Экзаменационная работа по химии 8 класс

Демонстрационная версия

***Инструкция:***

Работа состоит из 3 частей

**1 часть**- тестовая (с выбором одного правильного ответа), состоящая из 16 вопросов. Правильный ответ оценивается 1 баллом

**2 часть**- задания на соответствие, состоящая из 4 вопросов. Полностью правильный ответ оценивается 2 баллами, 2 из 4-ых соответствий оцениваются 1 баллом.

**3 часть**- задание со свободным ответом, состоящая из 2 вопросов. Полностью правильный ответ оценивается 3 баллами

**ЧАСТЬ 1**

Внимательно прочитай вопрос и предложенные к нему варианты ответов и выбери только один правильный.

|  |
| --- |
| **Внимательно прочитай задание выбери один правильный ответ и перенеси в бланк ответов, обметив его «крестиком» соответствующим правильному ответу** |

**А 1. Число нейтронов в ядре атома марганца равно**

1) 45 2) 55 3) 30 4) 25

**А 2. Основные свойства оксидов в ряду: Al2O3 → MgO → Na2O**

1) усиливаются

2) ослабевают

3) не изменяются

4) изменяются периодически

**А 3. В хлориде натрия химическая связь**

1) ковалентная полярная 2) ковалентная неполярная

3) ионная 4) металлическая

**А 4. Степень окисления -3 азот имеет в соединении**

1) N2O3 2) KNO3 3) NaNO2 4) NH4NO3

**А 5. К основному оксиду относится**

1) CO2 2) Р2О5 3) SiО2 4) Na2O

**А 6. Признаком реакции между сульфатом меди (II) и гидроксидом калия является**

1) выделение газа 2) изменение цвета раствора

3) выпадение осадка 4) появление запаха.

**А 7. Серная кислота вступает в реакцию замещения с**

1) серебром

2) гидроксидом натрия

3) хлороводородной кислотой

4) магнием

**А 8. Реакция ионного обмена возможна между:**

1) гидроксидом натрия и хлоридом железа (III)

2) железом и соляной кислотой

3) кальцием и водой

4) оксидом магния и водой

**А 9. Электролитом является**

1) оксид цинка

2) сахар

3) этиловый спирт

4) хлороводородная кислота

**А 10. Наибольшее число ионов образуется при полной диссоциации**

1) FeCl2  2) FeCl3 3) Fe (NO3)2 4) Fe2 (SO4)3

**А 11. Соляная кислота не способна взаимодействовать:**

1) гидроксидом калия

2) оксидом цинка

3) оксидом углерода (IV)

4) силикат натрия

**А 12. Са(ОН)2 может про взаимодействовать с каждым из двух веществ:**

1) НСl и СuО

2) Н2SО4 и СО2

3) НNО3 и Н2О

4) O2 и Nа2О

**А 13. Какие из пар оксидов могут про взаимодействовать:**

1) СuО и СаО 2) SiО2, и Н2О 3) СаО и Н2О 4) SО2 и СО2

**А 14. Какие из всех солей ряда относятся к кислым:**

1) К2 SO4 , СаНSO4, СаОНСl

2) КНSО3, СаНSO4, ВаНРО4

3) KNO3 , ВаНРО4, К3РО4

4) NaCl, КНSО3, FеСl3.

**А 15. Смесь воды и бензина можно разделить с помощью**

1) перегонки 2) фильтрования

3) выпаривания 4) делительной воронки

**А16. Массовая доля серы в сульфите натрия равна**

1) 25,4% 2) 36,5% 3) 50,0% 4) 28,6%

**ЧАСТЬ 2**

Внимательно прочитай вопрос и варианты ответов и выбери только правильные 2 ответа

**В1. В ряду химических элементов Rb → K → Na → Li**

1) увеличивается число электронов во внешнем слое

2) ослабевают металлические свойства

3) увеличивается радиус атомов

4) уменьшается число протонов в ядре

5) увеличиваются заряды ядер атомов

**В2. Натрий вступает в реакцию с**

1) водой

2) раствором соляной кислоты

3) алюминием

4) хлором

5) оксидом кальция

**В3. Выберите уравнения реакций, которые относятся к окислительно-восстановительным:**

1) 2NO + 4CuO = N2 + 2Cu2O

2) NаОН + НСl = NаСl + Н2О

3) СuСl2 + 2LiОН = 2LiСl + Сu(ОН)2

4) N2 + 3Ca = Ca3N2

5) NH4Сl + КОН = NН3 + Н2O + КСl

***В задании В4 на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов. Получившуюся последовательность цифр запишите в строку ответа.***

**В4. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции**

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

А) CаО + H2SО4  → 1) → Са(NО3)2 + АgСl

Б) Са + H2SО4  → 2) → СаSО4 +Н2

В) СаСl2 + АgNО3 3) → СаSО4

4) → СаSО4 +Н2О

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| А | Б | В |
|  |  |  |

Ответ: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ .

**ЧАСТЬ 3**

С1. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

Ва → ВаО → ВаСl2 → ВаSО4

С2. К 100 г 48% - ного раствора сульфата меди (II) прилили избыток раствора фосфата натрия. Определите массу выпавшего осадка.