**ХИМИЯ**

|  |
| --- |
| ***Нұсқау****: «Сізге берілген бес жауап нұсқасындағы бір дұрыс жауапты таңдауға арналған тапсырмалар беріледі. Таңдаған жауапты жауап парағындағы берілген пәнге сәйкес орынға, дөңгелекшені толық бояу арқылы белгілеу қажет».*  1. Аммонийдің валенттігіA) 4B) 1C) 3D) 5E) 7 |
|  2. Сынап пен оттек әрекеттескенде түзіледіA) сынап (II) оксидіB) сынап (I) оксидіC) темір (II) оксидіD) хром (III) оксидіE) темір (III) оксиді |
|  3. Жүйедегі  тепе-теңдікті ығыстыру үшін қысымды 2 есе көтергендегі тура жылдамдықтың көбеюіA) 4 есеB) 6 есеC) 8 есеD) 2 есеE) 10 есе |
|  4. Күкірт диоксидінің салыстырмалы молекулалық массасыA) 32B) 56C) 64D) 16E) 48 |
|  5. Массасы 0,84 г тотығу дәрежесі +2 болатын металл гидриді сумен әрекеттескенде көлемі 896 мл (қ.ж.) сутек бөлінді. Бұл металлA) литийB) кальцийC) барий D) натрий E) рубидий |
|  6.  тізбегіндегі - заттарA) B) C) D) E) l ,  |
|  7. Кальций хлориді балқымасын электролиздегенде түзілетін заттар A) B) C) D) E)  |
|  8. Металдық қасиеті басым элементA)  B) C)  D) E)  |
|  9. Органикалық қосылыстардың химиялық құрылыс теориясының негізін қалаған ғалым... A) А. КольбеB) А. КекулеC) А.M. БутлеровD) Д.И. МенделеевE) С. Аррениус |
| 10. Циклопентанның жану реакциясы теңдеуіндегі түзілген заттардың формулалары алдындағы коэффициенттер қосындысыA) 6B) 20C) 11D) 8E) 14 |
| 11. Периодтық жүйенің үшінші периодын аяқтайтын атомның сыртқы электрон қабатындағы электрон саныA) 14B) 2C) 6D) 18E) 8 |
| 12. 0,25 моль алюминий гидроксидіндегі оттек атомдарының саныA) 6,02·1023B) 1,5·1023C) 2,5·1023D) 3,02·1023E) 4,5·1023 |
| 13. Бейметалдардың сутекті ұшқыш қосылыстарындағы тотығу дәрежесіA) терісB) оңC) бейтарапD) оң, терісE) теріс, оң |
| 14. Адамның қанының құрамында болатын металлA) титанB) алюминийC) қорғасынD) темірE) никель |
| 15. 2,8 л (қ.ж) күкірт  оксидінің массасыA) 10 гB) 8 гC) 2 гD) 4 гE) 16 г |
| 16. 81 г 1,3-бутадиенді бромдағанда түзілген 1,4-дибром-2-бутеннің массасыA) 344 гB) 333 гC) 321 гD) 216 гE) 288 г |
| 17. Натрий карбонаты гидролизденгенде түзілетін ортаA) әлсіз негіздікB) бейтарапC) қышқылдықD) негіздікE) әлсіз қышқылдық |
| 18. Тізбектегі; ,,заттары: A) фосфороксиді, фосфор қышқылы, кальций гидрофосфатыB) фосфороксиді, кальций дигидрофосфаты, фосфор қышқылыC) фосфороксиді, фосфор қышқылы, кальций фосфатыD) фосфороксиді, фосфор қышқылы, кальций дигидрофосфатыE) фосфороксиді, кальций гидрофосфаты, фосфор қышқылы |
| 19. Электрондық формуласы ... болатын металлA) қорғасынB) барийC) темірD) титанE) магний |
| 20. Массасы 90 г метан жанғанда бөлінген көмір қышқыл газының массасыA) 248,5B) 245,3C) 249,4D) 247,5E) 246,4 |
| ***Нұсқау****: «Сізге бір немесе бірнеше дұрыс жауабы бар тапсырмалар беріледі. Таңдаған жауапты жауап парағындағы берілген пәнге сәйкес орынға, дөңгелекшені толық бояу арқылы белгілеу қажет».* 21. Суда ерігенде қышқылдық орта түзетін тұздарA) алюминий сульфатыB) натрий гидрофосфатыC) натрий сульфидіD) барий сульфидіE) кальций нитратыF) натрий бромидіG) калий фторидіH) литий фосфаты |
| 22.  және арасындағы реакция A) айырылуB) қосылуC) тотығу-тотықсыздануD) гидрлеуE) дегидрлеуF) орынбасуG) алмасуH) полимерлену |
| 23. Қосымша топша металлыA)  B)  C)  D)  E)  F)  G)  H)   |
| 24. Натрий бромиді ерітіндісінің электролизі нәтижесінде электродтарда... бөлінедіA) бромсутекB) натрий пероксидіC) натрийD) оттекE) натрий оксидіF) бромG) натрий гидридіH) сутек |
| 25. CH3 –CH3 → A → B→ C → D → E → NH2–CH2–COOHөзгеріс схемасындағы A, B, C, D, E бола алатын заттардың дұрыс берілген қатарларыA) бромэтан, этил спирті, сірке альдегиді, фторсірке қышқылы, сірке қышқылы B) ацетилен, сірке альдегиді, этилен, сірке қышқылы, хлорсірке қышқылыC) этилен, этил спирті, сірке альдегиді, сірке қышқылы, хлорсірке қышқылыD) этилен, этил спирті, сірке альдегиді, сірке қышқылы, этил аминE) этилен, ацетилен, сірке альдегиді, сірке қышқылы, хлорсірке қышқылыF) бромэтан, этил спирті, сірке альдегиді, сірке қышқылы, фторсірке қышқылыG) метан, ацетилен, сірке альдегиді, сірке қышқылы, фторсірке қышқылыH) этилен, этил спирті, сірке альдегиді, сірке қышқылы, этил амин |
| 26. Ковалентті полюссіз байланысы бар қосылыс (тар) A) B) C) D) E) F) G) H)  |
| 27. Циклоалканды алканнан мына реакция арқылы алуға боладыA) гидрлеуB) дегидратацияC) гидратацияD) дегидрлеуE) орын басуF) полимерлеуG) нитрлеуH) поликонденсация |
| 28. 32 г күкірт оттегінде жанғанда пайда болатын күкіртті газдың зат мөлшеріA) 0,15 мольB) 2 мольC) 0,5 мольD) 0,1 мольE) 3 мольF) 1,5 мольG) 1 мольH) 2,5 моль |
| 29. 1 моль тұз ыдырағанда 2 моль азот  оксиді түзілетін болса, тұздардың атауыA) магний нитратыB) литий нитратыC) цезий нитратыD) кальций нитратыE) калий нитратыF) барий нитратыG) мырыш нитратыH) натрий нитраты |
| 30. Хром  оксидінен 10,4 г хром алу үшін жұмсалған сутектің (қ.ж) көлемі (дері) A) 4,48 лB) 67,2 лC) 44,8 лD) 6,72 лE) 1,12 лF) 22,4 лG) 2,24 лH) 3,2 л |