**ХИМИЯ**

|  |
| --- |
| 1. Атом - молекулалық ілімді ұсынған ғалымA) А. ЛавуазьеB) М.В. ЛомоносовC) Э. ФранклендD) Ж.Л ПрустE) Д.И. Менделеев |
|  2. Химиялық қасиеттері ұқсас элементтерA) Be және BaB) Be және BC) Li және BeD) Na және AgE) Li және Na |
|  3. CaF2 молекуласындағы химиялық байланыс түріA) ковалентті полюстіB) ковалентті полюссізC) сутектікD) донорлы акцепторлыE) иондық |
|  4. Эмульсияѓа жатпайтын ерітіндіні анықтањдарA) керосинніњ сумен ерітіндісіB) с‰йық майдыњ сумен ерітіндісіC) бензинніњ сумен ерітіндісіD) саздыњ сумен ерітіндісіE) с‰ттіњ сумен ерітіндісі |
|  5. СН3−СН2−СН2− радикалы:A) ЭтилB) ФенилC) ПропилD) АллилE) Винил  |
|  6. Металл катионы мен гидрооксотоп анионына диссоциацияланатын затA) Zn(OH)2B) Fe(OH)2C) KOHD) Cu(OH)2E) NH4OH |
|  7. Тек негіздік оксидтерінің қатары:A) CuO, NOB) CaO, COC) FeO, RaOD) BaO, SіOE) MgO, NO |
|  8. Мольдік массасының мәні ең жоғары қышқыл:A) HІO2B) HPO2C) HClO2D) HBrO2E) HNO2 |
|  9. Э(OH)2 → ЭO → Э2O сызба-нұсқаға сәйкес қатарA) Ba(OH)2 → BaO → BaO2B) Cu(OH)2 → CuO → CuC) Ca(OH)2 → CaO → Ca2OD) Hg(OH)2 → HgO → Hg2OE) Mg(OH)2 → MgO → MgO2 |
| 10. H2S → H2SO3 → H2SO4 қатарында қышқылдардың күшіA) әуелі кемиді, соңынан артады B) артады C) әуелі артады, соңынан кемиді D) кемиді E) өзгермейді  |
| 11. Мыстың негіздік карбонаты Cu2CO3(OH)2 ыдырағанда түзілетін заттар:A) Cu + H2O + CO.B) CuO + H2 + CO2.C) Cu + H2 + CO2.D) Cu(OH)2 + CO2.E) CuO + H2O + CO2.  |
| 12. Халықаралық номенклатура бойынша альдегидтерді өзіне сәйкес қаныққан көмірсутек атауына мына жұрнақты қосып атайды A) -олB) -енC) -илD) -альE) -ин |
| 13. Глюкоза құрылысы жөніненA) әрі фенол, әрі альдегидB) әрі екі атомды спирт, әрі ароматты көмірсутекC) әрі спирт, әрі кетонD) әрі альдегид, әрі қышқылE) әрі көп атомды спирт, әрі альдегид |
| 14. Полипептид тізбегіндегі α-амин қышқылдарының саны мен реті − белок молекуласының A) барлық құрылымын анықтайды.B) І реттік құрылымын анықтайды.C) ІІІ реттік құрылымын анықтайды.D) ІІ реттік құрылымын анықтайды.E) ІV реттік құрылымын анықтайды.  |
| 15. Басқа галогендерден фтордың айырмашылығы, ол мына затпен де әрекеттеседі:A) Кремний (IV) оксиді.B) Метан.C) Су.D) Темір.E) Сутек.  |
| 16. NH3→NO→N2  тізбектегі азоттың тотығу дәрежесі:A) жоғарылайды.B) алдымен төмендейді содан кейін жоғарылайды.C) төмендейді.D) өзгермейді.E) алдымен жоғарылайды содан кейін төмендейді.  |
| 17. Хром (III) оксидінен алюминотермиялық әдісімен 26 г хром алу үшін қажет алюминийдің массасы:A) 13,5 гB) 52 гC) 9 гD) 26 гE) 104 г |
| 18. Алкандарға тән емес реакцияны көрсетіңіз.A) C2H6 + Br2 → C2H5 Br+ HBrB) CH4 + HNO3 → CH3NO2 + H2OC) C2H4 + Br2 → C2H4 Br2D) CH4 C+2H2↑E)  |
| 19. Пропеннің гидрлену реакциясы қайтымды және экзотермиялық реакция. Тепе-теңдікті реакция өніміне қарай толық ығыстыру үшін қажет:A) қысым мен температураны төмендету;B) қысым мен температураны арттыру;C) реакция жағдайын өзгертпеу.D) қысымды арттырып, температураны төмендету;E) қысымды төмендетіп температураны арттыру;  |
| 20. Белгісіз көмірсутектің тығыздығы неон бойынша 4,1, ал көміртектің массалық үлесі 87,80 %. Оның молекулалық формуласы:A) С3Н4.B) С4Н8.C) С5Н8.D) С4Н6.E) С6Н10.  |
| 21. 56 г этанол алу үшін гидролизденетін хлорэтанның массасыA) 75,5 гB) 78,5 гC) 77,5 гD) 79,5 гE) 76,5 г |
| 22. Сұйық майды қатты майға айналдыру үшін қолданылады: A) Сутек.B) Оттек.C) Су.D) Спирт.E) Қышқыл.  |
| 23. Өндірістегі шығыны 10%-ке тең болса, 18,6 г анилин 14,6 г хлорсутекпен әрекеттескенде түзілген заттың массасы:A) 27,57 г.B) 18,57 г.C) 23,31 г.D) 10,57 г.E) 19,57 г.  |
| 24. Полимерлердің эластикалық және пластикалық қасиеттерін арттыратын реагенттер:A) Пластификаторлар (жұмсартқыштар).B) Катализаторлар.C) Термопластар.D) Эмульгаторлар.E) Толықтырғыштар.  |
| 25. өзгерістер тізбегінде қайтымсыз, әрі тотығу-тотықсыздану болатын сатыларA) 1 және 4B) 2 және 4C) 1 және 3D) 2 және 3E) 1 және 2 |
| 26. Натрий концентрациялы тұз қышқылымен әрекеттескенде көлемі 5,6 л газ бөлінді (қ.ж.). Түзілген тұздың массасы:A) 25,16 г.B) 30,40 г.C) 30,01 г.D) 29,25 г.E) 40,25 г.  |
| 27. Fe­2O3+K2CO3+… → K2FeO4+KNO2+CO2 теңдеуіндегі коэффициенттердің қосындысыA) 24 B) 13 C) 17 D) 10 E) 23  |
| 28. Лабораторияда 46 г толуолдан 52 г бензой қышқылы алынған болса, өнімнің шығымыA) 86,2%B) 84,2%C) 85,2%D) 87,2%E) 88,2% |
| 29. Шығымы 80% болғанда 85 г этилацетат алуға жұмсалатын 10%-тік сірке қышқылының массасыA) 734 гB) 724 гC) 704 гD) 714 гE) 744 г |
| 30. Өзгерістер тізбегіндегі соңғы өнім Х5 - CH2=CH2Х1Х2Х3Х4Х5A) 2-бромбутанB) 3-бромбутанC) 1-бром-2-метилпропанD) 2-бром-2-метилпропанE) 1-бромбутан **ХИМИЯ** **ПӘНІНЕН СЫНАҚ БІТТІ** |

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