



# Электролитическая диссоциация

Выполнила  
ученица 10 класса «А»  
СОШ № 18  
Якутина Екатерина Юрьевна

## Цель работы:

Ознакомиться с электролитической диссоциацией, с методами её получения и применения.



# Содержание:

- Определение
- Особенности
- Тип кристаллической решетки
- Схема образования
- Примеры
- Тест
- Вывод
- Литература



## Определение:

Электролитическая диссоциация — разновидность диссоциации, при которой молекулы электролита распадаются на ионы под воздействием молекул растворителя.



## Особенности:

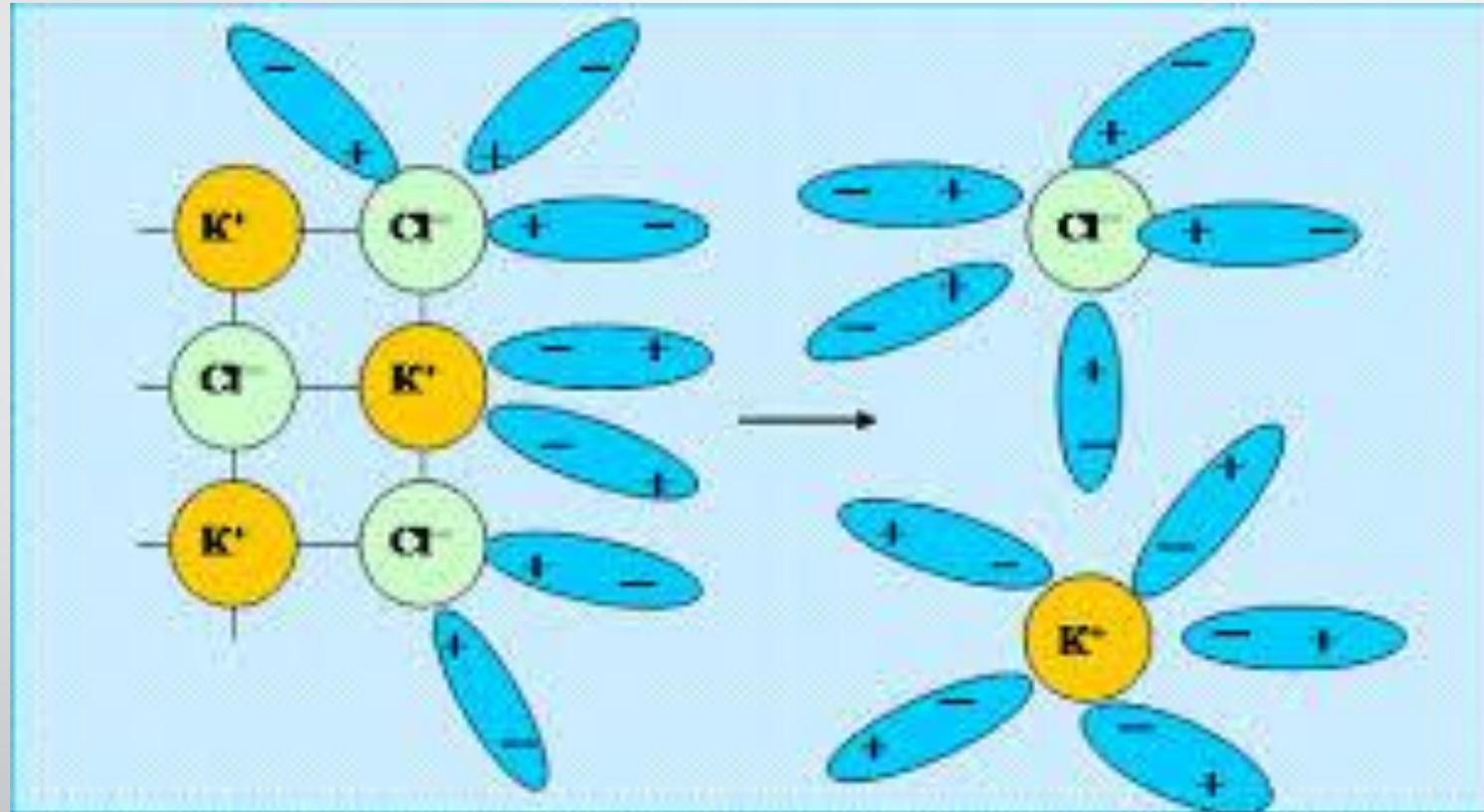
- Все вещества по их способности проводить электрический ток в растворах или расплавах делятся на электролиты и неэлектролиты.
- Процесс обратимый (обратная реакция называется молярризацией).



**Тип кристаллической решетки:**



# Схема образования:





# Примеры:

## Электролиты

### Соли

$\text{Na}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{KCl}$ ,  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

### Кислоты

$\text{HCl}$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$

### Щёлочи

$\text{KOH}$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{Ba}(\text{OH})_2$

## Неэлектролиты

### Газы

$\text{O}_2$ ,  $\text{N}_2$

### Органические Вещества

Метан  $\text{CH}_4$ , Сахар  $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$

### Оксиды

$\text{NO}$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{CaO}$

# Тест:

Как звучит определение электролитической диссоциации:

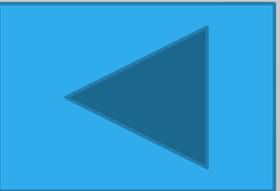
- a) высокомолекулярные вещества, молекулы которых состоят из большого числа повторяющихся структурных звеньев, соединенных между собой химическими связями
- b) это связь, возникающая между атомами за счет образования общих электронных пар
- c) разновидность диссоциации, при которой молекулы электролита распадаются на ионы под воздействием молекул растворителя
- d) это производные альдегиды



**Правильно**



**Неправильно**



Все вещества по их способности проводить электрический ток в растворах или расплавах делятся на:

- а) электролиты и неэлектролиты
- б) растворимые и нерастворимые
- в) проводящие и непроводящие
- г) летучие и нелетучие

Электролиты при растворении в воде или расплавлении распадаются (диссоциируют) на 1)анионы;  
2)катионы:

- а) оба варианта неверны
- б) оба варианта верны
- в)верно только 1
- г) верно только 2



**Правильно**



**Неправильно**



Под воздействием чего молекулы электролита  
распадаются на ионы?

а) электрический ток

б) растворитель

в) только вода

г) ничего из выше перечисленного

Обратная реакция диссоциации называется:

а) конденсация

б) испарение

в) моляризация

г) кристаллизация



**Правильно**



**Неправильно**



К электролитам относятся 1) соли, кислоты и щёлочи; 2) газы, органические вещества и оксиды:

а) оба варианта верны

б) оба варианта верны

в) верно только 1

г) верно только 2

К неэлектролитам можно отнести:

а) KOH, NaOH

б) HCl, H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>

в) Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, KCl

г) O<sub>2</sub>, N<sub>2</sub>



**Правильно**



**Неправильно**



## **Вывод:**

Ознакомились с электролитической диссоциацией, с методами её получения и применения.



# Литература:

Кистяковский В. А.,. Электrolитическая  
диссоциация // Энциклопедический словарь Брокгауза и  
Ефрона