

# ХИМИЯ

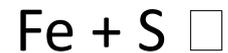
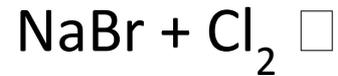
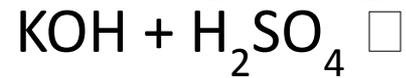
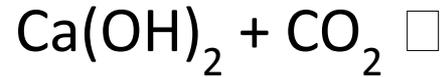
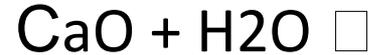
## 9 класс

# Электролитическая диссоциация

Мария Дмитриевна  
Смирнова  
Smirnova@sch2101.ru

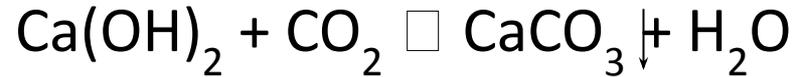


Напишите реакции:





Напишите реакции:





Электрический ток - направленное (упорядоченное) движение заряженных частиц.

Какие заряженные частицы мы знаем?



Электрический ток - направленное (упорядоченное) движение заряженных частиц.

Какие заряженные частицы мы знаем?

Класс	Положительные	Отрицательные
	Протон	Антипротон <sup>1)</sup>
<b>β-частицы</b>	Позитрон <sup>1)</sup>	Электрон
	Электрон	Дырка <sup>2)</sup>
	α-частица	Электрон
<b>Ионы</b>	Катион	Анион

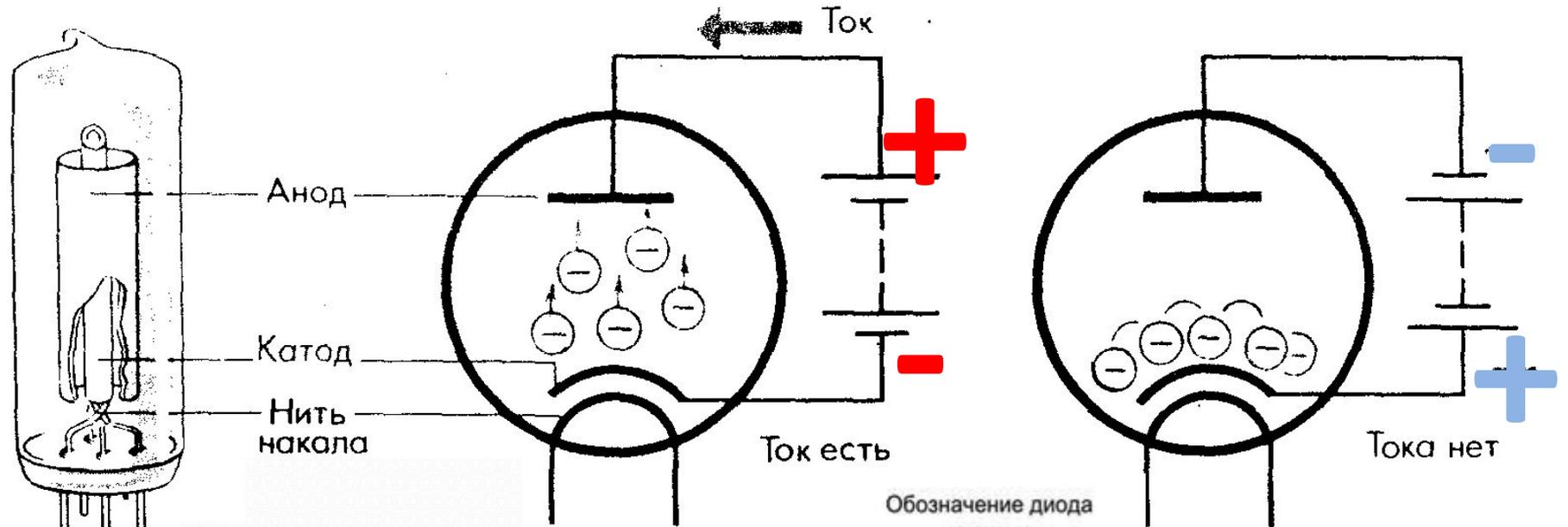


Электрический ток - направленное (упорядоченное) движение заряженных частиц.

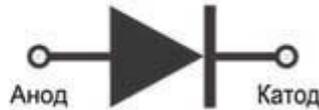
Какие заряженные частицы мы знаем?

Класс	Положительные	Отрицательные
	Протон	Антипротон <sup>1)</sup>
<b>β-частицы</b>	Позитрон <sup>1)</sup>	Электрон
	Электрон	Дырка <sup>2)</sup>
	α-частица	Электрон
<b>Ионы</b>	Катион	Анион

# Ток (схематическое строение диода)



Обозначение диода на схеме





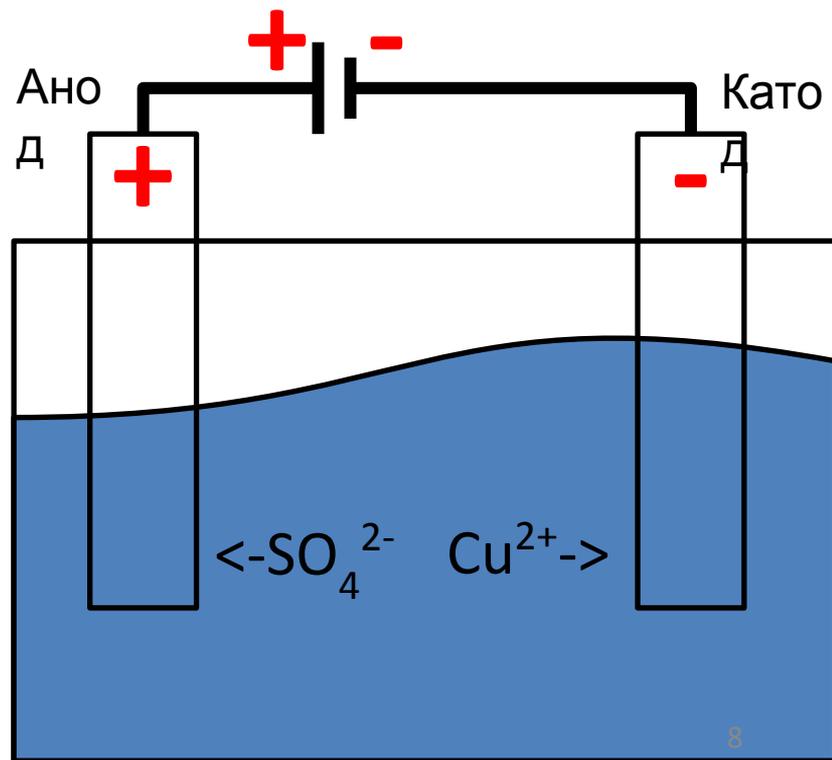
**Катион** – положительно заряженный ион

**Анион** – отрицательно заряженный ион

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

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

*Запишем диссоциацию  $CuSO_4$*





Итак, некоторые растворы проводят электрический ток.

Например, раствор NaCl.

А некоторые растворы ток не проводят, например, сахара, спирта, кислорода.

Растворы проводящие ток называются **растворами электролитов**.

Дело в том, что некоторые соли способны диссоциировать!



Когда электролит попадает в воду он «разваливается» на составляющие его катионы и анионы.

