**Химия пәнінен 9 сынып білім алушыларын қорытынды аттестаттауға дайындық тапсырмалары**

**А бөлімі**

*Нұсқаулық: бір дұрыс жауабы бар тапсырмаларды орындаңыздар***1.** Бейэлектролиттер:

A) ерітіндісі немесе балқымасы электр тогын өткізетін заттар

B) суда еритін заттар

C) ерітіндісі немесе балқымасы электр тогын өткізпейтін заттар

D) барлық жауаптар дұрыс [1]

2. Әлсіз электролит

A) көмір қышқылы

B) күкірт қышқылы

C) натрии гидроксиді

D) калии хлориді [1]

3. Молекуласында \_\_\_ байланысы бар заттар диссоциацияланады

A) ионды

B) ковалентті полюсті

C) донор-акцепторлы

D) ковалентті полюссіз [1]

4. Тұздар диссоциацияланғанда түзіледі

A) металл атомы, қышқыл қалдығы анионы

B) металл катионы, қышқыл қалдығы анионы

C) металл анионы, қышқыл қалдығы катионы

D) сутек катионы, қышқыл қалдығы анионы [1]

5. Барий сульфаты диссоциацияланғанда түзілетін анион заряды

A) -3

B) -4

C) -2

D) 0 [1]

6. Реакцияда газ түзіледі

A) AgNO3 + NaCl →

B) CuCl2 + NaOH→

C) ZnS + HCl →

D) FeCl2 + NaOH →

[1]

7. Мыс (II) хлориді мен натрий гидроксиді арасында жүретін реакцияның қысқартылған иондық теңдеуі

A) CuOH- + OH- → CuOH↓

B) Cu2+ + OH- → Cu(OH)2↓

C) 2Cu2+ + 2OH- → Cu(OH)2↓

D) Cu2+ + 2OH-→Cu(OH)2↓

[1]

8. Ион алмасу реакциясы соңына дейін жүреді егер:

A) газ түзілсе

B) тұнба түзілсе

C) аз еритін зат түзілсе

D) барлық жауап дұрыс

[1]

9. 2H++ S2-→H2S↑теңдеу бойынша бастапқы әрекеттескен заттар жұбы

A) тұз қышқылы + натрий сульфиті

B) тұз қышқылы + натрий сульфиді

C) тұз қышқылы + натрий сульфаты

D) тұз қышқылы + натрий карбонаты

[1]

10. Сутек ионын анықтайды

A) лакмуспен

B) гидроксид - ионмен

C) фенол-фталеинмен

D) мыс ионымен

[1]

11.Натрий хлориді мен күкірт қышқылы әрекеттескенде түзіледі

A) көмірқышқыл газы

B) сары тұнба түседі

C) су түзіледі

D) ақ тұнба түзіледі

[1]

12. Реакцияда көк тұнба түзіледі

A) барий сульфаты + натрий гидроксиді

B) мыс (II) сульфаты + натрий гидроксиді

C) темір (II) сульфаты + натрий гидроксиді

D) кальций сульфаты + натрий гидроксиді

[1]

13. Соңына дейін жүретін реакция (қайтымсыз)

A) CuSO4 + KOH →

B) CuCl2 + KCl →

C) CuOH + KOH →

D) CuSO4 + K2SO4 →

[1]

14. Зат мөлшері бірдей NaClмен KCl араластырылғанда түзілген ерітіндіні булатқанда қалған құрғақ қалдық құрамында болады:

A) екі түрлі тұз

B) үш түрлі тұз

C) төрт түрлі тұз

D) бір түрлі тұз

[1]

15. Екі негізді қышқылдар орналасқан топ

A) күкірт, тұз, бромсутек

B) күкірт, көмір, күкіртсутек

C) күкірт, азот, тұз

D) дұрыс жауап жоқ

[1]

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **В бөлімі**  *Нұсқаулық: бұл емтихан жұмысының бөліміндіе келесі тапсырмалар ұсынылған:*   * *бір жауаппен;* * *қысқа жауаппен;* * *толық жауаппен*   *Тапсырмаларды берілген тапсырмалар типіне сәйкес орындаңыз.*  16. Хлорды алғаш рет 1774 ж швед химигі Карл Шееле алды.  а) Хлор қалыпты жағдайда \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_түсті, \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ иісті газ. [1]  b) Хлор мен сутектің әрекеттесу реакция теңдеуін аяқтаңыз:  H2 + Cl2 → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]   1. Электрондық баланс әдісімен коэффициенттерін қойыңыз. [2]   c) 12 г натрий хлориді мен 17 г күміс нитраты әрекеттескенде ион алмасу реакциясы нәтижесінде түзілген күміс хлоридінің массасын есептеңіз.  [3]  17. Аммиак химиялық өнеркәсіптің маңызды өнімдерінің бірі болып табылады, оның жылдық әлемдік өндірісі 150 миллион тоннаға жетеді.  a) Азот қышқылының молекулалық формуласын жазыңыз\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_,  химиялық байланыс түрін \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1].  b) Химиялық реакция теңдеулерін аяқтаңыз:  i) Cu + HNO3(конц) → NO2 + \_\_\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_\_  ii) Cu + HNO3(сұйыл) → NO + \_\_\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_\_  iii) CuO + HNO3 → \_\_\_\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_\_\_\_ [3]  c) Аммиак өндірісінде тура синтез нәтижесінде 100 л (қ.ж.) азоттан 70 л өнім алынды.  Бұл теориялық мүмкіндікпен салыстырғандағы шығымның қанша пайызын құрайды? [3]  18. Тірі организмдердің ұлпаларының негізін құрайтын барлық органикалық заттардың құрамында көміртек болады.  a) Пластик қаптама қиын өңделеді және қоршаған ортаға зиян келтіреді. Көптеген елдердің экологтары полиэтилен қапшықтарды қолданудан бас тартуға шақырады.  i) Этиленнің полимерлену реакция теңдеуіндегі мономердің формуласын көрсетіңіз  nCH2= CH2 → ( - CH2 - CH2 - )n  [1]  b) Нәруыздардың, майлар мен көмірсулардың биологиялық маңызын жазыңыз.   |  |  | | --- | --- | | **Класс** | **Биологиялық маңызы** | | НӘРУЫЗДАР |  | | МАЙЛАР |  | | КӨМІРСУЛАР |  |   [3]  c) Метандағы көміртектің массалық үлесін есептеңіз. [2]    19. Жер қыртысында таралуы бойынша металдар арасында алюминий бірінші орын алады.  a) Алюминий гидроксиді асқазан сөлінің қышқылдылығын кемітуге арналған антацидтік дәрілердің құрамына кіреді. Бұл жағдайда оның қолданылуы қандай қасиетіне негізделген. [1]  b) Металл темірді оның оксидінен Fe2O3 алюмотермиялық әдіспен алудың реакция теңдеуін құрастырыңыз. [1] |