

Образовательный минимум

Четверть	1
Предмет	Химия
Класс	8

№	Термин, понятие	Определение
1	Атом	Мельчайшая частица химического элемента, являющаяся носителем его свойств.
2	Простые вещества	Вещества, образованные атомами одного вида.(примеры)
3	Сложные вещества	Вещества, образованные атомами разного вида (примеры)
4	Химический элемент	Определенный вид атомов.
5	Относительная атомная масса элемента (Ar)	Показывает, во сколько раз масса его атома больше 1/12 массы атома углерода ¹² C.
6	Относительная молекулярная масса вещества (Mr)	Число, показывающее во сколько раз масса молекулы этого вещества больше 1/12 массы атома углерода
7	Массовая доля элемента (ω =Ar Э/ Mr в-ва *100%)	Показывает, какую часть от относительной молекулярной массы вещества составляет масса элемента
8	Валентность	Свойство атома химического элемента присоединять или замещать определенное число атомов другого химического элемента.
9	Закон сохранения массы веществ М.В.Ломоносова-А. Лавуазье	Масса веществ, вступивших в химическую реакцию, равна массе образовавшихся веществ.
10.	Периодический закон Д.И. Менделеева	Свойства химических элементов, а также свойства и формы их соединений находятся в периодической зависимости от их атомных весов.

