

**ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЙ МИНИМУМ ПО ХИМИИ
8 КЛАСС (1 ЧЕТВЕРТЬ)**

1. Написать символы предложенных химических элементов (на усмотрение учителя)
2. Используя Периодическую систему химических элементов, вычислить молярные массы предложенных веществ (на усмотрение учителя).
3. Знать значения терминов и формулы:

Термин	Определение
1. Химия –	наука о веществах, их свойствах, превращениях веществ друг в друга.
2. Вещество –	это то, из чего состоят физические тела
3. Атом –	Мельчайшая, химически неделимая частица
4. Молекула –	мельчайшая частица вещества, способная к самостоятельному существованию
5. Простое вещество –	состоит из атомов одного химического элемента
6. Сложное вещество –	состоит из атомов нескольких химических элементов
7. Химическая формула –	краткая запись состава молекулы с помощью химических и математических знаков
8. Формула для нахождения массовой доли элемента	<p align="center">IV. Массовая доля элемента в веществе.</p> <p>I. Массовая доля - W</p> $W(\text{Э}) = \frac{n \times Ar(\text{Э})}{Mr(\text{в-ва})}$ <p>n - число атомов в молекуле (индекс) Ar - относительная атомная масса Mr - относительная молекулярная масса</p> <p>Пример: Найти W(C) в молекуле CaCO₃</p> <p>1. Mr (CaCO₃) = Ar(Ca) + Ar(C) + 3 Ar(O) = 40 + 12 + 48 = 100</p> <p>2. $W(\text{C}) = \frac{Ar(\text{C})}{Mr(\text{CaCO}_3)} = \frac{12}{100} = 0,12 \text{ (12\%)}$</p>

4. Уметь находить массовые доли элементов в веществе по заданию учителя.