**ХИМИЯ**

|  |
| --- |
| ***Нұсқау:*** *Сізге берілген бес жауап нұсқасынан бір дұрыс жауапты таңдауға арналған тапсырмалар беріледі. Таңдаған жауапты жауап парағындағы сәйкес орынға, дөңгелекшені толық бояу арқылы белгілеу қажет*. 1. Иондық байланыс арқылы түзілген затA) B) C) D) E)  |
|  2. Қосылу реакциясыA) LiOH + HCl = LiCl + H2OB) AgNO3 + NaCl = AgCl + NaNO3C) 3H2 + Cr2O3 = 2Cr + 3H2OD) CaO + H2O = Ca(OH)2E) 3H2 + Fe2O3 = 2Fe + 3H2O |
|  3. Біртекті қоспаA) су мен өсімдік майының қоспасыB) су мен саздың қоспасыC) ағаш пен темір ұнтақтарының қоспасыD) су мен спирттің қоспасыE) күкірт пен темір қоспасы  |
|  4. Оттектің физикалық қасиеті A) өткір иістіB) ауадан ауырC) тұншықтырғышD) көгілдірE) сұйық |
|  5. Жеңіл, ақ түсті магнезияның формуласыA) B) C) D) E)  |
|  6. Cілтілік металдарға тән емес қасиетA) тез тотығадыB) жұмсақ, пышақпен кесіледіC) сумен әрекеттеседіD) қышқылдан сутегін ығыстырадыE) қосылыстағы тотығу дәрежесі +2 |
|  7. Аминсірке қышқылының судағы ерітіндісімен әрекеттесетін затA) мыс (ІІ) гидроксидіB) этил спирті C) кремний қышқылыD) күміс оксидінің аммиактағы ерітіндісіE) барий хлориді |
|  8. Ароматты көмірсутектер орналасқан қатарA) B)  C)  D)  E)  |
|  9. Зат мөлшері бір моль болатын затA) 22,4 дмсуB) 11,2 л оттекC) 24 г озонD) 22,2 л оттек E) 48 г озон  |
| 10.  үрдісінің сипатыA) ыдырау және гомогендіB) айырылу және гомогендіC) алмасу және гетерогендіD) қосылу және гетерогендіE) қосылу және гомогенді |
| 11. → → → →  қатарындағы оксидтердің қасиеттері өзгередіA) екідайлылықтан қышқылдыққаB) негіздіктен қышқылдыққа C) негіздіктен екідайлылыққаD) қышқылдықтан негіздіккеE) қышқылдықтан екідайлылыққа |
| 12. Мета және ортофосфор қышқылдарының бір-бірінен айырмашылығыA) фосфордың тотығу дәрежесі әр түрліB) мoлярлық массалары бірдей, фосфордың валенттігі әр түрліC) молекула құрылысы әртүрлі, байланыстар саны теңD) негізділіктері әр түрліE) фосфор атомдарының саны әртүрлі |
| 13. Тығыздығы сутегімен салыстырғанда 28 болатын циклоалканA) пропилциклогексанB) метилциклобутанC) циклогексанD) этилциклопропанE) циклобутан |
| 14. Құрамында 16 сутек атомы бар алканның формуласы мен салыстырмалы молекулалық массасыA) ; 72B) ; 86C) ; 112D) ; 100E) ; 58 |
| 15. 14 г кальций оксиді 35 г азот қышқылымен әрекеттескендегі түзілген тұздың массасыA) 46 г B) 42 г C) 41 г D) 21 г E) 40 г |
| 16. Ағаш күлі бағалы тыңайтқыш болып саналады, себебі оның құрамында калий тұзы бар. Оның аталуы A) калий нитритіB) калий карбонатыC) калий нитратыD) калий сульфидіE) калий ацетаты |
| 17. Массасы 20 г мыс сульфаты бар ерітіндіcі массасы 8 г натрий гидроксиді бар ерітіндісімен араластырғанда түзілген тұнбаның зат мөлшері A) 0,125 мольB) 4 мольC) 2 мольD) 0,2 мольE) 0,1 моль |
