11.09.2020 Задание для группы 48. Химия.Пахомова Н.Н.

Выполнить задание на двойных листочках по вариантам. Четные-2 вариант, нечетные – 1 вариант. Список группы смотрите в списках на зачисление на сайте.

**Входной тестовый контроль по химии.**

**Вариант I.**

А1. Дополните предложение:

Химический элемент магний находится в\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_периоде, \_\_\_\_\_\_\_\_\_группе, \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_подгруппе.

А2. Выберите правильный ответ:

Атом кислорода имеет следующее распределение электронов по энергетическим уровням:

А. 2ē4ē

В. 2ē6ē

С. 2ē8ē6ē

А3. Дополните предложение:

В периоде с возрастанием порядкового номера у химических элементов металлические свойства\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, а неметаллические свойства\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

А4. Выберите правильный ответ:

В веществах, имеющих химические формулы O2, HCI, MgO

А. ионная связь

В. ковалентная неполярная связь

С. ковалентная полярная связь

А5. Установите соответствие:

А. оснóвный оксид 1. HCl

В. кислотный оксид 2. CuO

С. основание 3. SO2

D. соль 4. KOH

E. кислота 5. H2SO3

 6. CuSO4

 7. NaCl

В6.Какое уравнение химической реакции соответствует схеме: сульфат меди(II) + гидроксид натрия = гидроксид меди(II) + сульфат натрия:

 А) CuSO4 + NaOH = CuOH + NaSO4

 В) CuSO4 + 2NaOH = 2Cu(OH)2 + Na2SO4

 С) CuSO4 + 2NaOH = Cu(OH)2 + Na2SO4

 Д) Cu2SO4 +2NaOH = 2CuOH + Na2SO4

**Вариант II.**

А1. Дополните предложение:

Номер периода указывает на\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

А2. Выберите правильный ответ:

Атом хлора имеет следующее распределение электронов по энергетическим уровням:

А. 2ē5ē

В. 2ē8ē7ē

C. 2ē7ē

А3. Дополните предложение:

В главной подгруппе с возрастанием порядкового номера у химических элементов металлические свойства\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, а неметаллические свойства\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

А4. Выберите правильный ответ:

В веществах, имеющих химические формулы H2, CuO, H2O

А. ионная связь

В. ковалентная неполярная связь

C. ковалентная полярная связь

А5. Установите соответствие:

А. оснóвный оксид 1. H2SO4

В. кислотный оксид 2. NaOH

C. основание 3. CO2

D. соль 4. K2O

E. кислота 5. CuCl2

 6. CaCO3

В6.Какое уравнение химической реакции соответствует схеме: сульфат меди(II) + гидроксид натрия = гидроксид меди(II) + сульфат натрия:

 А) CuSO4 + NaOH = CuOH + NaSO4

 В) CuSO4 + 2NaOH = 2Cu(OH)2 + Na2SO4

 С) CuSO4 + 2NaOH = Cu(OH)2 + Na2SO4

 Д) Cu2SO4 +2NaOH = 2CuOH + Na2SO4