**ХИМИЯ**

|  |
| --- |
| 1. Физикалық қасиеттері тұрақты заттар  A) дене  B) жай зат  C) күрделі зат  D) қоспа  E) таза зат |
| 2. Ядро заряды +14 болатын элементтіњ периодтық ж‰йедегі орны  A) II период, III негізгі топша  B) IV период, II қосымша топша  C) III период, IV негізгі топша  D) IV период, V қосымша топша  E) I период, I негізгі топша |
| 3. Натрий гидроксидімен әрекеттесетін оксидтіњ формуласы  A) Р2O5  B) K2O  C) CaO  D) MgO  E) FeO |
| 4. Сілті қышқылмен әрекеттескенде т‰зеді:  A) сутегін  B) оттегін  C) т±з  D) оксид  E) метал |
| 5. Пропенніњ молекуласы т±рады:  A) 3 атом сутегінен және 6 атом кµміртегінен  B) 3 атом кµміртегінен және 8 атом сутегінен  C) 3 атом кµміртегінен және 6 атом сутегінен  D) 2 атом кµміртегінен және 4 атом сутегінен  E) 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 зат  A) F2  B) J2  C) Br2  D) S2  E) Cl2 |
| 11. Олеин қышқылында бром суының түссіздену себебі,  A) ауыр карбон қышқылы болғандықтан  B) молекуласында карбоксил тобы бар болғандықтан  C) сұйық майлардың құрамында болатындықтан  D) қанықпаған қышқыл болғандықтан  E) 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 аңықтаңыз  A) 33,6 л  B) 672 л  C) 67,2 л  D) 224 л  E) 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 FeCO3  B) магнетит Fe3O4  C) пирит FeS2  D) гематит Fe2O3  E) 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  H  3  C        CH  2      CH  3  3  CH  3  C  CH  CH  3  болатын заттың изомері  A)  B) H3C−CH(CH3)−C(CH3)2−CH3  C) H3C−CH=CH2  D) H2C=CH−CH=CH2  E) 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) 72,4  B) 61,8  C) 52,4  D) 82,4  E) 62,4 |
| 22. 22 г ацетальдегидті гидрлегенде түзілетін этанолдың массасы  A) 29 г  B) 23 г  C) 20 г  D) 17 г  E) 26 г |
| 23. Талшықтар  A) жоғары температура мен қысым жағдайында тиісті пішін алатын полимерлер  B) аморфты, тармақты полимерлер  C) сыртқы әсерден созылмайтын полимерлер  D) макромолекуласы өте жоғары реттілікпен орналасқан сызықтық полимерлер  E) серпімді, торлы полимерлер |
| 24. Өзгеріс схемасындағы Х3 заты:  С3Н7ОНХ1Х2Х3  A) Хлорпропан.  B) Хлорпропион қышқылы.  C) Хлорсірке қышқылы.  D) Хлорэтаналь.  E) Хлорпропаналь. |
| 25.    тізбегіндегі А, В, Г заттары  A) 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 қосындысы  A) 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.) көлемі  A) 12,17 л  B) 6,17 л  C) 8,17 л  D) 10,17 л  E) 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 г  B) 10,8 г; 5,2 г  C) 9,5 г; 4,2 г  D) 8,7 г; 4,5 г  E) 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 |