**ХИМИЯ**

|  |
| --- |
| 1. Қышқылдыњ формуласы  A) H2O  B) H4C  C) H3N  D) H3P  E) HCl |
| 2. Be → Mg → Ca қатарында химиялық элементтердің металдық қасиеттері  A) артады  B) төмендейді  C) өзгермейді  D) артады, сосын төмендейді  E) төмендейді, артады |
| 3. Ортақ электрон ж±бы арқылы т‰зілетін химиялық байланыс  A) металдық  B) сутектік  C) молекулалық  D) ковалентті  E) иондық |
| 4. Орта тұздарға тән диссоциациялану теңдеуі  A) 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 сутегінен  B) 4 атом кµміртегінен және 8 атом сутегінен  C) 3 атом кµміртегінен және 6 атом сутегінен  D) 3 атом сутегінен және 6 атом кµміртегінен  E) 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 болуы  C) өнімдердің қайнау температураларының әртүрлілігі  D) өнімдердің ашық түсті болуы  E) өнімдердің агрегаттық күйлерінің әртүрлілігі |
| 10. Альдегидтердің жалпы формуласы  A) CnH2n+1COH  B) CnH2n+1­COOH  C) CnH2n-6  D) CnH2n+1OH  E) CnH2n |
| 11. 2-метилпропанальдың тотығу теңдеуі  A) H3C − COOH+HOC2H5 → H3C-COOС2H5+H2O  B) H3C − CH = CH2+HBr → H3C − CHBr − CH3  C) H3C − CH(C2H5) − COH+Ag2O → H3C − CH(C2H5) − COOH+2Ag↓  D) H3C − CH(CH3) − COH + [O] → H3C − CH(CH3) − COOH  E) H3C − CH(C2H5) − CH3+8O2 → 5CO2+6H2O |
| 12. Эфирлену реакциясының жалпы сызба-нұсқасы  A)  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 қатары  A) 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 дәрежесі  A) ІІІ және -1  B) ІV және -1  C) І және -1  D) ІV және -4  E) ІІ және -4 |
| 20. Al  Al(OH)3  AlCl3  Al(OH)3  NaAlO2  өзгерістер тізбегіндегі алюминийдің амфотерлік қасиет көрсететін реакциялары  A) 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 үлесі  A) 11,1%  B) 16,8%  C) 15,6%  D) 13,6%  E) 17,2% |
| 23. Ксантопротеин реакциясы ақуыздың құрамында … көрсетеді.  A) пептид тобының бар екенін  B) - SH- бар екенін  C) азот бар екенін  D) бензол сақинасының бар екенін  E) 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 факторлар  1) қысымды төмендету  2) температураны көтеру  3) катализаторды енгізу  4) температураны төмендету  5) қысымды көтеру  6) SO2 концентрациясын төмендету  факторларды нөмірлерінің өсу ретімен көрсетіңіз  A) 3 5 6  B) 1 2 6  C) 2 5 6  D) 1 3 5  E) 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 қосындысы  A) 32  B) 30  C) 28  D) 12  E) 36 |
| 29. Шығымы 75% болса, 10,5 кг циклогексаннан түзілетін бензолдың массасы  A) 4,3 кг  B) 6,3 кг  C) 5,3 кг  D) 8,3 кг  E) 7,3 кг |
| 30. 18 г глюкоза спирттік ашығанда, шығымы 70% болса, түзілетін этанолдың массасы  A) 6,44 г  B) 3,44 г  C) 15,44 г  D) 9,44 г  E) 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 |