**ХИМИЯ**

|  |
| --- |
| 1. Атом - молекулалық ілімді ұсынған ғалым  A) А. Лавуазье  B) М.В. Ломоносов  C) Э. Франкленд  D) Ж.Л Пруст  E) Д.И. Менделеев |
| 2. Химиялық қасиеттері ұқсас элементтер  A) Be және Ba  B) Be және B  C) Li және Be  D) Na және Ag  E) Li және Na |
| 3. CaF2 молекуласындағы химиялық байланыс түрі  A) ковалентті полюсті  B) ковалентті полюссіз  C) сутектік  D) донорлы акцепторлы  E) иондық |
| 4. Эмульсияѓа жатпайтын ерітіндіні анықтањдар  A) керосинніњ сумен ерітіндісі  B) с‰йық майдыњ сумен ерітіндісі  C) бензинніњ сумен ерітіндісі  D) саздыњ сумен ерітіндісі  E) с‰ттіњ сумен ерітіндісі |
| 5. СН3−СН2−СН2− радикалы:  A) Этил  B) Фенил  C) Пропил  D) Аллил  E) Винил |
| 6. Металл катионы мен гидрооксотоп анионына диссоциацияланатын зат  A) Zn(OH)2  B) Fe(OH)2  C) KOH  D) Cu(OH)2  E) NH4OH |
| 7. Тек негіздік оксидтерінің қатары:  A) CuO, NO  B) CaO, CO  C) FeO, RaO  D) BaO, SіO  E) MgO, NO |
| 8. Мольдік массасының мәні ең жоғары қышқыл:  A) HІO2  B) HPO2  C) HClO2  D) HBrO2  E) HNO2 |
| 9. Э(OH)2 → ЭO → Э2O сызба-нұсқаға сәйкес қатар  A) Ba(OH)2 → BaO → BaO2  B) Cu(OH)2 → CuO → Cu  C) Ca(OH)2 → CaO → Ca2O  D) Hg(OH)2 → HgO → Hg2O  E) Mg(OH)2 → MgO → MgO2 |
| 10. H2S → H2SO3 → H2SO4 қатарында қышқылдардың күші  A) 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) -ол  B) -ен  C) -ил  D) -аль  E) -ин |
| 13. Глюкоза құрылысы жөнінен  A) әрі фенол, әрі альдегид  B) әрі екі атомды спирт, әрі ароматты көмірсутек  C) әрі спирт, әрі кетон  D) әрі альдегид, әрі қышқыл  E) 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 г  B) 52 г  C) 9 г  D) 26 г  E) 104 г |
| 18. Алкандарға тән емес реакцияны көрсетіңіз.  A) C2H6 + Br2 → C2H5 Br+ HBr  B) CH4 + HNO3 → CH3NO2 + H2O  C) C2H4 + Br2 → C2H4 Br2  D) 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 массасы  A) 75,5 г  B) 78,5 г  C) 77,5 г  D) 79,5 г  E) 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 сатылар  A) 1 және 4  B) 2 және 4  C) 1 және 3  D) 2 және 3  E) 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 қосындысы  A) 24  B) 13  C) 17  D) 10  E) 23 |
| 28. Лабораторияда 46 г толуолдан 52 г бензой қышқылы алынған болса, өнімнің шығымы  A) 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 массасы  A) 734 г  B) 724 г  C) 704 г  D) 714 г  E) 744 г |
| 30. Өзгерістер тізбегіндегі соңғы өнім Х5 - CH2=CH2Х1Х2Х3Х4Х5  A) 2-бромбутан  B) 3-бромбутан  C) 1-бром-2-метилпропан  D) 2-бром-2-метилпропан  E) 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 |