

Образовательный минимум

Четверть	2
Предмет	Химия
Класс	7

№	Термин, понятие	Определение
1	Простые вещества	Вещества, образованные атомами одного вида.
2	Сложные вещества	Вещества, образованные атомами разного вида.
3	Химический элемент	Определенный вид атомов.
4	Относительная атомная масса элемента	Показывает, во сколько раз масса его атома больше 1/12 массы атома углерода ^{12}C .
5	Массовая доля элемента в соединении W (Э)	$W(\text{Э}) = \frac{k * Ar(\text{Э})}{Mr}$ <p>где W – массовая доля элемента (Э), k – число атомов элемента Э в молекуле (формульной единице).</p>
6	Вычислить относительную молекулярную массу	Например, Mr (HClO₃)=
7	Вычислить массовые доли элементов в соединении	Например, массовые доли элементов в Ca(ClO₂)₂