

МАОУ "Средняя общеобразовательная школа № 36" г. Улан-Удэ

# Электролитическая диссоциация

**9 класс**

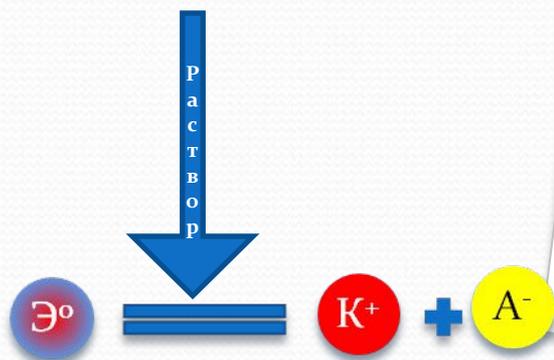
**Учитель : Е.С. Анисимова**

2013 год

# Теория Электролитической Диссоциации

1883 г. С. Аррениус

гипотеза о том, что  
электролит переходит в  
раствор, образуя из каждой  
молекулы несколько  
заряженных частиц:

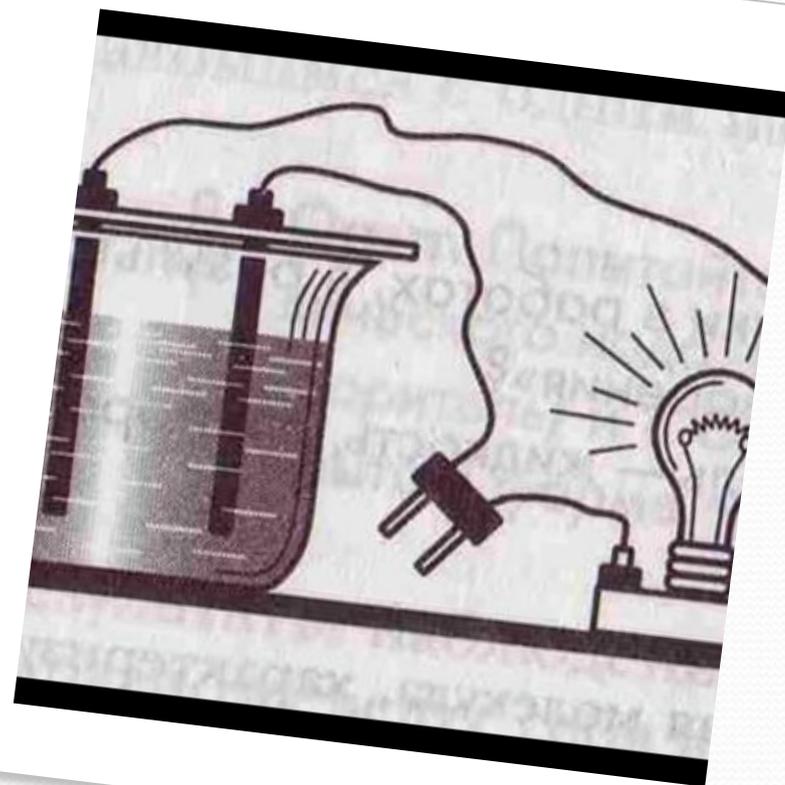


1903 г. С. Аррениус удостоен  
Нобелевской премии.



Сванте Аррениус  
(1859 – 1927)

# Способность веществ проводить электрический ток .



# Задание



## найди электролиты

$\text{AlPO}_4$	$\text{FeCl}_2$	$\text{AgI}$	$\text{CsOH}$	$\text{N}_2$
$\text{NaOH}$	$\text{BaCO}_3$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$	$\text{Cu}(\text{OH})_2$
$\text{CO}_2$	$\text{Sr}(\text{OH})_2$	$\text{HNO}_3$	$\text{Ar}$	$\text{WO}_3$
$\text{H}_2\text{SiO}_3$	$\text{K}_2\text{S}$	$\text{S}$	$\text{ZnO}$	$\text{Br}_2$
$\text{Br}_2$	$\text{H}_2\text{O}$	$\text{Li}_2\text{SO}_4$	$\text{CH}_4$	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

