

# ХИМИЯ

## 9 класс

# Электролитическая диссоциация

Мария Дмитриевна  
Смирнова

[Smirnova@sch2101.ru](mailto:Smirnova@sch2101.ru)

[Vk.com/masha2101](https://vk.com/masha2101)



**Катион –**

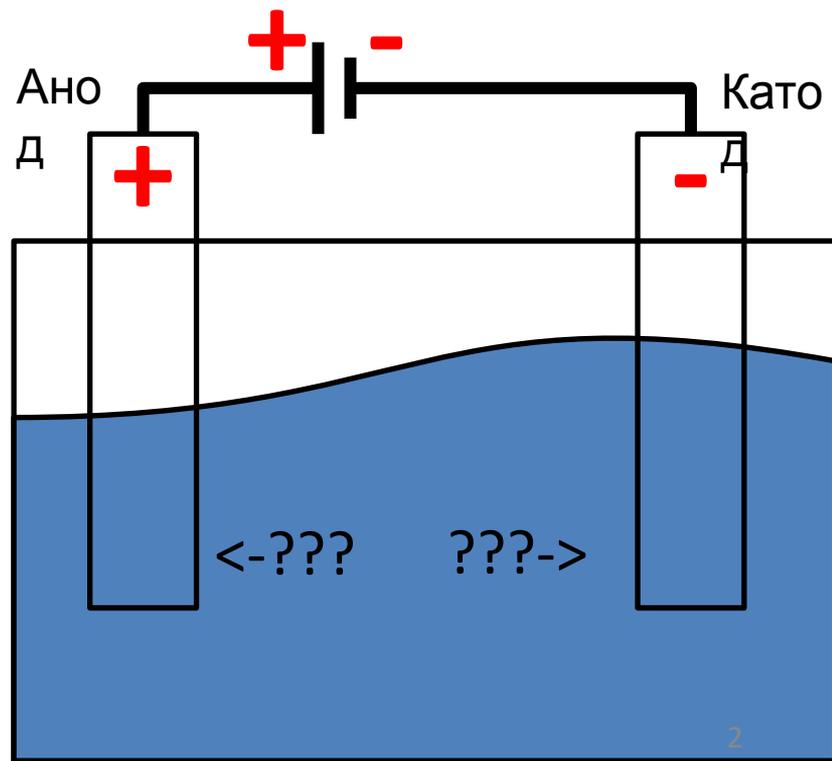
**Анион –**

**Катод –**

**Анод –**

*Запишем диссоциацию  $CuSO_4$ :*

*5 электролитов:*





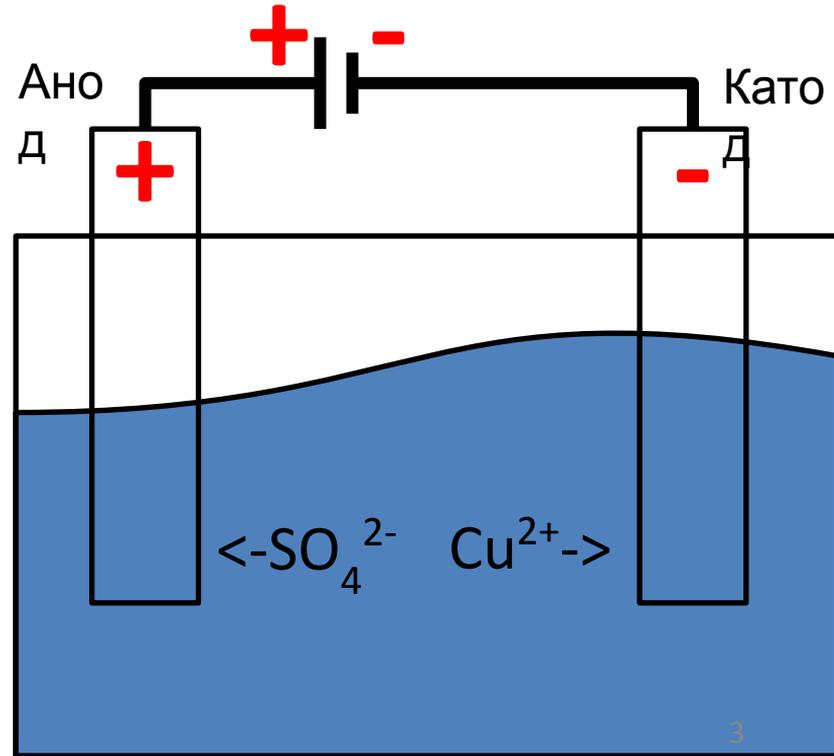
**Катион** – положительно заряженный ион

**Анион** – отрицательно заряженный ион

**Катод** – электрод, присоединённый к отрицательному полюсу.

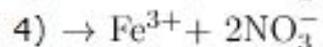
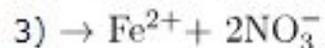
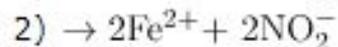
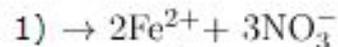
**Анод** - электрод, присоединённый к положительному полюсу.

