дихлорпропанмен әрекеттескенде бөлінген пропеннің көлемі:A) 22,4 л.B) 224 л.C) 0,224 л.D) 2240 л.E) 2,24 л.  |
| 23. Бутадиен 1,3-тің сутекпен салыстырғандағы тығыздығы:A) 26.B) 24.C) 23.D) 22.E) 27.  |
| 24. 4,6 г Na металы этанолмен әрекеттескенде түзілетін сутектің (қ.ж.) көлеміA) 2,24 лB) 6,72 лC) 11,2 лD) 22,4 лE) 1,12 л |
| 25. Қайтымды үрдісA) 2Al + 6H2O = 2Al(OH)3 + 3H2B) Fe3O4 + 4H2 = 3Fe + 4H2OC) NaOH + H2SO4 = NaHSO4 + H2OD) Cu + 2AgNO3 = 2Ag + Cu(NO3)2E) H2 + Ag2O = 2Ag + H2O |
| 26. 10%-тік ерітіндісін әзірлеу үшін 161 г Na2SO4⋅10H2O-ын ерітуге қажет (мл) судың көлемі:A) 672B) 569C) 762 D) 549 E) 760  |
| 27. Теңдеуге қойылатын барлық коэффициенттер қосындысы KMnO4+H2SO4+KJ → MnSO4+H2O+J2+K2SO4A) 41 B) 30 C) 36 D) 31 E) 47  |
| 28. 15 г формальдегид пен 100 г күміс оксиді әрекеттескенде түзілетін күмістің массасыA) 95,5 гB) 101,5 гC) 97,5 гD) 93,1 гE) 99,5 г |
| 29. Егер 500 г крахмал жұмсалған болса, (C6H10O5)n→C6H12O6→C2H5OH өзгерістері нәтижесінде түзілетін спирттің массасыA) 344 гB) 284 гC) 364 гD) 304 гE) 324 г |
| 30. 3,4 г азоты бар органикалық зат жанғанда 4,7 г су мен 6,6 г көміртек (ІV) оксиді түзілген. Осы заттың сутек бойынша тығыздығы 22,5 болса, молекулалық формуласы:A) C4H9NH2.B) C5H11NH2.C) C3H7NH2.D) CH3NH2.E) C2H5NH2.  **ХИМИЯ** **ПӘНІНЕН СЫНАҚ БІТТІ** |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| A | C | B | D | B | C | B | A | A | E | D | B | D | A | E | C | C | E | D | E | C | C | E | A | B | D | A | D | B | E |