

ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЙ МИНИМУМ. ПАМЯТКА.	Предмет	Химия
	Класс	8
Дата проведения		ноябрь

№	Термин	Определение
1.	Физическое тело	Это любой предмет, имеющий массу, форму и может занимать определенный объем
2.	Вещество	Это то из, чего состоят физические тела
3.	Свойства веществ	признаки, по которым одни вещества отличаются от других.
4.	Атомы	мельчайшие частицы, из которых состоят молекулы и некоторые вещества.
5.	Аллотропия	это способность одного химического элемента образовывать несколько простых веществ.
6.	Атомная единица массы	это 1/12 часть массы атома углерода изотопа C^{12} .
7.	Валентность	способность атомов образовывать определенное число химических связей. Бывает постоянная (у элементов I, II, III группы главной (A) подгруппы, F, O, Zn и Ag) и переменная.
8.	Горение	химическая реакция, сопровождающаяся выделением энергии в виде света и тепла.
9.	Закон постоянства состава	состав любого химически чистого вещества всегда строго постоянен независимо от способа получения или местонахождения в природе.
10.	Закон сохранения массы	масса веществ, вступивших в реакцию, всегда равна массе продуктов реакции.
11.	Индекс	это маленькая цифра, стоящая в химической формуле после знака элемента, показывает число атомов этого элемента в молекуле.
12.	Коэффициент	это большая цифра, стоящая перед химической формулой или знаком элемента, показывает число молекул или отдельно взятых атомов.
13.	Массовая доля химического элемента (ω)	это отношение между относительной массой его атомов и относительной молекулярной массой соединения, частью которого является данный элемент.
14.	Молекула	мельчайшая частица вещества, носитель его химических свойств.
15.	Моль	это мера количества вещества, содержащая $6,02 \cdot 10^{23}$ молекул, атомов или других структурных единиц.
16.	Количество вещества	это порция вещества, содержащая определённое число частиц (атомов, молекул, ионов)
17.	$n = \frac{N}{N_A}$	• n - количество вещества • N – число частиц • N_A – число Авогадро
18.	Молярная масса $n = \frac{m}{M}$	это масса одного моль вещества, численно совпадает с относительной молекулярной массой. [$M = \text{г/моль}$]
19.	Число Авогадро (N_A)	$6,02 \cdot 10^{23}$
20.	Химическая реакция	это химическое явление, при котором происходит образование новых веществ.