*Запишем диссоциацию  $CuSO_4$*

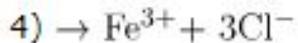
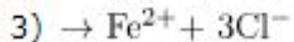
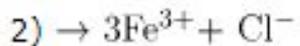
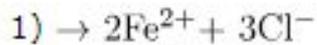


**Задание 7 № 271**

Правая часть уравнения электролитической диссоциации нитрата железа(II):

**Задание 7 № 293**

Правая часть уравнения электролитической диссоциации хлорида железа(III):



**Задание 7 № 271**

Правая часть уравнения электролитической диссоциации нитрата железа(II):

- |   |                              |
|---|------------------------------|
| 1) $\rightarrow 2\text{Fe}^{2+} + 3\text{NO}_3^-$ | $\text{Fe}_2(\text{NO}_3)_3$ |
| 2) $\rightarrow 2\text{Fe}^{2+} + 2\text{NO}_2^-$ | $\text{Fe}_2(\text{NO}_3)_2$ |
| 3) $\rightarrow \text{Fe}^{2+} + 2\text{NO}_3^-$  | $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$   |
| 4) $\rightarrow \text{Fe}^{3+} + 2\text{NO}_3^-$  |                              |

**Задание 7 № 293**

Правая часть уравнения электролитической диссоциации хлорида железа(III):

- |   |                                   |
|---|-----------------------------------|
| 1) $\rightarrow 2\text{Fe}^{2+} + 3\text{Cl}^-$ | $\text{Fe}_2\text{Cl}_3$          |
| 2) $\rightarrow 3\text{Fe}^{3+} + \text{Cl}^-$  | $\text{Fe}_3\text{Cl}$            |
| 3) $\rightarrow \text{Fe}^{2+} + 3\text{Cl}^-$  | $\text{FeCl}_3$                   |
| 4) $\rightarrow \text{Fe}^{3+} + 3\text{Cl}^-$  | <b><math>\text{FeCl}_3</math></b> |

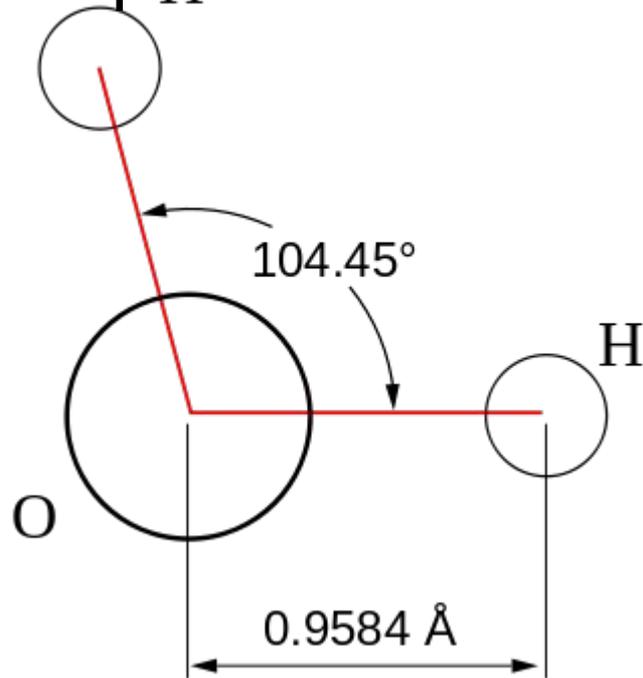


Долгое время считалось, что процесс растворения имеет только физическую природу.

