**ХИМИЯ**

|  |
| --- |
| 1. 2HgO → 2Hg+O2↑ реакция типіA) алмасуB) қосылуC) айырылуD) орын басуE) бейтараптану |
|  2. 1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p5 электрондық формула сәйкес келетін элементA) күкіртB) фосфорC) оттегіD) хлорE) аргон |
|  3. Азот қышқылымен әрекеттесетін оксидтіњ формуласыA) MgOB) Cl2OC) SiO2D) P2O5E) CO |
|  4. Бµлме температурасында су әрекеттеседі:A) к‰кіртпенB) қорѓасынменC) калийменD) кµміртегіменE) мыспен  |
|  5. Циклопентанѓа тән жалпы формулаA) СnH2n+1B) СnH2n-6C) СnH2nD) СnH2n+2E) СnH2n-2 |
|  6. Ковалентті полюссіз байланысқа жататын зат:A) Cl2B) Na2OC) Fe(OH)3D) SO3E) Al |
|  7. Тұз қышқылымен әрекеттескенде сутегін түзетін зат:A) H2SO4.B) Na.C) Na2O.D) BaSO4.E) KOH.  |
|  8. Конфигурациясы …3d54s1 болатын элементA) Co B) V C) Cr D) Mn E) Fe  |
|  9. Спирттердің құрамында болатын функционалдық топA) аминотопB) карбоксилC) карбонилD) гидроксилE) нитротоп |
| 10. Сірке қышқылына класаралық изомер затA) метилацетатB) пропилацетатC) метилформиатD) этилформиатE) метилпропионат |
| 11. Глюкозаның күміс-айна реакциясына қатысатын себебі, молекуласында A) альдегид тобы бар.B) карбоксил тобы бар.C) амин тобы бар.D) нитротобы бар.E) кетон тобы бар.  |
| 12. Анилинді алу реакциясын ашқан ғалымA) А.М. БутлеровB) А. КольбеC) Н.Н.СеменовD) Н.Н. ЗининE) М.В. Ломоносов |
| 13. Ақуыз молекуласының құрамына кірмейтін элементті атаңыз.A) Si.B) H.C) С.D) N.E) S.  |
| 14. Ацетиленнен тікелей алынатын заттарA) глюкоза, метанальB) этаналь, бензолC) глицерин, фенолD) крахмал, этанальE) толуол, бутаналь |
| 15. Қысымды өзгерткенде химиялық тепе-теңдік ығыспайтын үрдісA) B) C) D) E)  |
| 16. Ерітіндіде бір мезгілде бола алатын иондарды көрсетіңіз:A) Ba2+ және SO42-.B) Ca2+ және CO32-.C) Н+ және ОН-.D) Ag+ және Cl-.E) Ba2+ және NО3-. |
| 17. 585 г натрий хлоридінен алынған хлорсутекті 1460 г суда еріткенде түзілген ерітіндідегі HCl-дың массалық үлесі (%)A) 20 B) 15 C) 25 D) 30 E) 10  |
| 18. Аммиактың сутекпен салыстырғандағы тығыздығы:A) 0,117.B) 17.C) 6,5.D) 4.E) 8,5.  |
| 19. Оттектің массалық үлесі көп затA) GeO2 B) SіO2 C) PbO2 D) CO2 E) SnO­2  |
| 20. Алкандарға тән С атомының гибридтену түрі:A) sp.B) sp2.C) жоқ.D) sp және sp2.E) sp3.  |
| 21. 75%-тік 122,66 г этанол ерітіндісін дегидратациялағанда бөлінген этеннің зат мөлшері:A) 3 моль.B) 2 моль.C) 4 моль.D) 5 моль.E) 1 моль.  |
| 22. Өнеркәсіпте ацетиленді алу үшін пайдаланатын зат:A) целлюлозаB) мұнайC) пропанD) тас көмірE) табиғи газ |
| 23. 142 г 2,2 диметилпропанальдың зат мөлшеріA) 1,45 мольB) 1,65 мольC) 1,85 мольD) 1,55 мольE) 1,75 моль |
| 24. Полимерлерді синтездеуге мономер ретінде қолданылатын, суда еритін сұйық, ароматты көмірсутек:A) Гексан.B) Толуол.C) Крезол.D) Стирол.E) Бензол.  |
| 25. NH3  X1  X2  X3  X4 тізбегі бойынша 224 л аммиактан алынатын X4 затының массасы (қ.ж.)A) 800 гB) 160 гC) 17 гD) 80 г E) 85 г  |
| 26. Өзгерістер сызба-нұсқасындағы Б, Д, Е заттарыA) күкірт (VІ) оксиді, калий сульфаты, темір (ІІ) сульфаты B) күкірт (ІV) оксиді, күкірт қышқылы, темір (ІІІ) сульфатыC) күкірт (ІV) оксиді, калий сульфаты, күкірт қышқылы D) күкірт (ІV) оксиді, калий гидросульфаты, темір (ІІІ) сульфаты E) күкірт (ІV) оксиді, калий сульфаты, темір (ІІІ) сульфаты  |
| 27. Магний азот қышқылымен әрекеттескенде (егер азот түзілетін болса) теңдеудегі барлық коэффициенттердің жалпы саны A) 27 B) 24 C) 29 D) 28 E) 21  |
| 28. Гидролизге ұшырамайтын тұз:A) Кальций хлориді.B) Аммоний нитраты.C) Аммоний ацетаты.D) Натрий сульфаты.E) Калий ацетаты.  |
| 29. Өзгеріс схемасындағы X, Y, Z қосылыстар формулаларының орналасу реті: 1. бензолсульфат қышқылы2. 2,4,6 - триброманилин 3. n-дибромбензол4. нитробензол5. анилин 6. бромбензолA) 2, 7, 5.B) 4, 5, 2.C) 3, 2, 6.D) 1, 2, 3.E) 4, 5, 1.  |
| 30. Құрамында натрий стеаратының 61,2% массалық үлесі бар 1 кг сабын алу үшін қажет стеарин қышқылының массасы:A) 928 г.B) 603 г.C) 1136 г.D) 370 г.E) 568 г.  **ХИМИЯ** **ПӘНІНЕН СЫНАҚ БІТТІ** |

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