**Промежуточная аттестация по химии**

**8 класс**

**1 вариант**

**(60 минут)**

**Часть А**

**А1** В каком ряду расположены только вещества?

1. Поваренная соль, сахар, свеча
2. Вода, железо, сера
3. Медь, гвоздь, кислород
4. Кирпич, медная монета, стакан керамический

**А2** В каком ряду расположены сложные вещества?

1. S, Al, N2
2. CO2, Fe, H2O
3. HNO3, CaO, PH3
4. Si, P4, Fe2O3

**А3**На внешнем энергетическом уровне у атома алюминия находится:

1) 3e 2) 15e 3) 5e 4) 8e

**А4** Укажите формулу соединения с ковалентной полярной связью

1. O3 2) KCl 3) CF4 4) P4

**А5**Относительная атомная масса магния равна:

1) 24 2) 55 3) 25 4) 56

**А6** Какое соединение соответствует оксиду марганца (II)?

1. MnO 2) MnO2 3) Mn2O7 4) MnCl2

**А7** Как называется способ очистки однородной смеси?

1. отстаивание 2) фильтрование 3) выпаривание 4) охлаждение

**А8** Как называется реакция, в результате которой из нескольких веществ образуется новое сложное вещество?

1. реакция соединения 3) реакция замещения
2. реакция обмена 4) реакция разложения

**А9** К щелочам относится гидроксид

1. серы (YI) 2) алюминия 3) меди (II) 4) калия

**А10** Укажите формулу кислоты, соответствующую описанию: кислородсодержащая, двухосновная, растворимая, нестабильная, слабая.

1. серная 2) кремниевая 3) угольная 4) сероводородная

**А11** Массовая доля магния в карбонате магния равна

1. 80,0% 2) 66,7% 3) 47,8% 4) 28,6%

**Часть В**

**В1** Установите соответствие

|  |  |
| --- | --- |
| **Признаки химических реакций** | **Химическое явление** |
| **А.** Яркое свечение  | **1)** Отстаивание ила в реке |
| **Б**. Изменение цвета | **2)** Испарение воды |
| **В.** Выпадение осадка | **3)** Горение магния |
|  | **4)**Почернение серебра |
|  | **5)**Помутнение известковой воды |

**В2 Установите соответствие**

|  |  |
| --- | --- |
| **Формула оксида** | **Формула гидроксида** |
| **А**. K2O | **1)** Cu(OH)2  |
| **Б.** SO3 | **2)** CuOH |
| **В.** CuO | **3)** KOH |
| **Г.** N2O5 | **4)** H2SO4 |
|  | **5)** H N O3 |

Ответ:

**Часть С**

**С1*.*** Составьте уравнения реакций, раскрывающие схему превращений:

К – К2О – КОН – К2SO4

Подпишите названия исходных веществ и продуктов реакций, укажите тип реакций **С2.** Вычислите массу кислорода, образовавшегося в результате разложения порции воды массой 9 г. Какому количеству вещества (в молях) это соответствует?