

Образовательный минимум

Четверть	1
Предмет	Химия
Класс	8

№	Термин, понятие	Определение
1	<b>Атом</b>	1) Мельчайшая химически неделимая частица вещества. 2) Мельчайшая частица химического элемента, являющаяся носителем его свойств.
2	<b>Молекула</b>	Мельчайшая частица вещества, обладающая его химическими свойствами и состоящая из атомов, соединенных между собой химическими связями
3	<b>Аллотропия</b>	Явление существования нескольких простых веществ, образованных одним химическим элементом.
4	<b>Простые вещества</b>	Вещества, образованные атомами одного вида.
5	<b>Сложные вещества</b>	Вещества, образованные атомами разного вида.
6	<b>Химический элемент</b>	Определенный вид атомов.
7	<b>Относительная атомная масса элемента</b>	Показывает, во сколько раз масса его атома больше 1/12 массы атома углерода <sup>12</sup> C.
8	<b>Закон постоянства состава Ж.Пруста</b>	Каждое химически чистое вещество молекулярного строения независимо от места нахождения и способа получения имеет один и тот же постоянный состав.
9	<b>Закон сохранения массы веществ М.В.Ломоносова-А. Лавуазье</b>	Масса веществ, вступивших в химическую реакцию, равна массе образовавшихся веществ.
10	<b>Массовая доля элемента в соединении W (Э)</b>	$W(\text{Э}) = \frac{k \cdot Ar(\text{Э})}{Mr}$ <p>где W – массовая доля элемента (Э), k – число атомов элемента Э в молекуле (формульной единице).</p>

