

# Растворение. Растворы.

Урок в 8 классе

Учитель химии МОУ Кузнецкая СОШ  
Харапаева В.В.

# Практическая работа №6

## «РЕШЕНИЕ ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫХ ЗАДАЧ»

1. Рассчитать массовую долю вещества в растворе.
2. Приготовить раствор заданной концентрации.

# Сванте Август Аррениус

1859-1927 гг.



**Шведский физико-химик. Автор теории электролитической диссоциации.**

**Впервые объяснил причины резкой зависимости скорости химической реакции от температуры.**

**В 1903 г. награжден Нобелевской премией.**

# Якоб Хендрик Вант-Гофф



1852-1911 гг.

Голландский химик. Один из основателей физической химии и стереохимии. Предложил классификацию химических реакций. Установил, что при повышении температуры на  $10^{\circ}\text{C}$  скорость реакции увеличивается в 2-4 раза. Вывел закон осмотического давления. Заложил основы количественной теории растворов, показав, что растворенные вещества аналогичны газам.

# Михаил Васильевич Ломоносов

1711-1765 гг.



**Создатель многих химических производств в России (неорганических пигментов, глазурей, стекла, фарфора). Изложил в 1741-1750 гг. основы своего атомно-корпускулярного учения, выдвинул кинетическую теорию теплоты. Первым из русских академиков написал учебники по химии и металлургии. Основатель Московского Университета.**

- Раствор – это однородная система, состоящая из частиц растворённого вещества, растворителя и продуктов их взаимодействия.
- Гидраты – это непрочные соединения, существующие в растворе, которые образуются при химическом взаимодействии растворённого вещества с водой.
- Кристаллогидраты – это твёрдые соли, в состав которых входит вода.

# Растворимость некоторых солей в воде при 20°С

Название соли	Растворимость (г/100г воды)
Сульфат меди	20,5 (хорошо
Нитрат калия	32,00 растворимые)
Сульфат серебра	0,79 (мало-
Сульфат кальция	0,20 растворимые)
Сульфат бария	0,0021(нерастворимые)
Иодид серебра	0,000003
Хлорид серебра	0,00009



# Типы растворов

- Ненасыщенный - такой раствор, в котором при данной температуре вещество ещё может растворяться.
- Насыщенный - такой раствор, в котором при данной температуре вещество больше не растворяется.
- Пересыщенный – содержит больше вещества, чем его насыщенный раствор