

Четверть	2
Предмет	Химия
Класс	8

№	Термин, понятие	Определение
1	<b>Химическое уравнение</b>	Условная запись химической реакции посредством химических знаков и формул.
3	<b>Моль</b>	Количество вещества, содержащее столько же частиц, сколько содержится атомов углерода в 12г углерода <sup>12</sup> C.
4	<b>Молярная масса вещества</b>	Масса одного моля вещества, выраженная в г/моль.
5	<b>Тепловой эффект химической реакции</b>	Количество теплоты, которое выделяется или поглощается в результате химической реакции.
6	<b>Термохимические уравнения</b>	Уравнения, в которых указывается тепловой эффект.
7	<b>Экзотермические реакции</b>	Реакции, протекающие с выделением тепла
8	<b>Эндотермические реакции</b>	Реакции, протекающие с поглощением тепла
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>	Отношение массы растворенного вещества к массе раствора. $W = \frac{m_{\text{в-ва}}}{m_{\text{р-ра}}} (* 100\%) = \frac{m_{\text{в-ва}}}{m_{\text{в-ва}} + m_{\text{р-ля}}} (* 100\%)$
10	<b>Вычисление объема газа при н.у.</b>	$V = V_n * n$ n – количество вещества, моль V <sub>n</sub> – молярный объем газа ( 22,4 л/ моль) V – объем, л
11	<b>Вычисление числа частиц</b>	$N = N_a * n$ n - количество вещества, моль N – число частиц (молекул, атомов) N <sub>a</sub> - постоянная Авогадро (6,02*10 <sup>23</sup> частица/ моль)