**Демонстрационный вариант контрольной работы**

**по химии**

**в рамках промежуточной аттестации**

**9 класс**

*Часть 1*

***При выполнении заданий с выбором ответа (это задания 1 – 11) обведите кружком номер правильного ответа в контрольной работе.***

1. **Шесть электронов во внешнем электронном слое находятся у атома**
2. хлора
3. кислорода
4. азота
5. алюминия

**2. Ковалентная неполярная связь образуется между атомами**

1. азота и водорода
2. серы и кислорода
3. алюминия
4. фосфора

**3. Такую же степень окисления, как и в SO2,сера имеет в соединении**

1)K2SO4

2) H2SO3

3) (NH4)2S

4) SO3

**4.Какую формулу имеет сульфит-ион?**

1) S0

2) SO32-

3) SO42-

4) S2-

**5. Какое уравнение соответствует реакции соединения?**

1. K2CO3 + 2HCl = 2KCI + CO2+H2O
2. Fe2O3 + 3H2 = 2Fe + 3H2O
3. CaCO3 + CO2 + H2O = Ca(HCO3)2
4. 4HNO3= 4NO2 + O2+ 2H2O

**6. Выделение газа происходит в результате взаимодействия ионов**

1. Ag+и NO3-
2. Н+и SiO32-
3. NН4+и NO3-
4. Н+и S2-

**7. В реакцию с разбавленной серной кислотой вступает**

1. медь
2. золото
3. цинк
4. кислород

**8. Функциональную группу –CОН содержит**

1. этиловый спирт
2. метан
3. уксусный альдегид
4. ацетилен

**9. Верны ли следующие суждения о чистых веществах и смесях?**

А. Минеральная вода является чистым веществом.

Б. Духи являются смесью веществ.

1. верно только А
2. верно только Б
3. верны оба суждения
4. оба суждения неверны

**10.Металлические свойства у алюминия выражены сильнее, чем у**

1. натрия
2. бария
3. бора
4. кальция

*Часть 2*

|  |
| --- |
| ***При выполнении заданий 11 – 13 выберите три верных ответа из пяти. Обведите номера верных ответов и запишите выбранные цифры в указанном месте.*** |

**11. В порядке увеличения числа электронов во внешнем уровне расположены химические элементы следующих рядов:**

1. Br – Cl – F
2. C – Si – Ge
3. Al – Si – P
4. C – N – O
5. Te – Se – S

**12. Оксид магния вступает в реакцию с**

1. оксид углерода(IV)
2. оксидом калия
3. серной кислотой
4. сульфат калия
5. гидроксид натрия

**13. Установите соответствие между формулами исходных веществ и продуктов реакций:**

|  |  |
| --- | --- |
| **ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА**  А) Ca и S  Б) Ca(OH)2 и H2SO4  В) CaO и H2O  Г) Ca и O2 | **ПРОДУКТЫ РЕАКЦИЙ**   1. Сa(OH)2 2. Ca2S 3. CaS 4. CaSO4 и 2H2O 5. Сa(OH)2 и H2 6. CaO |

Ответы :

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **А** | **Б** | **В** | **Г** |
|  |  |  |  |

**14. Решите задачу**.

105 г фосфата калия растворили в 500 г воды. Вычислите массовую долю (%) соли в полученном растворе.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**15. Решите задачу.**

Вычислите количество вещества гидроксида меди (II), имеющего массу 39,2мг.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_