Но, при разбавлении серной кислоты сосуд со смесью нагревается. Поэтому существует правило: *серную кислоту наливают тонкой струйкой в воду при постоянном перемешивании!*



## Почему вода растворитель?

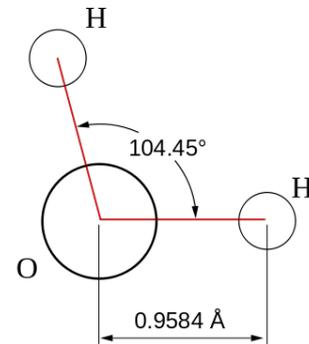
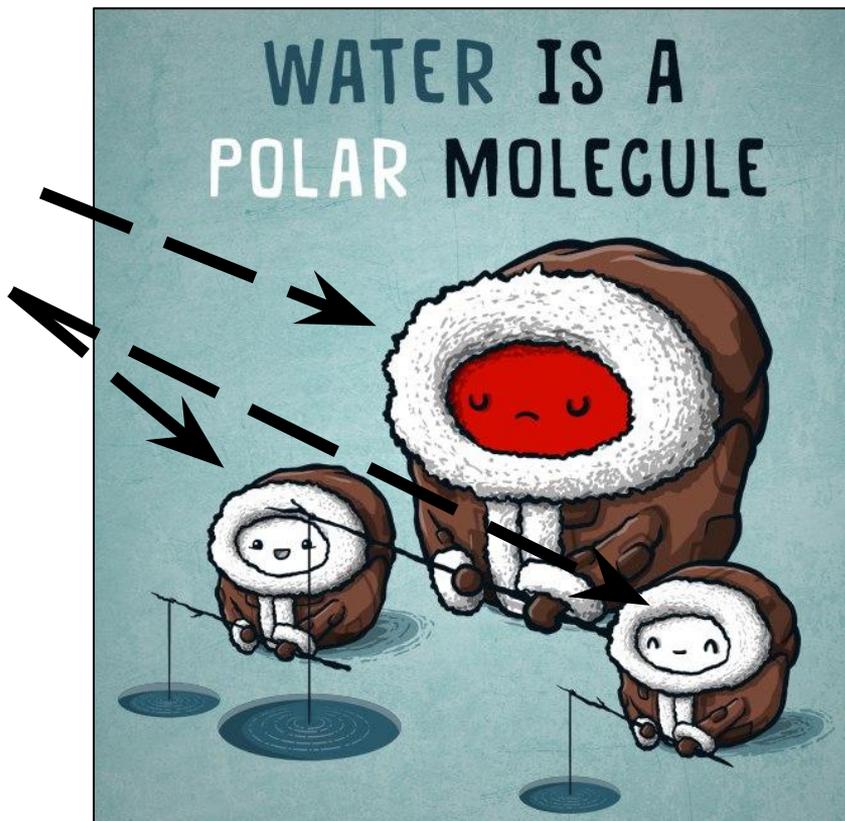


# Вода как растворитель

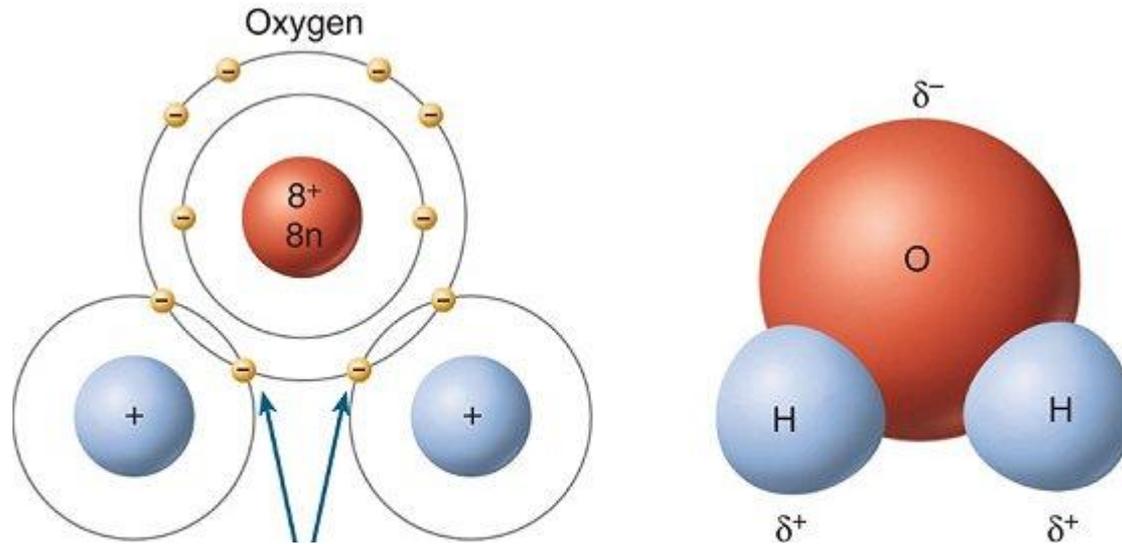


Он грустный ибо отрицательный

Они весёлые - положительные



# Вода как растворитель



Распределение зарядов в молекуле воды.