**ХИМИЯ**

|  |
| --- |
| 1. Алмасу реакциясыA) K2O + SO3 → K2SO4B) MgCO3  МgO + CO2↑C) AgNO3 + NaCl → AgCl↓ + NaNO3D) CuCl2 + Fe → Cu + Fe Cl2E) Zn + 2HCl → ZnCl2 + H2↑ |
|  2. Алюминийдің период ж‰йесіндегі реттік номері:A) 11B) 15C) 13D) 14E) 12  |
|  3. ІІІ периодтың элементінен түзілген амфотерлі оксидA) B2O3B) Cl2O7C) Al2 O3D) P2O5E) S O3 |
|  4. Оттекке жатпайтын т±жырым:A) суда жақсы еридіB) сутек пероксиді ыдыраѓан кезде алынадыC) салыстырмалы молекулалық массасы-32D) түссіз газE) су ыдыраѓан кезде алынады  |
|  5. Алкендер класыныњ сипаттамасына жатпайдыA) кењістікте молекуланыњ қ±рылысы жазықтықB) С=С байланыстыњ ±зындыѓы 0,134 нмC) 1π байланысD) гибридтену т‰рі sp3E) 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) -енB) -альC) -инD) -олE) -ил |
| 14. Белоктар − олар …A) синтетикалық кіші молекулалық қосылыстарB) нуклеин қышқылдарыC) жасанды жоғары молекулалық қосылыстарD) табиғи жоғары молекулалық қосылыстарE) 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-**Br2B) **X-**Ca(OH)2, **Y-**Br2C) **X-**Ca(OH)2, **Y**-HBrD) **X-**CaC2, **Y-**HBrE) **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 себебіA) оны құрайтын спирттің қайнау температурасына байланысты.B) молекуласында сутектік байланыс түзетін гидроксотоптың болмауына байланыстыC) молекулалық массаларына байланысты.D) эфирлендіру нәтижесінде түзілетіндіктен.E) оны құрайтын қышқылдың қайнау температурасына байланысты.  |
| 22. Берілген заттардың ішіндегі β - аминовалериан қышқылыA) B) C) D) E)  |
| 23. Егер құрылым буынының саны 5500 болса, онда полиэтиленнің макромолекуласының массасыA) 154000B) 124600C) 164000D) 114000E) 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 факторлар1) температураны жоғарылату 2) қысымды төмендету3) O2 концентрациясын төмендету4) қысымды жоғарылату 5) NO концентрациясын жоғарылату6) катализаторды енгізуфакторларды нөмірлерінің өсу ретімен көрсетіңізA) 1 4 6B) 1 5 6C) 1 3 5D) 2 4 6E) 2 3 5 |
| 26. Реакция теңдеуіндегі барлық коэффициенттердің қосындысы KJ+H2SO4 → K2SO4+S+J2+H2OA) 13 B) 11 C) 7 D) 21 E) 20  |
| 27. FeCl3+H2S → FeCl2+HCl+S теңдеуіндегі барлық коэффициенттердің қосындысыA) 10 B) 9 C) 8 D) 6 E) 7  |
| 28. Молекулаішілік дегидратация кезінде 90 грамынан 27 г су бөлінген болса, осы бір атомды спирттің атыA) бутанолB) метанолC) пентанолD) этанолE) 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 массасыA) 762,4 гB) 782,6 гC) 742,8 гD) 732,6 гE) 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 |