**ХИМИЯ**

|  |
| --- |
| 1. Алмасу реакциясы  A) K2O + SO3 → K2SO4  B) MgCO3  МgO + CO2↑  C) AgNO3 + NaCl → AgCl↓ + NaNO3  D) CuCl2 + Fe → Cu + Fe Cl2  E) Zn + 2HCl → ZnCl2 + H2↑ |
| 2. Алюминийдің период ж‰йесіндегі реттік номері:  A) 11  B) 15  C) 13  D) 14  E) 12 |
| 3. ІІІ периодтың элементінен түзілген амфотерлі оксид  A) B2O3  B) Cl2O7  C) Al2 O3  D) P2O5  E) S O3 |
| 4. Оттекке жатпайтын т±жырым:  A) суда жақсы ериді  B) сутек пероксиді ыдыраѓан кезде алынады  C) салыстырмалы молекулалық массасы-32  D) түссіз газ  E) су ыдыраѓан кезде алынады |
| 5. Алкендер класыныњ сипаттамасына жатпайды  A) кењістікте молекуланыњ қ±рылысы жазықтық  B) С=С байланыстыњ ±зындыѓы 0,134 нм  C) 1π байланыс  D) гибридтену т‰рі sp3  E) валенттік б±рыш 1200 |
| 6. Ковалентті полюсті байланысы бар қосылыс:  A) аммиак.  B) мырыш сульфиді.  C) кальций фториді.  D) сутек.  E) натрий бромиді. |
| 7. Na2SO3-атауы:  A) натрий гидросульфаты.  B) натрий сульфиті.  C) натрий гидросульфиды.  D) натрий сульфиді.  E) натрий сульфаты. |
| 8. Суда шын ерітінді түзбейтін зат:  A) глюкоза.  B) өсімдік майы.  C) ас тұзы.  D) мыс купоросы.  E) қант. |
| 9. Көміртек диоксиді мен кальций оксиді бір-бірімен әрекеттескенде түзілген заттың салыстырмалы молекулалық массасы:  A) 100.  B) 90.  C) 40.  D) 80.  E) 60. |
| 10. Азоттың периодтық жүйедегі орны:  A) ІІ А топта , 5 периодта.  B) V А топта, 3 периодта.  C) VІ В топта, 2 периодта.  D) ІV А топта, 2 периодта.  E) V А топта, 2 периодта. |
| 11. Көміртек топшасының элементтері  A) C, Sі, Ge, Zn, Sn, Pb  B) C, Sі, Tі, Zn, Hf, Db  C) C, Sі, Ge, Sn, Pb  D) C, Sі, Tі, Ge, Zn, Sn, Hf, Pb  E) Lі, Be, B, C, N, O, F, Ne |
| 12. Алюминотермия әдісімен алуға болатын металдар тобы:  A) Cu, Na, Cr.  B) K, Na, Cr.  C) Cs, Cu, Fe.  D) Na, Mn, Al.  E) Ni, Cr, Zn. |
| 13. Халықаралық номенклатура бойынша альдегидтерді өзіне сәйкес қаныққан көмірсутек атауына мына жұрнақты қосып атайды  A) -ен  B) -аль  C) -ин  D) -ол  E) -ил |
| 14. Белоктар − олар …  A) синтетикалық кіші молекулалық қосылыстар  B) нуклеин қышқылдары  C) жасанды жоғары молекулалық қосылыстар  D) табиғи жоғары молекулалық қосылыстар  E) синтетикалық жоғары молекулалық қосылыстар |
| 15. Тұз қышқылы мен фосфор қышқылының реактиві:  A) K2SO4.  B) NaNO3.  C) KOH.  D) AgNO3.  E) KCl. |
| 16. Массасы 68,4 г сілтілік металл сумен әрекеттесіп 8,96 л сутек (қ.ж.) түзеді. Бұл металл -  A) Lі  B) Cs  C) Rb  D) Na  E) K |
