**Задачи по химии для 9 класса**

**1.** Сколько грамм сульфата цинка получится, если цинк массой 6 г положить в раствор серной кислоты массой 5 г?

**2.** Какова масса гидроксида железа (II), полученного при реакции 16 г гидроксида натрия и 16 г сульфата железа (II)?

**3.** При взаимодействии 168 г гидроксида калия и раствора сульфата меди (II) массой 200 г, в котором 0,08 массовых долей соли, выпадает осадок. Определите массу осадка гидроксида меди (II)?

**4.** 14 г оксида кальция обработали раствором, содержащим 35 г азотной кислоты. Определите массу образовавшейся соли?

**5.**  К раствору, содержащему 14,2 г сульфата натрия, добавили раствор, содержащий 30 г хлорида бария. Сколько образовалось сульфата бария?

**6.** К 170 г раствора с массовой долей нитрата серебра 3% добавили избыток раствора хлорида алюминия. Вычислите массу образовавшегося осадка.

**7.** При взаимодействии металлического натрия с водой образовалось 100 г раствора гидроксида натрия и  1,12 л водорода. Вычислите массовую долю гидроксида натрия в растворе.

**8.** Определить массу железа, необходимую для получения сульфида железа массой 17,6 г.

**9.** Вычислить массу раствора серной кислоты с массовой долей вещества 20%, необходимую для получения сульфата бария количеством 0,2 моля при взаимодействии её с избытком раствора хлорида бария.