**ХИМИЯ**

|  |
| --- |
| 1. Қышқылдыњ формуласыA) H2OB) H4CC) H3ND) H3PE) HCl |
|  2. Be → Mg → Ca қатарында химиялық элементтердің металдық қасиеттеріA) артадыB) төмендейдіC) өзгермейдіD) артады, сосын төмендейдіE) төмендейді, артады |
|  3. Ортақ электрон ж±бы арқылы т‰зілетін химиялық байланысA) металдықB) сутектікC) молекулалықD) коваленттіE) иондық |
|  4. Орта тұздарға тән диссоциациялану теңдеуіA) H+ + MnO4-B) Na+ + H2PO4-C) Mg2+ + 2Cl-D) 2К+ + НРО42-E) Mg(ОН)+ + Cl- |
|  5. Пропенніњ молекуласы т±рады:A) 3 атом кµміртегінен және 8 атом сутегіненB) 4 атом кµміртегінен және 8 атом сутегіненC) 3 атом кµміртегінен және 6 атом сутегіненD) 3 атом сутегінен және 6 атом кµміртегіненE) 2 атом кµміртегінен және 4 атом сутегінен  |
|  6. Өзара әрекеттеспейтін оксидтер:A) хлор оксиді (VII) және күкірт (VI) оксиді.B) кальций оксиді және су.C) барий оксиді және фосфор (V) оксиді.D) алюминий оксиді және азот (V) оксиді.E) көміртек (IV) оксиді және натрий оксиді.  |
|  7. Көгілдір түсті гидроксид:A) мыс (І) гидроксиді.B) мыс (ІІ) гидроксиді.C) алюминий гидроксиді.D) натрий гидроксиді.E) темір (ІІ) гидроксиді.  |
|  8. Алкадиендер молекуласындағы электрон бұлтының гибридтену типі:A) sp3d2.B) sp3d.C) sp.D) sp2.E) sp3.  |
|  9. Мұнайды фракцияларға бөлудің негізі - A) өнімдердің ұшқыш қасиеттерінің болуы B) өнімдердің қоймалжың, қара түсті болуыC) өнімдердің қайнау температураларының әртүрлілігіD) өнімдердің ашық түсті болуыE) өнімдердің агрегаттық күйлерінің әртүрлілігі |
| 10. Альдегидтердің жалпы формуласыA) CnH2n+1COHB) CnH2n+1­COOHC) CnH2n-6D) CnH2n+1OHE) CnH2n |
| 11. 2-метилпропанальдың тотығу теңдеуіA) H3C − COOH+HOC2H5 → H3C-COOС2H5+H2OB) H3C − CH = CH2+HBr → H3C − CHBr − CH3C) H3C − CH(C2H5) − COH+Ag2O → H3C − CH(C2H5) − COOH+2Ag↓D) H3C − CH(CH3) − COH + [O] → H3C − CH(CH3) − COOHE) H3C − CH(C2H5) − CH3+8O2 → 5CO2+6H2O |
| 12. Эфирлену реакциясының жалпы сызба-нұсқасыA) B)C) 2R −OH+2Na → 2R − ONa+H2↑D) E) R − OH+R1 − OH → R − O − R1+H2O |
| 13. Талшық алуға болатын көмірсу:A) сахароза.B) мальтоза.C) целлюлоза.D) крахмал.E) глюкоза.  |
| 14. Макромолекулаларда -СН2-НС=СН-СН2- қарапайым буыны бар зат:A) Полиэтилен.B) Хлоропренді каучук.C) Полипропилен.D) Полистирол.E) Бутадиен каучугі.  |
| 15. Калий оксиді мен күкіртті газ арасындағы реакцияда түзілетін зат:A) калий сульфаты.B) калий гидросульфаты.C) калий сульфиті.D) калий сульфиді.E) калий гидросульфиді.  |
| 16. KClO3-тегі барлық ковалентті байланыстардың саны A) 4 B) 5 C) 2 D) 6 E) 3  |
| 17. Аниондардың тотықсыздандырғыш қасиеттерінің арту қатарыA) Se2- → Te2- → S2- B) Te2- → Se2- → S2-C) S2- → O2- → Te2- D) Se2- → Te2- → Se2-E) O2- → S2- → Se2- |
| 18. Азоттың сутек бойынша тығыздығы:A) 14.B) 2.C) 4.D) 28.E) 7.  |
| 19. Кальций карбидіндегі көміртектің валенттілігі мен тотығу дәрежесіA) ІІІ және -1B) ІV және -1C) І және -1D) ІV және -4E) ІІ және -4  |
| 20. Al  Al(OH)3  AlCl3  Al(OH)3  NaAlO2 өзгерістер тізбегіндегі алюминийдің амфотерлік қасиет көрсететін реакцияларыA) 1,4 B) 1,2 C) 3,4 D) 2,4 E) 2,3  |
| 21. 0,1 моль бензол алу үшін қажет циклогексанның массасы:A) 6,4 г.B) 9,4 г.C) 7,4 г.D) 5,4 г.E) 8,4 г.  |
| 22. Этиламин молекуласындағы сутек атомдарының массалық үлесіA) 11,1%B) 16,8%C) 15,6%D) 13,6%E) 17,2% |
| 23. Ксантопротеин реакциясы ақуыздың құрамында … көрсетеді.A) пептид тобының бар екенінB) - SH- бар екенінC) азот бар екенінD) бензол сақинасының бар екенінE) күкірт бар екенін |
| 24. Мыс (ІІ) гидроксидімен реакцияны мына затты анықтау үшін қолданады:A) глюкозаны.B) циклогександы.C) фенолды.D) пропанолды.E) бензолды.  |
| 25. үрдісінде тепе-теңдікті солға жылжытатын факторлар1) қысымды төмендету2) температураны көтеру3) катализаторды енгізу4) температураны төмендету5) қысымды көтеру 6) SO2 концентрациясын төмендетуфакторларды нөмірлерінің өсу ретімен көрсетіңізA) 3 5 6B) 1 2 6C) 2 5 6D) 1 3 5E) 2 3 6 |
| 26. Өзгерісте Х затын табыңыз:  A) H3PO4.B) Ca3(PO4)2.C) Ca(HSO4)2.D) Ca(OH)2.E) CaSO4.  |
| 27. Магний азот қышқылымен әрекеттескенде (егер азот түзілетін болса) теңдеудегі барлық коэффициенттердің жалпы саны A) 21 B) 24 C) 28 D) 27 E) 29  |
| 28. С2H5OH+CrO3 → Cr2O3+CO2+H2O теңдеуіндегі коэффициенттер қосындысыA) 32 B) 30 C) 28 D) 12 E) 36  |
| 29. Шығымы 75% болса, 10,5 кг циклогексаннан түзілетін бензолдың массасыA) 4,3 кгB) 6,3 кгC) 5,3 кгD) 8,3 кгE) 7,3 кг |
| 30. 18 г глюкоза спирттік ашығанда, шығымы 70% болса, түзілетін этанолдың массасыA) 6,44 гB) 3,44 гC) 15,44 гD) 9,44 гE) 12,44 г **ХИМИЯ** **ПӘНІНЕН СЫНАҚ БІТТІ** |

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