# ХИМИЯ
# 9 класс
# Электролитическая диссоциация

Мария Дмитриевна
Смирнова
Smirnova@sch2101.ru
Vk.com/masha2101

# Проверка ДЗ

Уравнения диссоциации соли, кислоты и основания:

# Слабые и сильные электролиты

Бывают электролиты распадающиеся в одну стадию, например:

$NaOH \rightleftharpoons Na^+ + OH^-$

Бывают электролиты распадающиеся не полностью:

$H_2CO_3 \rightleftharpoons H^+ + HCO_3^-$

**Сильные электролиты** – химические соединения, которые при растворении в воде полностью распадаются на ионы.

**Слабые электролиты** – соединения, которые незначительно диссоциируют на ионы.

# Степень диссоциации

Различить слабые электролиты и сильные электролиты помогает показатель степень диссоциации (**α**).

$$\alpha = \frac{n}{N}$$

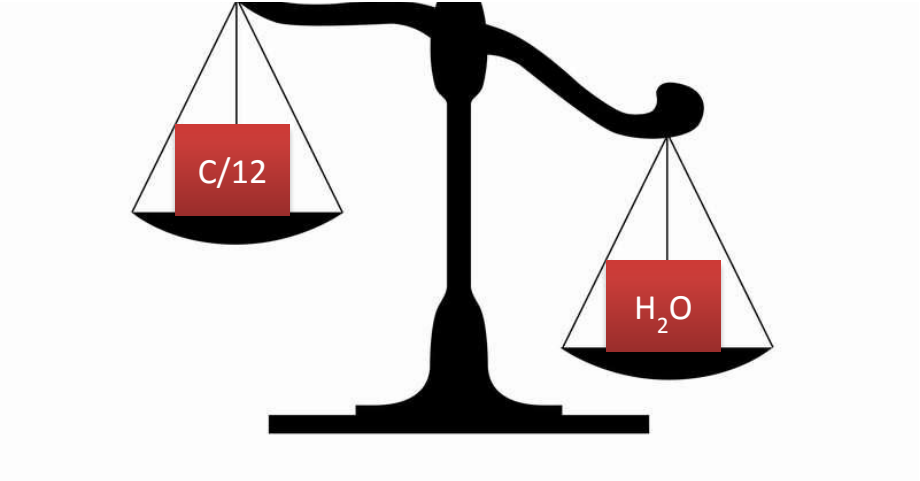
$n$ – диссоциировавшие молекулы (колво ионов),
$N$ – все молекулы

# Молекулярная масса

**Молекулярная масса** – масса молекулы, выраженная в атомных единицах массы.

Относительная молекулярная масса вещества показывает, во сколько раз масса молекулы данного вещества больше 1/12 атома углерода $^{12}C$.

Относительная молекулярная масса обозначается записью $M_r$.



# Молярная масса

**Моль** – количество вещества, которое содержит столько же частиц (молекул, атомов, ионов, электронов), сколько атомов углерода содержится в 12г изотопа $^{12}C$.

**Молярная масса** (M) – это масса одного моль вещества. Численное значение равно относительной молекулярной массе, только молярная масса имеет размерность [г/моль].

# Молярная масса

**Моль** – количество вещества, которое содержит столько же частиц (молекул, атомов, ионов, электронов), сколько атомов углерода содержится в 12 [г] изотопа $^{12}C$.

**Молярная масса** (M) – это масса одного моль вещества. Численное значение равно относительной молекулярной массе, только молярная масса имеет размерность [г/моль].

$$N_a = 12[г]/12 * 1{,}66057 * 10^{-24}[г] = 6.0221 * 10^{23}$$

**Число Авогадро**