**Расчетные задачи по химическим уравнениям (8 класс)**

**Вариант 1**

**1.** Вычислите количество вещества и массу осадка гидроксида магния, полученного при взаимодействии 23,75 г хлорида магния с раствором гидроксида натрия.

**2.** Кальций массой 4г прореагировал с кислородом. Какой объем кислорода вступил в реакцию?

**3.** Какой объем углекислого газа (н.у.) можно получить при взаимодействии 120 г 20-процентного раствора соляной кислоты с карбонатом кальция?

**Расчетные задачи по химическим уравнениям (8 класс)**

**Вариант 2**

**1.**  Рассчитайте массу оксида фосфора (V), который образуется при взаимодействии с кислородом фосфора массой 3,72 г.

**2.** Рассчитайте объем (н. у.) кислорода, необходимого для полного сгорания фосфора массой 93 г.

**3. Вычислите массу гидроксида меди (II), который образуется при взаимодействии 200 г 20%-го раствора гидроксида натрия и избытка раствора сульфата меди (II). В результате реакции образуется также сульфат натрия.**

**Расчетные задачи по химическим уравнениям (8 класс)**

**Вариант 3**

**1.** Железо массой 224 г полностью прореагировало с хлором. Рассчитайте массу образовавшегося вещества FeCl3.

**2.** Определите массу алюминия, прореагировавшего с кислородом, если в результате реакции образовалось вещество Al2O3 химическим количеством 3,5 моль.

**3. Какой объём воздуха потребуется для взаимодействия 17,5 г лития, содержащего 20% примесей? В результате реакции получается оксид лития. Объемная доля кислорода в воздухе равна 21%.**

**Расчетные задачи по химическим уравнениям (8 класс)**

**Вариант 4**

**1.** Какой объём кислорода (н.у.) можно получить при разложении 1,7 кг пероксида водорода Н2О2?

**2.** Рассчитайте объем (н. у.) кислорода, необходимого для полного сгорания фосфора массой 93 г.

**3.** В лаборатории для получения осадка сульфата бария, слили 200 г 10,4% раствора хлорида бария с серной кислотой. Какова масса осадка?

**Расчетные задачи по химическим уравнениям (8 класс)**

**Вариант 5**

**1.** Какова масса воды, образовавшейся при сгорании 8 г водорода в кислороде?

**2.** Какое количество вещества оксида магния получится при сжигании в кислороде 480 г металла магния?

**3. Какой объем воздуха (н.у.) потребуется для сжигания технической серы массой 150 г, содержащей 4% примесей? Продуктом реакции является оксид серы (IV). Объемная доля кислорода в воздухе равна 21%.**