

ХИМИЯ

9 класс

Электролитическая диссоциация

Мария Дмитриевна
Смирнова

Smirnova@sch2101.ru

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



Катион –

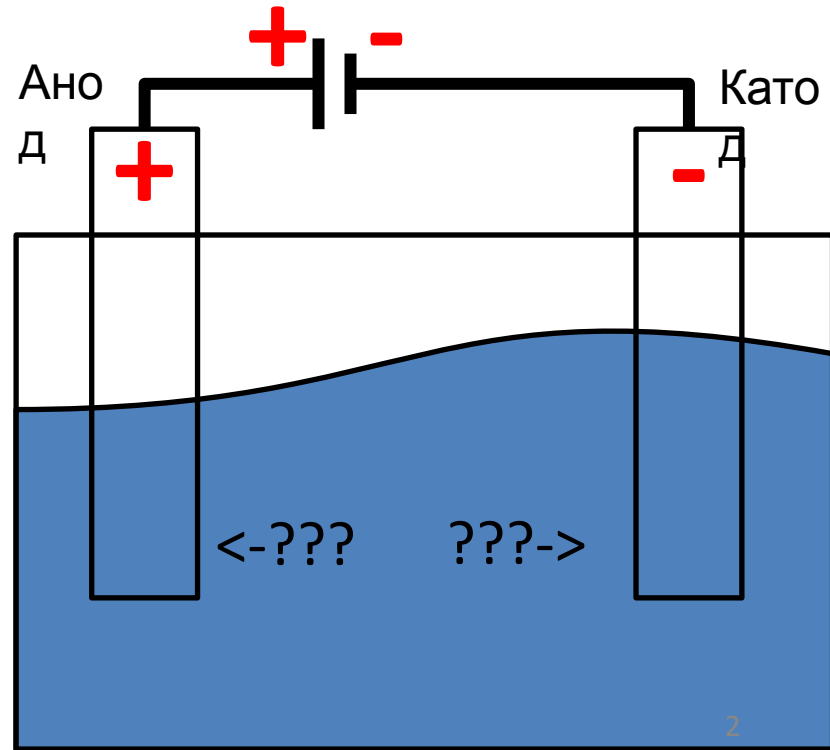
Анион –

Катод –

Анод –

Запишем диссоциацию $CuSO_4$:

5 электролитов:





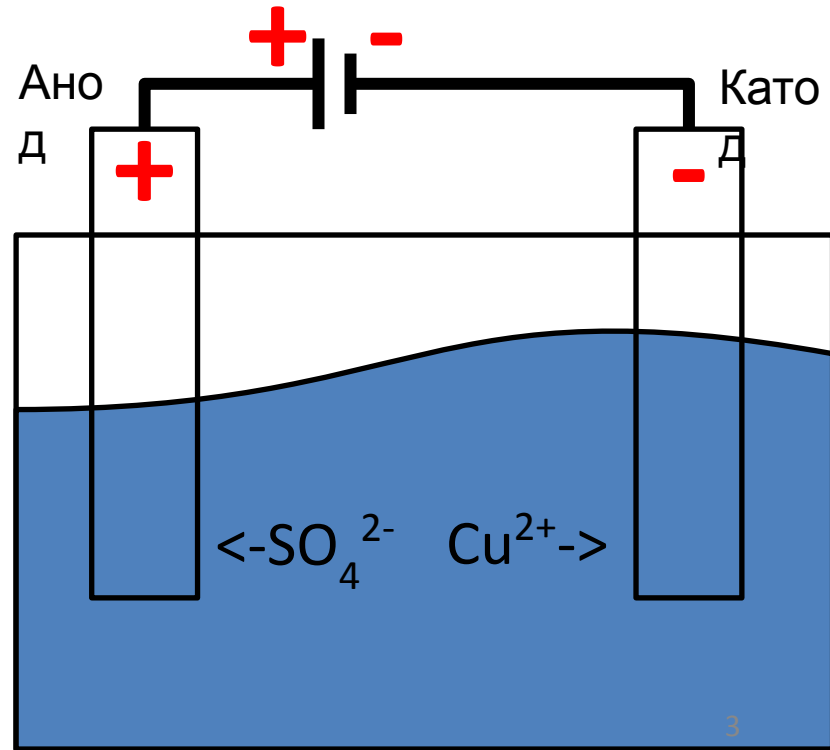
Катион – положительно заряженный ион

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):