## проверь себя

$\text{AlPO}_4 \downarrow$	$\text{FeCl}_2$	$\text{AgI} \downarrow$	$\text{CsOH}$	$\text{N}_2$
$\text{NaOH}$	$\text{BaCO}_3 \downarrow$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$	$\text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow$
$\text{CO}_2$	$\text{Sr}(\text{OH})_2$	$\text{HNO}_3$	$\text{Ar}$	$\text{WO}_3$
$\text{H}_2\text{SiO}_3 \downarrow$	$\text{K}_2\text{S}$	$\text{S}$	$\text{ZnO}$	$\text{Br}_2$
$\text{Br}_2$	$\text{H}_2\text{O}$	$\text{Li}_2\text{SO}_4$	$\text{CH}_4$	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

— электролит

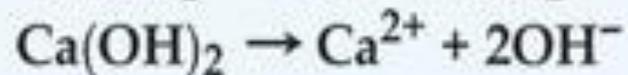
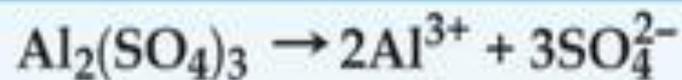
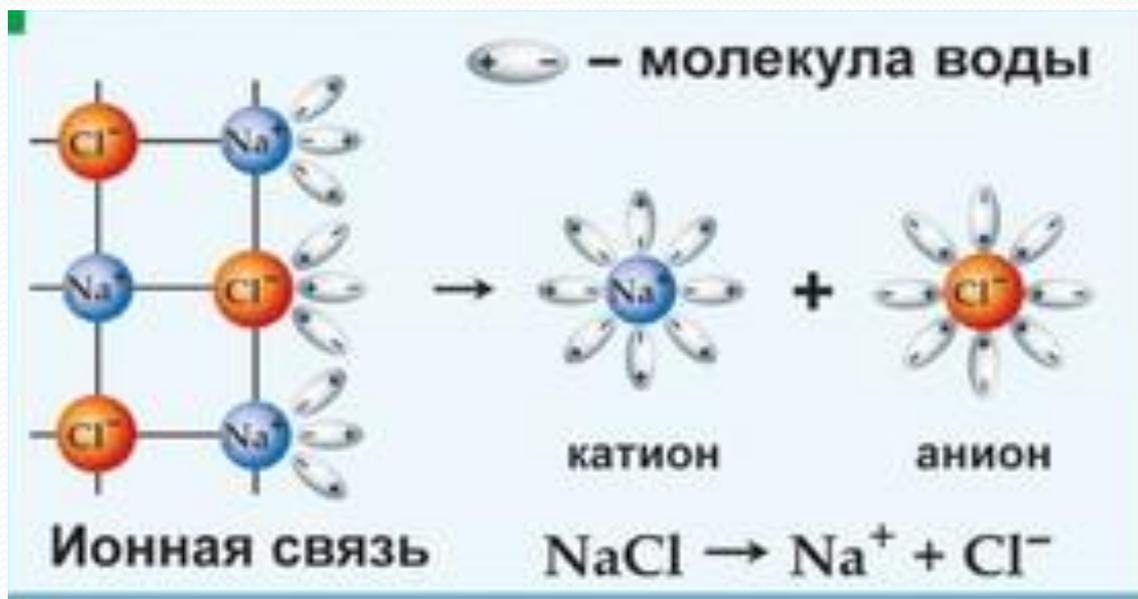
MeR

MeOH

HR

нерастворимые  
в воде –  
неэлектролиты!

# Механизм




 Количество распад электролита на ионы определяется  $\alpha = \frac{n}{N} \cdot 100\%$

$\alpha \sim 100\%$	$3\% < \alpha < 30\%$	$\alpha < 3\%$
Сильные электролиты	Слабые электролиты	Неэлектролиты
		
Большинство растворов солей, сильные кислоты: $\text{HCl}$ , $\text{HNO}_3$ , $\text{H}_2\text{SO}_4$ , щелочи	Слабые кислоты: $\text{H}_2\text{S}$ , $\text{H}_2\text{CO}_3$ , органические кислоты	Растворы сахара, дистиллированная вода

