**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 зат  A)  B)  C)  D)  E) |
| 2. Қосылу реакциясы  A) LiOH + HCl = LiCl + H2O  B) AgNO3 + NaCl = AgCl + NaNO3  C) 3H2 + Cr2O3 = 2Cr + 3H2O  D) CaO + H2O = Ca(OH)2  E) 3H2 + Fe2O3 = 2Fe + 3H2O |
| 3. Біртекті қоспа  A) су мен өсімдік майының қоспасы  B) су мен саздың қоспасы  C) ағаш пен темір ұнтақтарының қоспасы  D) су мен спирттің қоспасы  E) күкірт пен темір қоспасы |
| 4. Оттектің физикалық қасиеті  A) өткір иісті  B) ауадан ауыр  C) тұншықтырғыш  D) көгілдір  E) сұйық |
| 5. Жеңіл, ақ түсті магнезияның формуласы  A)  B)  C)  D)  E) |
| 6. Cілтілік металдарға тән емес қасиет  A) тез тотығады  B) жұмсақ, пышақпен кесіледі  C) сумен әрекеттеседі  D) қышқылдан сутегін ығыстырады  E) қосылыстағы тотығу дәрежесі +2 |
| 7. Аминсірке қышқылының судағы ерітіндісімен әрекеттесетін зат  A) мыс (ІІ) гидроксиді  B) этил спирті  C) кремний қышқылы  D) күміс оксидінің аммиактағы ерітіндісі  E) барий хлориді |
| 8. Ароматты көмірсутектер орналасқан қатар  A)  B)  C)  D)  E) |
| 9. Зат мөлшері бір моль болатын зат  A) 22,4 дмсу  B) 11,2 л оттек  C) 24 г озон  D) 22,2 л оттек  E) 48 г озон |
| 10.  үрдісінің сипаты  A) ыдырау және гомогенді  B) айырылу және гомогенді  C) алмасу және гетерогенді  D) қосылу және гетерогенді  E) қосылу және гомогенді |
| 11. → → → →  қатарындағы оксидтердің қасиеттері өзгереді  A) екідайлылықтан қышқылдыққа  B) негіздіктен қышқылдыққа  C) негіздіктен екідайлылыққа  D) қышқылдықтан негіздікке  E) қышқылдықтан екідайлылыққа |
| 12. Мета және ортофосфор қышқылдарының бір-бірінен айырмашылығы  A) фосфордың тотығу дәрежесі әр түрлі  B) мoлярлық массалары бірдей, фосфордың валенттігі әр түрлі  C) молекула құрылысы әртүрлі, байланыстар саны тең  D) негізділіктері әр түрлі  E) фосфор атомдарының саны әртүрлі |
| 13. Тығыздығы сутегімен салыстырғанда 28 болатын циклоалкан  A) пропилциклогексан  B) метилциклобутан  C) циклогексан  D) этилциклопропан  E) циклобутан |
| 14. Құрамында 16 сутек атомы бар алканның формуласы мен салыстырмалы молекулалық массасы  A) ; 72  B) ; 86  C) ; 112  D) ; 100  E) ; 58 |
| 15. 14 г кальций оксиді 35 г азот қышқылымен әрекеттескендегі түзілген тұздың массасы  A) 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 нитриті  B) калий карбонаты  C) калий нитраты  D) калий сульфиді  E) 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 моль  B) 4 моль  C) 2 моль  D) 0,2 моль  E) 0,1 моль |
| 18. Темір (ІІІ) оксидін 100,8 л сутегімен тотықсыздандырды. Алынған өнімнің шығымы 85 болса, темірдің массасы (г)  A) 714,5  B) 346,4  C) 142,8  D) 71,4  E) 278,2 |
| 19. Көлемі 30 м3 күкірт (IV) оксиді тотығу үшін жұмсалатын ауаның көлемі  A) 55 м3  B) 65 м3  C) 34 м3  D) 75 м3  E) 45 м3 |
| 20. Сутек мен оттектен тұратын газ қоспасының сутекпен салыстырғанда тығыздығы 14,5-ке тең, газдың көлемдік құрамы (осы ретпен)  A) 10; 90  B) 20; 80  C) 25; 75  D) 15; 85  E) 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) температура  B) тығыздық  C) тежегіш  D) масса  E) қысым  F) катализатор  G) көлем  H) концентрация |
| 22. Металдардың қасиет(-тер)і  A) тығыздығы 5 г/см3-тен артықтары ауыр металдар  B) тығыздығы 5 г/см3-тен артықтары жеңіл металдар  C) электртерістілігі жоғары  D) тығыздығы 5 г/см3-тен төмендері ауыр металдар  E) жылу өткізбейді  F) тығыздығы 5 г/см3-тен төмендері жеңіл металдар  G) электрондарды оңай қосып алады  H) жалпы электр тогын өткізеді |
| 23. Аммиактың қасиет(-тер)і  A) ауадан жеңіл  B) сутегімен қосылыс түзбейді  C) суда жақсы ериді  D) қалыпты жағдайда сұйық күйде  E) өткір иісті  F) оттегінен ауыр  G) сары түсті  H) жоғары температурада қатады |
| 24.  затының атау(-лар)ы  A) сірке қышқылының метил эфирі  B) бутилформиат  C) май қышқылының бутил эфирі  D) бутилпропионат  E) пропион қышқылының бутил эфирі  F) бутан қышқылының бутил эфирі  G) бутилбутират  H) этилацетат |
| 25. Капрон қышқылының изомер(-лер)і  A) 2-метилпропан қышқылы  B) 3-метилпентан қышқылы  C) 3-этилгептан қышқылы  D) 2,3-диметил-3-этилбутан қышқылы  E) 2,2-диметилпропан қышқылы  F) 2-метилпентан қышқылы  G) 2,2-диметилпентан қышқылы  H) 2,3-диметилбутан қышқылы |
| 26. Әлсіз электролит(-тер)  A) C3H8  B) C2H6  C) H2S  D) CH3COOH  E) H2SiO3  F) H2SO4  G) H3PO4  H) НСl |
| 27. Тұз түзбейтін оксид(-тер)  A) P2O5  B) CO2  C) SO3  D) B2O3  E) SO2  F) NO  G) CO  H) NO2 |
| 28. Альдегид тотыққанда, тотықсызданғанда, поликонденсацияланғанда түзілетін өнім(-дер)  A) галогентуынды  B) этан  C) күрделі эфир  D) спирт  E) майлар  F) карбон қышқылы  G) бромфенол  H) фенолформальдегид |
| 29. теңдеуі бойынша құрамында 20 қоспасы бар  2 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)і  A) 50 %  B) 45 %  C) 20 %  D) 30 %  E) 35 %  F) 10 %  G) 15 %  H) 25 % |

**ХИМИЯДАН СЫНАҚ АЯҚТАЛДЫ**