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

Задание 7 № 293

Правая часть уравнения электролитической диссоциации хлорида железа(III):

- 1) $\rightarrow 2\text{Fe}^{2+} + 3\text{Cl}^-$
- 2) $\rightarrow 3\text{Fe}^{3+} + \text{Cl}^-$
- 3) $\rightarrow \text{Fe}^{2+} + 3\text{Cl}^-$
- 4) $\rightarrow \text{Fe}^{3+} + 3\text{Cl}^-$



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) $\rightarrow 2\text{Fe}^{2+} + 3\text{Cl}^-$ | Fe_2Cl_3 |
| 2) $\rightarrow 3\text{Fe}^{3+} + \text{Cl}^-$ | Fe_3Cl |
| 3) $\rightarrow \text{Fe}^{2+} + 3\text{Cl}^-$ | FeCl_3 |
| 4) $\rightarrow \text{Fe}^{3+} + 3\text{Cl}^-$ | FeCl_3 |

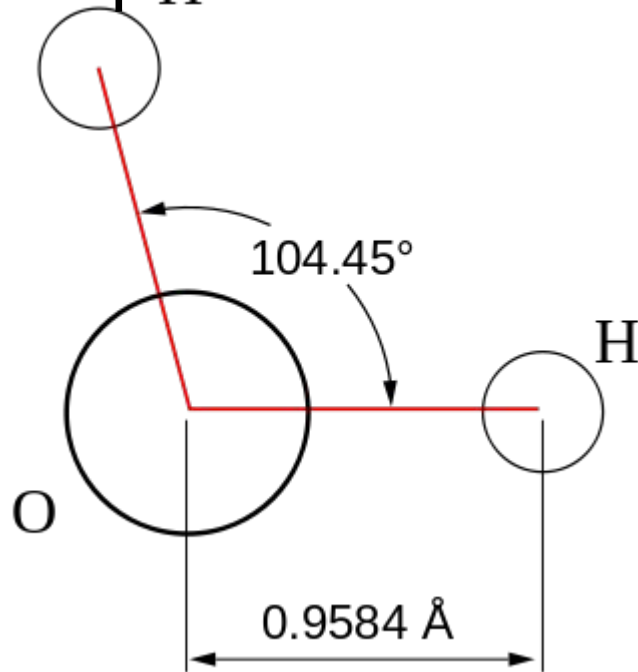


Долгое время считалось, что процесс растворения имеет только физическую природу.

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?

