

**Образовательный минимум**

<b>Четверть</b>	<b>2</b>
<b>Предмет</b>	<b>Химия</b>
<b>Класс</b>	<b>8</b>

<b>№</b>	<b>Термин, понятие</b>	<b>Определение</b>
1	<b>Химическое уравнение</b>	Условная запись химической реакции посредством химических знаков и формул.
2	<b>Основные типы химических реакций</b>	Разложения, соединения, замещения, обмена.
3	<b>Моль(<math>\nu</math>)</b> $\nu = m/M$ $\nu = N/N_A$ $\nu = V/V_m$	Количество вещества, содержащее столько же частиц, сколько содержится атомов углерода в 12г углерода $^{12}\text{C}$ .
4	<b>Молярная масса вещества(<math>M</math>)</b>	Масса одного моля вещества, выраженная в г/моль.
5	<b>Тепловой эффект химической реакции (<math>Q</math>)</b>	Количество теплоты, которое выделяется или поглощается в результате химической реакции.
6	<b>Термохимические уравнения</b>	Уравнения, в которых указывается тепловой эффект.
7	<b>Смеси</b>	Это системы, состоящие из нескольких веществ, не изменяющих в результате смешивания своих физических и химических свойств.
8	<b>Растворы</b>	Однородные системы, состоящие из молекул растворителя и частиц растворенного вещества, между которыми происходят физические и химические взаимодействия.
9	<b>Массовая доля растворенного вещества</b> $(\omega = m_{\text{в-ва}} / m_{\text{раствора}} * 100\%)$	Отношение массы растворенного вещества к массе раствора.

