

## Образовательный минимум по химии за 1 полугодие

№	Термин, понятие	Определение
1	<b>Атом</b>	Мельчайшая химически неделимая частица вещества.
2	<b>Простые вещества</b>	Вещества, образованные атомами одного вида.
3	<b>Сложные вещества</b>	Вещества, образованные атомами разного вида.
4	<b>Химический элемент</b>	Определенный вид атомов.
5	<b>Химические знаки</b>	H, Na, K, Cu, Ag, Mg, Ca, Zn, Ba, Hg, Al, C, Si, Sn, Pb, N, P, O, S, Cl, F, Br, I, Fe,
6	<b>Химическая формула</b>	Условная запись вещества с помощью химических символов и математических знаков
7	<b>Индекс</b>	Число, стоящее за символом химического элемента в формуле вещества, показывает количество атомов в молекуле.
8	<b>Коэффициент</b>	Число, стоящее перед символом химического элемента или формулой вещества, показывает количество атомов или молекул.
9	<b>Закон постоянства состава Ж.Пруста</b>	Каждое химически чистое вещество независимо от места нахождения и способа получения имеет один и тот же постоянный состав.
10	<b>Относительная атомная масса ( Ar )</b>	$A_r(\text{Cu}) = 64$ ; Определяем округленное значение по ПСХЭ Д.И. Менделеева
11	<b>Относительная молекулярная масса ( Mr )</b>	$M_r(\text{в-ва}) = A_r(\text{Э}_1) + A_r(\text{Э}_2) + \dots$
12	<b>Массовые доли элементов</b>	Массовая доля химического элемента в веществе $\omega(\text{Э}) = n \cdot A_r(\text{Э}) / M_r(\text{в-ва})$
13	<b>Валентность</b>	Способность атома присоединять или замещать определенное число атомов другого элемента.
14	<b>Закон сохранения массы веществ М.В.Ломоносова-А. Лавуазье</b>	Масса веществ, вступивших в химическую реакцию, равна массе образовавшихся веществ.
15	<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</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>Молярный объем</b>	Объем 1 моль любого газообразного вещества составляет 22,4 л при нормальных условиях (t = 0 °C, P = 1 атм.)
6	<b>Растворы</b>	Однородные системы, содержащие частицы растворителя и растворенного вещества
7	<b>Массовая доля растворенного вещества в растворе</b>	Отношение массы растворенного вещества к массе раствора, выраженное в долях единицы или в процентах