**ХИМИЯ**

|  |
| --- |
| 1. Физикалық қасиеттері тұрақты заттарA) денеB) жай затC) күрделі затD) қоспаE) таза зат |
|  2. Ядро заряды +14 болатын элементтіњ периодтық ж‰йедегі орныA) II период, III негізгі топшаB) IV период, II қосымша топшаC) III период, IV негізгі топшаD) IV период, V қосымша топшаE) I период, I негізгі топша |
|  3. Натрий гидроксидімен әрекеттесетін оксидтіњ формуласыA) Р2O5B) K2OC) CaOD) MgOE) FeO |
|  4. Сілті қышқылмен әрекеттескенде т‰зеді:A) сутегінB) оттегінC) т±зD) оксидE) метал  |
|  5. Пропенніњ молекуласы т±рады:A) 3 атом сутегінен және 6 атом кµміртегіненB) 3 атом кµміртегінен және 8 атом сутегіненC) 3 атом кµміртегінен және 6 атом сутегіненD) 2 атом кµміртегінен және 4 атом сутегіненE) 4 атом кµміртегінен және 8 атом сутегінен  |
|  6. Металдық кристалл торын түзбейтін зат:A) мырыш.B) күміс.C) натрий.D) мыс.E) көміртек.  |
|  7. Сульфат-анионды анықтайтын зат:A) BaCl2.B) Ba3(PO4)2.C) BaCO3.D) HCl.E) NaOH.  |
|  8. Табиғаттағы күкірті бар қосылыстың дұрыс емес атауы:A) H2S-күкіртсутек.B) ZnS-мырыш жылтыры.C) CaSO4x2H2O-глаубер тұзы.D) FeS2 –пирит.E) PbS -қорғасын жылтыры.  |
|  9. NaCl- атауы:A) ас тұзы.B) гипс.C) мыс купоросы.D) бор.E) пирит.  |
| 10. Алғаш рет химиялық қару ретінде қолданылған затA) F2 B) J2 C) Br2 D) S2 E) Cl2  |
| 11. Олеин қышқылында бром суының түссіздену себебі,A) ауыр карбон қышқылы болғандықтанB) молекуласында карбоксил тобы бар болғандықтанC) сұйық майлардың құрамында болатындықтанD) қанықпаған қышқыл болғандықтанE) кеңістік изомері болатындықтан |
| 12. Натрий стеаратын сабын ретінде қолдануы мына химиялық қасиетіне негізделген:A) Шамалы активті зат болып табылады.B) Майларда су кермектігін жояды.C) Гидролизденеді де қышқылдық орта береді.D) Гидролизденеді де ерітіндіге сілтілік орта береді.E) Коллоидты ерітінді береді.  |
| 13. Целлюлоза-A) жасанды полимер.B) табиғи полимер, глюкозадан және белоктан тұрады.C) жасанды полимер, белоктан тұрады.D) табиғи полимер, мономері - глюкоза.E) табиғи полимер аминқышқылынан тұрады.  |
| 14. Ақуыздардың құрылысы мен қасиеттерін зерттеген ғалым.A) Берцелиус.B) Данилевский.C) Жерар.D) Кекуле.E) Бутлеров.  |
| 15. термохимиялық теңдеуі бойынша 450 кДж жылу бөлінген болса, сутектің (қ.ж) көлемін аңықтаңызA) 33,6 лB) 672 лC) 67,2 лD) 224 лE) 336 л |
| 16. Суда ерігенде қышқылдық орта көрсететін зат:A) натрий нитраты.B) литий нитраты.C) калий нитраты.D) аммоний нитраты.E) барий нитраты.  |
| 17. Темірді өндіру тиімді кен:A) сидерит FeCO3B) магнетит Fe3O4C) пирит FeS2D) гематит Fe2O3E) лимонит Fe2O3⋅nH2O |
| 18. Оксидтегі алюминийдің массалық үлесі:A) 39,9%B) 46,7%C) 52,9%D) 61,2%E) 54,6% |
| 19. Құрылысы   CH H3C  CH2  CH33 CH3 C CH CH3болатын заттың изомеріA) B) H3C−CH(CH3)−C(CH3)2−CH3C) H3C−CH=CH2D) H2C=CH−CH=CH2E) H3C−H2C−H2C−C≡CH |
| 20. 1 молекула бром 1,3-бутадиенмен әрекеттескенде түзілетін өнім:A) бромбутен.B) 2,3-дибромбутен-1.C) 1,2,3,4-тетрабромбутан.D) 1,4-дибромбутен-2.E) үшбромбутен.  |
| 21. 7,8 г бензол броммен әрекеттескенде 9,7 г бромбензол алынды. Өнімнің шығымы (%-пен)A) 72,4B) 61,8C) 52,4D) 82,4E) 62,4 |
| 22. 22 г ацетальдегидті гидрлегенде түзілетін этанолдың массасыA) 29 гB) 23 гC) 20 гD) 17 гE) 26 г |
| 23. Талшықтар A) жоғары температура мен қысым жағдайында тиісті пішін алатын полимерлерB) аморфты, тармақты полимерлерC) сыртқы әсерден созылмайтын полимерлерD) макромолекуласы өте жоғары реттілікпен орналасқан сызықтық полимерлерE) серпімді, торлы полимерлер |
| 24. Өзгеріс схемасындағы Х3 заты:С3Н7ОНХ1Х2Х3A) Хлорпропан.B) Хлорпропион қышқылы.C) Хлорсірке қышқылы.D) Хлорэтаналь.E) Хлорпропаналь.  |
| 25. тізбегіндегі А, В, Г заттарыA) темір (ІІ) оксиді, азотты қышқыл, натрий нитриті B) темір (ІІІ) оксиді, азот қышқылы, натрий нитриті C) темір (ІІІ) оксиді, азот қышқылы, натрий нитраты D) азот (ІІ) оксиді, азот (ІV) оксиді, натрий нитраты E) темір (ІІ) оксиді, азот (ІV) оксиді, натрий нитриті  |
| 26. C+HNO3 → CO2+NO+H2O реакциясына 6 моль тотықсыздандырғыш қатысса, тотықтырғыштың массасы (г)A) 504 B) 54 C) 120 D) 63 E) 126  |
| 27. HCl+K2Cr2O7 → Cl2+CrCl3+H2O+KCl теңдеуіндегі коэффициенттердің қосындысыA) 30 B) 29 C) 28 D) 26 E) 27  |
| 28. 117 г бензолды нитрлегенде 147,6 г нитробензол алынса, осы заттың шығымы (%-пен):A) 85%.B) 70%.C) 75%.D) 90%.E) 80%. |
| 29. 50г этанол мен 40 г натрий әрекеттескенде түзілетін сутектің (қ.ж.) көлеміA) 12,17 лB) 6,17 лC) 8,17 лD) 10,17 лE) 4,17 л |
| 30. 10,53 г метиламинбутилат алу үшін шығымдылығы 90% болса, жұмсалатын амин қышқылы мен спирттің массалары A) 1,5 г; 3,7 гB) 10,8 г; 5,2 гC) 9,5 г; 4,2 гD) 8,7 г; 4,5 гE) 10,3 г; 3,2 г **ХИМИЯ** **ПӘНІНЕН СЫНАҚ БІТТІ** |

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