**ХИМИЯ**

|  |
| --- |
| 1. Күрделі заттар тобы:  A) O2, Н2O, NH3  B) Fe, O2, Cu, N2  C) Na2S, Fe2O3, NH3, CO2  D) Fe2O3, Fe, O2  E) Na2S, N2, Cu |
| 2. Химиялық элементтердің жіктелуі  A) галогендер, сілтіліктер металдар  B) алкогендер  C) сілтілік металдар  D) металдар, бейметалдар, ауыспалы элементтер  E) инертті газдар |
| 3. Пропан (С3Н8) жанѓанда т‰зілетін заттар  A) С, Н2  B) О2  C) СО2, Н2О  D) Н2О  E) С, Н2О |
| 4. Суѓа тән емес физикалық қасиет  A) 1000 С температурада қайнайды  B) т‰ссіз с‰йық  C) 40 С максималды тыѓыздыѓы 1г/см3  D) 00 С қатады  E) µзіне тән иісі бар |
| 5. СН3−СН2−СН2− радикалы:  A) Аллил  B) Винил  C) Этил  D) Пропил  E) Фенил |
| 6. Қайтымды реакция  A) этилен мен су  B) натрий гидроксиді мен мыс (ІІ) хлориді  C) магний оксиді мен тұз қышқылы  D) натрий мен су  E) кальций оксиді мен су |
| 7. Тек қосымша топша металдары орналасқан қатар  A) F, Cl, Br, J, At  B) Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra  C) Lі, Na, K, Pb, Cs, Fr  D) B, Al, Ga, Jn, Tl  E) Mn, Tc, Re, Rh |
| 8. 2, 3-диметилбутанға сәйкес келетін құрылымдық формула:  A)    B)    C)    D)    E) |
| 9. Қанықпаған көмірсутектер молекуласында көміртек электрондарының sp2-гибридтену типі болатын көмірсутек:  A) ацетилен  B) метан  C) пропан  D) этан  E) этилен |
| 10. Толуолға сәйкес формула:  A) С6H6.  B) С6H5 - СH3.  C) С6H12.  D) С6H5 - С2H5.  E) С6H5 - С3H7. |
| 11. Альдегидтің құрамында болатын функционалдық топ  A) карбонил  B) аминотоп  C) гидроксил  D) карбоксил  E) нитротоп |
| 12. Белоктардың мономерлері −  A) оттексіз қышқылдар  B) окси қышқылдар  C) карбон қышқылдары  D) минералдық қышқылдар  E) амин қышқылдары |
| 13. Полимерлер алыну әдісіне байланысты ... болады.  A) тек табиғи  B) тек жасанды  C) әрі табиғи, әрі химиялық  D) тек химиялық  E) тек синтетикалық |
| 14. Арасында сутектік байланыс түзетін молекулалар:  A) спирттер.  B) арендер.  C) алкандар.  D) алкендер.  E) алкиндер. |
| 15. Тотығу-тотықсыздану реакциясына жатады:  A) Ca(HCO3)2→CaCO3+H2O+CO2;  B) KOH+CO2→KHCO3;  C) CaO+H2O→Ca(OH)2;  D) C2H4+Cl2→C2H4Cl2;  E) FeO+P→Fe+P2O5; |
| 16. Al2(SO4)3-тің екі молекуласы және H2SO4-тің үш молекуласы диссоциацияланғанда түзілген катиондардың жалпы саны  A) 12  B) 10  C) 9  D) 11  E) 14 |
| 17.  теңдеуіндегі коэффициенттер қосындысы  A) 6  B) 4  C) 2  D) 7  E) 5 |
| 18. Zn(OH)2  X  Y тізбегіндегі X, Y заттары  A) ZnCl2, Zn(OH)2  B) Zn(OH)Cl, ZnCl2  C) Zn(OH)Cl, Zn(OH)2  D) ZnCl2, ZnOH  E) Zn(OH)Cl, ZnOHCl |
| 19. Йодсутек қышқылымен әрекеттесетін заттар қатары:  A) Хлор, калий гидросульфиті, платина.  B) Аммиак, мырыш оксиді, алюминий гидроксиді.  C) Мыс оксиді, барий сульфаты, күміс (I) нитраты.  D) Темір (III) гидроксиді, күкірт (VI) оксиді, мырыш.  E) Бром суы, алюминий, көміртек (IV) оксиді. |
| 20. Күкірт (VІ) оксиді мен натрий гидроксиді әрекеттескендегі (орта тұз түзілсе) толық иондық теңдеудегі барлық коэффициенттер қосындысы  A) 5  B) 6  C) 9  D) 7  E) 8 |
| 21. Фосфор мен калий хлораты әрекеттескенде тотықтырғыш алдындағы коэффициент:  A) 3.  B) 5.  C) 2.  D) 1.  E) 4. |
| 22. Оксидіндегі көміртектің массалық үлесі 42,86% болса, онда көміртектің валенттілігі  A) 0  B) 4  C) 3  D) 2  E) 1 |
| 23. Құрамында 13,35 г алюминий хлориді бар ерітіндімен әрекеттесуге жұмсалатын натрий гидроксидінің массасы (г):  A) 10  B) 4  C) 12  D) 8  E) 16 |
| 24. Егер метанолдың бір молін жаққанда 715 кДж жылу бөлінген болса,  5720 кДж жылу алу үшін жанған метанолға жұмсалған оттектің көлемі (қ.ж.)  A) 336,7 л  B) 112,5 л  C) 224,6 л  D) 268,8 л  E) 472 л |
| 25. Калий фториді ерітіндісін электролиздегенде қатысатын электрондардың жалпы саны  A) 3  B) 6  C) 2  D) 8  E) 4 |
| 26. 22,7 г 2, 4, 6-тринитротолуол алуға жұмсалатын азот қышқылының массасы  A) 18,9 г  B) 16,9 г  C) 15,9 г  D) 17,9 г  E) 19,9 г |
| 27. Валериан қышқылының 20,4 грамын бейтараптауға жұмсалатын 2%-тік натрий гидроксидінің массасы  A) 600 г  B) 500 г  C) 400 г  D) 700 г  E) 300 г |
| 28. 44,5 кг стеарин қышқылының триглицеридінен алынатын глицериннің массасы  A) 4,6 кг  B) 2,5 кг  C) 3,6 кг  D) 3,1 кг  E) 4,2 кг |
| 29. 300 г 10%-тік глюкоза ерітіндісін әзірлеу үшін гидролизденетін сахарозаның массасы  A) 37 г  B) 67 г  C) 47 г  D) 57 г  E) 77 г |
| 30. 50 л метиламиннің жануына жұмсалатын ауаның көлемі (ω(O2)=20%)  A) 517,9 л  B) 637,2 л  C) 535,7 л  D) 562,5 л  E) 472,7 л  **ХИМИЯ**  **ПӘНІНЕН СЫНАҚ БІТТІ** |

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