| 18. Темір (ІІІ) оксидін 100,8 л сутегімен тотықсыздандырды. Алынған өнімнің шығымы 85 болса, темірдің массасы (г) A) 714,5B) 346,4C) 142,8 D) 71,4E) 278,2 |
| 19. Көлемі 30 м3 күкірт (IV) оксиді тотығу үшін жұмсалатын ауаның көлеміA) 55 м3B) 65 м3C) 34 м3D) 75 м3E) 45 м3 |
| 20. Сутек мен оттектен тұратын газ қоспасының сутекпен салыстырғанда тығыздығы 14,5-ке тең, газдың көлемдік құрамы (осы ретпен) A) 10; 90B) 20; 80C) 25; 75D) 15; 85E) 70; 30 |
| ***Нұсқау:*** *Сізге бір немесе бірнеше дұрыс жауабы бар тапсырмалар беріледі. Таңдаған жауапты жауап парағындағы берілген пәнге сәйкес орынға, дөңгелекшені толық бояу арқылы белгілеу қажет.**Бір немесе бірнеше дұрыс жауабы бар тест тапсырмаларында дұрыс жауаптар саны үшеуден аспайды.*21. Химиялық тепе-теңдіктің ығысуына әсер ететін фактор(-лар) A) температураB) тығыздықC) тежегішD) массаE) қысымF) катализатор G) көлем H) концентрация |
| 22. Металдардың қасиет(-тер)іA) тығыздығы 5 г/см3-тен артықтары ауыр металдарB) тығыздығы 5 г/см3-тен артықтары жеңіл металдарC) электртерістілігі жоғарыD) тығыздығы 5 г/см3-тен төмендері ауыр металдарE) жылу өткізбейдіF) тығыздығы 5 г/см3-тен төмендері жеңіл металдарG) электрондарды оңай қосып аладыH) жалпы электр тогын өткізеді |
| 23. Аммиактың қасиет(-тер)іA) ауадан жеңілB) сутегімен қосылыс түзбейдіC) суда жақсы еридіD) қалыпты жағдайда сұйық күйдеE) өткір иістіF) оттегінен ауырG) сары түстіH) жоғары температурада қатады |
| 24.  затының атау(-лар)ыA) сірке қышқылының метил эфиріB) бутилформиатC) май қышқылының бутил эфиріD) бутилпропионатE) пропион қышқылының бутил эфиріF) бутан қышқылының бутил эфиріG) бутилбутиратH) этилацетат |
| 25. Капрон қышқылының изомер(-лер)іA) 2-метилпропан қышқылыB) 3-метилпентан қышқылыC) 3-этилгептан қышқылыD) 2,3-диметил-3-этилбутан қышқылыE) 2,2-диметилпропан қышқылыF) 2-метилпентан қышқылы G) 2,2-диметилпентан қышқылыH) 2,3-диметилбутан қышқылы |
| 26. Әлсіз электролит(-тер) A) C3H8B) C2H6C) H2SD) CH3COOHE) H2SiO3F) H2SO4G) H3PO4H) НСl |
| 27. Тұз түзбейтін оксид(-тер)A) P2O5B) CO2C) SO3D) B2O3E) SO2F) NOG) COH) NO2 |
| 28. Альдегид тотыққанда, тотықсызданғанда, поликонденсацияланғанда түзілетін өнім(-дер)A) галогентуындыB) этан C) күрделі эфирD) спиртE) майларF) карбон қышқылыG) бромфенолH) фенолформальдегид |
| 29. теңдеуі бойынша құрамында 20 қоспасы бар2 кг көмір жанғандағы бөлінетін жылу мөлшер(-лер)і (кДж) A)  B)  C)  D)  E)  F)  G)  H)   |
| 30. Массасы 9 г Al мен Cu қоспасын тұз қышқылымен өңдегенде 5,6 л (қ.ж) газ алынды. Қоспадағы мыстың массалық үлес(-тер)іA) 50 %B) 45 %C) 20 %D) 30 %E) 35 %F) 10 %G) 15 %H) 25 % |

**ХИМИЯДАН СЫНАҚ АЯҚТАЛДЫ**