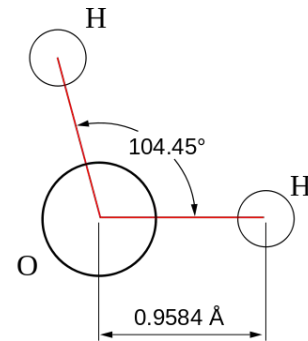
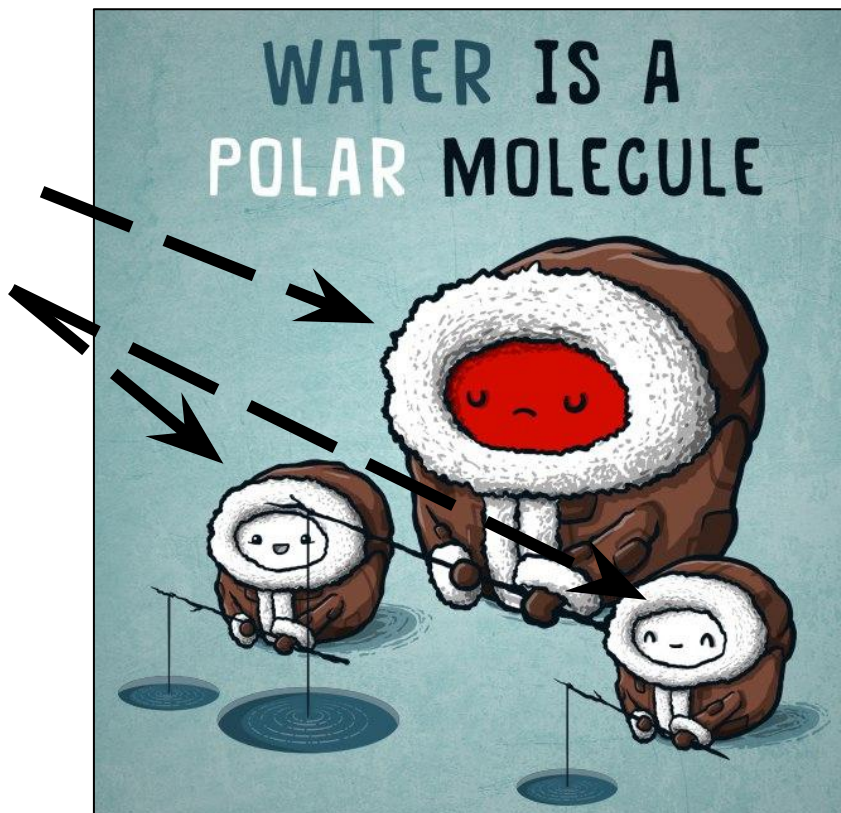


Вода как растворитель

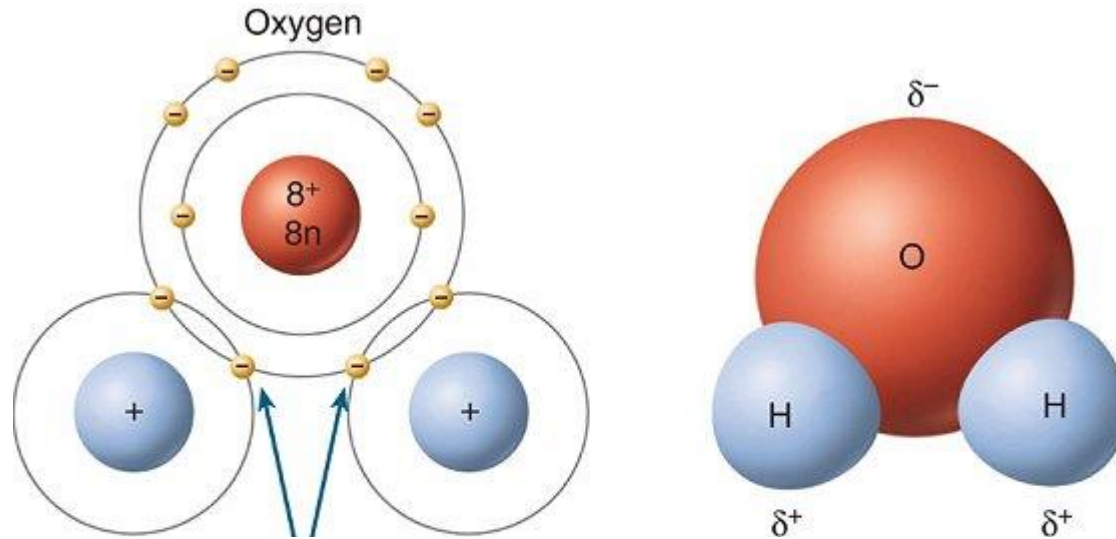


Он грустный ибо отрицательный

Они весёлые - положительные



Вода как растворитель



Распределение зарядов в молекуле воды.