



Мария Дмитриевна Смирнова

smirnova@sch2101.ru

vk.com/masha2101



Урок 8 класса.
Химические формулы.
Относительная молекулярная
масса



Приступим к диктанту!



1. Определить массу серы, реагирующей без остатка с 5 г медных опилок, если медь и сера в данном случае соединяются в соотношении масс 2:1?
2. Вычислить массовые соотношения, в которых соединяются кальций, углерод и кислород в соединении CaCO_3 .
3. Смешали 2г порошкообразной меди с 2г порошкообразной серы. Смесь нагрели до начала химической реакции. Найдите массу сульфида меди (CuS), если известно, что медь с серой в данном случае соединяются в массовых отношениях 2:1.



Если химическое вещество имеет постоянный состав, то его можно выразить через химическую формулу.

Химическая формула – это условная запись состава вещества посредством химических знаков и индексов.

$H_n O_m = H_2 + O_2$, полученные продукты реакции взвесили и получилось, что отношение их масс равно 1 к 8, соответственно. Найти n и m .



