**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 валенттігі  A) 4  B) 1  C) 3  D) 5  E) 7 |
| 2. Сынап пен оттек әрекеттескенде түзіледі  A) сынап (II) оксиді  B) сынап (I) оксиді  C) темір (II) оксиді  D) хром (III) оксиді  E) темір (III) оксиді |
| 3. Жүйедегі  тепе-теңдікті ығыстыру үшін қысымды 2 есе көтергендегі тура жылдамдықтың көбеюі  A) 4 есе  B) 6 есе  C) 8 есе  D) 2 есе  E) 10 есе |
| 4. Күкірт диоксидінің салыстырмалы молекулалық массасы  A) 32  B) 56  C) 64  D) 16  E) 48 |
| 5. Массасы 0,84 г тотығу дәрежесі +2 болатын металл гидриді сумен әрекеттескенде көлемі 896 мл (қ.ж.) сутек бөлінді. Бұл металл  A) литий  B) кальций  C) барий  D) натрий  E) рубидий |
| 6.  тізбегіндегі - заттар  A)  B)  C)  D)  E) l , |
| 7. Кальций хлориді балқымасын электролиздегенде түзілетін заттар  A)  B)  C)  D)  E) |
| 8. Металдық қасиеті басым элемент  A)  B)  C)  D)  E) |
| 9. Органикалық қосылыстардың химиялық құрылыс теориясының негізін қалаған ғалым...  A) А. Кольбе  B) А. Кекуле  C) А.M. Бутлеров  D) Д.И. Менделеев  E) С. Аррениус |
| 10. Циклопентанның жану реакциясы теңдеуіндегі түзілген заттардың формулалары алдындағы коэффициенттер қосындысы  A) 6  B) 20  C) 11  D) 8  E) 14 |
| 11. Периодтық жүйенің үшінші периодын аяқтайтын атомның сыртқы электрон қабатындағы электрон саны  A) 14  B) 2  C) 6  D) 18  E) 8 |
| 12. 0,25 моль алюминий гидроксидіндегі оттек атомдарының саны  A) 6,02·1023  B) 1,5·1023  C) 2,5·1023  D) 3,02·1023  E) 4,5·1023 |
| 13. Бейметалдардың сутекті ұшқыш қосылыстарындағы тотығу дәрежесі  A) теріс  B) оң  C) бейтарап  D) оң, теріс  E) теріс, оң |
| 14. Адамның қанының құрамында болатын металл  A) титан  B) алюминий  C) қорғасын  D) темір  E) никель |
| 15. 2,8 л (қ.ж) күкірт  оксидінің массасы  A) 10 г  B) 8 г  C) 2 г  D) 4 г  E) 16 г |
| 16. 81 г 1,3-бутадиенді бромдағанда түзілген 1,4-дибром-2-бутеннің массасы  A) 344 г  B) 333 г  C) 321 г  D) 216 г  E) 288 г |
| 17. Натрий карбонаты гидролизденгенде түзілетін орта  A) әлсіз негіздік  B) бейтарап  C) қышқылдық  D) негіздік  E) әлсіз қышқылдық |
| 18. Тізбектегі; ,,заттары:  A) фосфороксиді, фосфор қышқылы, кальций гидрофосфаты  B) фосфороксиді, кальций дигидрофосфаты, фосфор қышқылы  C) фосфороксиді, фосфор қышқылы, кальций фосфаты  D) фосфороксиді, фосфор қышқылы, кальций дигидрофосфаты  E) фосфороксиді, кальций гидрофосфаты, фосфор қышқылы |
| 19. Электрондық формуласы ... болатын металл  A) қорғасын  B) барий  C) темір  D) титан  E) магний |
| 20. Массасы 90 г метан жанғанда бөлінген көмір қышқыл газының массасы  A) 248,5  B) 245,3  C) 249,4  D) 247,5  E) 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 тұздар  A) алюминий сульфаты  B) натрий гидрофосфаты  C) натрий сульфиді  D) барий сульфиді  E) кальций нитраты  F) натрий бромиді  G) калий фториді  H) литий фосфаты |
| 22.  және арасындағы реакция  A) айырылу  B) қосылу  C) тотығу-тотықсыздану  D) гидрлеу  E) дегидрлеу  F) орынбасу  G) алмасу  H) полимерлену |
| 23. Қосымша топша металлы  A)  B)  C)  D)  E)  F)  G)  H) |
| 24. Натрий бромиді ерітіндісінің электролизі нәтижесінде электродтарда... бөлінеді  A) бромсутек  B) натрий пероксиді  C) натрий  D) оттек  E) натрий оксиді  F) бром  G) натрий гидриді  H) сутек |
| 25. CH3 –CH3 → A → B→ C → D → E → NH2–CH2–COOH  өзгеріс схемасындағы A, B, C, D, E бола алатын заттардың дұрыс берілген қатарлары  A) бромэтан, этил спирті, сірке альдегиді, фторсірке қышқылы, сірке қышқылы  B) ацетилен, сірке альдегиді, этилен, сірке қышқылы, хлорсірке қышқылы  C) этилен, этил спирті, сірке альдегиді, сірке қышқылы, хлорсірке қышқылы  D) этилен, этил спирті, сірке альдегиді, сірке қышқылы, этил амин  E) этилен, ацетилен, сірке альдегиді, сірке қышқылы, хлорсірке қышқылы  F) бромэтан, этил спирті, сірке альдегиді, сірке қышқылы, фторсірке қышқылы  G) метан, ацетилен, сірке альдегиді, сірке қышқылы, фторсірке қышқылы  H) 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 болады  A) гидрлеу  B) дегидратация  C) гидратация  D) дегидрлеу  E) орын басу  F) полимерлеу  G) нитрлеу  H) поликонденсация |
| 28. 32 г күкірт оттегінде жанғанда пайда болатын күкіртті газдың зат мөлшері  A) 0,15 моль  B) 2 моль  C) 0,5 моль  D) 0,1 моль  E) 3 моль  F) 1,5 моль  G) 1 моль  H) 2,5 моль |
| 29. 1 моль тұз ыдырағанда 2 моль азот  оксиді түзілетін болса, тұздардың атауы  A) магний нитраты  B) литий нитраты  C) цезий нитраты  D) кальций нитраты  E) калий нитраты  F) барий нитраты  G) мырыш нитраты  H) натрий нитраты |
| 30. Хром  оксидінен 10,4 г хром алу үшін жұмсалған сутектің (қ.ж) көлемі (дері)  A) 4,48 л  B) 67,2 л  C) 44,8 л  D) 6,72 л  E) 1,12 л  F) 22,4 л  G) 2,24 л  H) 3,2 л |