

**Самостоятельная работа по теме: «Относительная атомная и относительная молекулярная массы»**

**Химия 8 класс**

**Вариант 1**

**Задание №1**

А) Запишите знаки следующих химических элементов, разделив их на металлы и неметаллы:

Азот, медь, магний, углерод, сера, кислород, железо, калий, фосфор.

Б) Укажите значения относительной атомной массы для элементов, названия которых подчеркнуты.

**Задание №2**

Запишите формулу вещества и найдите его относительную молекулярную массу, если известно, что в состав его одной молекулы входят 1 атом углерода и 2 атома кислорода.

**Задание №3**

Какую форму существования химического элемента отражает каждая из записей:

3N, 2H<sub>2</sub>, 10CH<sub>4</sub>.

**Дополнительное задание**

Вычислите  $M_r(\text{CaCO}_3)=$

**Самостоятельная работа по теме: «Относительная атомная и относительная молекулярная массы»**

**Химия 8 класс**

**Вариант 2**

**Задание №1**

А) Дайте названия следующим химическим элементам и запишите их произношение, разделив их на металлы и неметаллы:

Ca, H, Mg, Cl, Br, F, P, Fe, Cu.

Б) Укажите значения относительной атомной массы для элементов, названия которых подчеркнуты.

**Задание №2**

Запишите формулу вещества и найдите его относительную молекулярную массу, если известно, что в состав его одной молекулы входят 1 атом серы и 3 атома кислорода.

**Задание №3**

Какую форму существования химического элемента отражает каждая из записей:

CO<sub>2</sub>, 3O, 5O<sub>2</sub>.

**Дополнительное задание**

Вычислите  $M_r(\text{H}_3\text{PO}_4)=$