

## Вычисление массовой доли химических элементов в веществе.

**Задание:** вычислите массовые доли элементов в веществах.

SO<sub>2</sub> Cl<sub>2</sub>O<sub>7</sub> HI Ca(OH)<sub>2</sub> AgNO<sub>3</sub> H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> Mg(OH)<sub>2</sub> KOH K<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> NH<sub>3</sub> MgCa(CO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>  
NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub> K<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>

### Задача №1

Сравните массовые доли углерода, содержащегося в молекулах оксида углерода (II) и оксида углерода (IV)

### Задача №2

Сравните массовые доли водорода, содержащегося в молекулах метана (CH<sub>4</sub>), этилена (C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>), ацетилена (C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>).

### Задача №3

Сравните массовые доли калия, содержащегося в нитрате калия (KNO<sub>3</sub>) и хлориде калия (KCl).

### Задача №4

Сравните массовые доли серы, содержащиеся в молекулах: оксида серы (IV), оксида серы (VI) и сероводорода.

### Задача №5

Сравните массовые доли серы, содержащиеся в серной (H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>), сернистой (H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>) и сероводородной (H<sub>2</sub>S) кислотах.