

Образовательный минимум

Четверть	1
Предмет	Химия
Класс	8

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

