**Промежуточная аттестация по химии, 8 класс**

Время выполнения 40 минут (1 урок).

**Критерии оценивания:**

**Отметка «5»** ставится за работу, выполненную полностью без ошибок и недочетов.

**Отметка «4»** ставится за работу, выполненную полностью, но при наличии в ней не более одной грубой ошибки и одного недочета ; не более трех недочетов.

**Отметка «3»** ставится, если ученик выполнил правильно не менее 2/3 всей работы или допустил не более одной грубой ошибки и двух недочетов, не более одной грубой и одной негрубой ошибки, не более трех негрубых ошибок, одной негрубой ошибки и трех недочетов, при наличии четырех-пяти недочетов.

**Отметка «2»** ставится, если число ошибок и недочетов превысило норму оценки «3» или выполнено правильно менее 2/3 всей работы.

**Задания**

**1. Выберите два высказывания, в которых говорится о кислороде как о химическом элементе, поясните выбор ответа.**

1) Кислород плохо растворяется в воде.

2) Кислород не имеет запаха.

3) Кислород входит в состав воды.

4) Кислород входит в состав воздуха.

5) Кислород самый распространенный в земной коре.

**2. Определить валентность хлора в соединениях**

А) HClO_3$ Б) CCl_4$ В) Cl_2$O

**3. Даны вещества: вода, кислород и аммиак. Среди них к сложным веществам относится(-ятся), поясните выбор ответа.**

1) только вода

2) только кислород

3) кислород и аммиак

4) вода и аммиак

**4. Определить типы реакций (разложения, соединения, замещения, обмена)**

1) 2AgI =2Ag плюс I_2

2) 2НСl плюс Ва левая круглая скобка ОН правая круглая скобка _2 =$BaCl_2 плюс $2H_2$O

3) Са левая круглая скобка ОН правая круглая скобка _2 плюс $CO_2 =$CaCO_3 плюс $H_2$O

4) Na_2$S плюс Br_2 =2$NaBr плюс S

**5. Вычислите в процентах массовую долю углерода в карбонате кальция. Запишите число с точностью до целых.** Карбонат кальция — химическое соединение CaCO_3$, в медицине используется в качестве лекарственного средства при болезнях костных тканей.

**6. Расставьте коэффициенты в приведенных ниже схемах химических реакций, определите тип реакции.**

1. Fe+HCl→FeCl2+H2
2. NH3→N2+H2
3. Fe+Cl2→FeCl3
4. N2+O2→NO
5. Mg+O2→MgO