| 17. Айналымдағы Х затының формуласы. C4H10 →Х→ C6H14 → C6H6.  A) Хлоргексан.  B) Хлорбутан.  C) Дихлорбутан.  D) Гексилен.  E) Бутанол. |
| 18. Этен молекуласындағы гибридтелген электрон бұлттарының саны:  A) 6.  B) 5.  C) 3.  D) 7.  E) 4. |
| 19. Берілген схемада    **X** және **Y** заттарының формулалары:  A) **X-**CaCO3, **Y-**Br2  B) **X-**Ca(OH)2, **Y-**Br2  C) **X-**Ca(OH)2, **Y**-HBr  D) **X-**CaC2, **Y-**HBr  E) **X-**CaC2, **Y-**Br2 |
| 20. Массасы 39 г бензолды нитрлегенде массасы 49,2 г нитробензол алынды. Заттың шығымы (%-пен)  A) 80%.  B) 60%.  C) 70%.  D) 90%.  E) 50%. |
| 21. Күрделі эфирлердің қайнау температурасының төмен болу себебі  A) оны құрайтын спирттің қайнау температурасына байланысты.  B) молекуласында сутектік байланыс түзетін гидроксотоптың болмауына байланысты  C) молекулалық массаларына байланысты.  D) эфирлендіру нәтижесінде түзілетіндіктен.  E) оны құрайтын қышқылдың қайнау температурасына байланысты. |
| 22. Берілген заттардың ішіндегі β - аминовалериан қышқылы  A)    B)    C)    D)    E) |
| 23. Егер құрылым буынының саны 5500 болса, онда полиэтиленнің макромолекуласының массасы  A) 154000  B) 124600  C) 164000  D) 114000  E) 184400 |
| 24. Өзгеріс схемасындағы Х және Y заттары:  этилацетат  натрий ацетаты сірке қышқылы  A) Х - H2O; Y - H2SO4.  B) Х - H2O; Y - CH3COOH.  C) Х - H2O; Y - C2H5OH.  D) Х - NaOH; Y - CH3COOH.  E) Х - NaOH; Y - H2SO4. |
| 25.  үрдісінде тепе-теңдікті ығыстырмайтын факторлар  1) температураны жоғарылату  2) қысымды төмендету  3) O2 концентрациясын төмендету  4) қысымды жоғарылату  5) NO концентрациясын жоғарылату  6) катализаторды енгізу  факторларды нөмірлерінің өсу ретімен көрсетіңіз  A) 1 4 6  B) 1 5 6  C) 1 3 5  D) 2 4 6  E) 2 3 5 |
| 26. Реакция теңдеуіндегі барлық коэффициенттердің қосындысы KJ+H2SO4 → K2SO4+S+J2+H2O  A) 13  B) 11  C) 7  D) 21  E) 20 |
| 27. FeCl3+H2S → FeCl2+HCl+S теңдеуіндегі барлық коэффициенттердің қосындысы  A) 10  B) 9  C) 8  D) 6  E) 7 |
| 28. Молекулаішілік дегидратация кезінде 90 грамынан 27 г су бөлінген болса, осы бір атомды спирттің аты  A) бутанол  B) метанол  C) пентанол  D) этанол  E) пропанол |
| 29. Егер де реакция нәтижесінде 6,4 моль сірке қышқылының этил эфирі түзілсе, эфирлену реакциясына қатысатын этил спиртінің массасы:  A) 125 г.  B) 250 г.  C) 200 г.  D) 294,4 г.  E) 150 г. |
| 30. 500 мл спирт (ρ=0,8 г/мл) алу үшін жұмсалатын глюкозаның массасы  A) 762,4 г  B) 782,6 г  C) 742,8 г  D) 732,6 г  E) 752,5 г  **ХИМИЯ**  **ПӘНІНЕН СЫНАҚ БІТТІ** |

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