ХИМИЯ
9 класс
Электролитическая диссоциация

Мария Дмитриевна
Смирнова
Smirnova@sch2101.ru

Проверка ДЗ

Напишите реакции:

$CaO + H2O$ □

$Ca(OH)_2 + CO_2$ □

$KOH + H_2SO_4$ □

Нагревание $Fe(OH)_3$ □

$NaBr + Cl_2$ □

$Fe + S$ □

Проверка ДЗ

Напишите реакции:

$CaO + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2$

$Ca(OH)_2 + CO_2 \rightarrow CaCO_3\downarrow + H_2O$

$KOH + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + H_2O$

Нагревание $2Fe(OH)_3 \rightarrow Fe_2O_3 + 3H_2O$

$2NaBr + Cl_2 \rightarrow 2NaCl + Br_2$

$Fe + S \rightarrow FeS$

Ток

Электрический ток - направленное (упорядоченное) движение заряженных частиц.

Какие заряженные частицы мы знаем?

Ток

Электрический ток - направленное (упорядоченное) движение заряженных частиц.

Какие заряженные частицы мы знаем?

Класс	Положительные	Отрицательные
	Протон	Антипротон[1)]
β-частицы	Позитрон[1)]	Электрон
	Электрон	Дырка[2)]
	α-частица	Электрон
Ионы	Катион	Анион

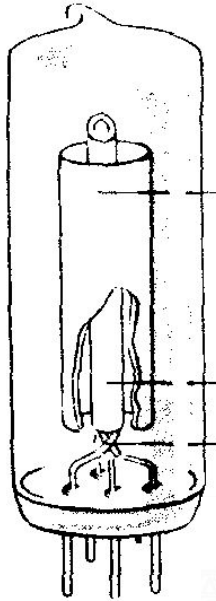
Ток

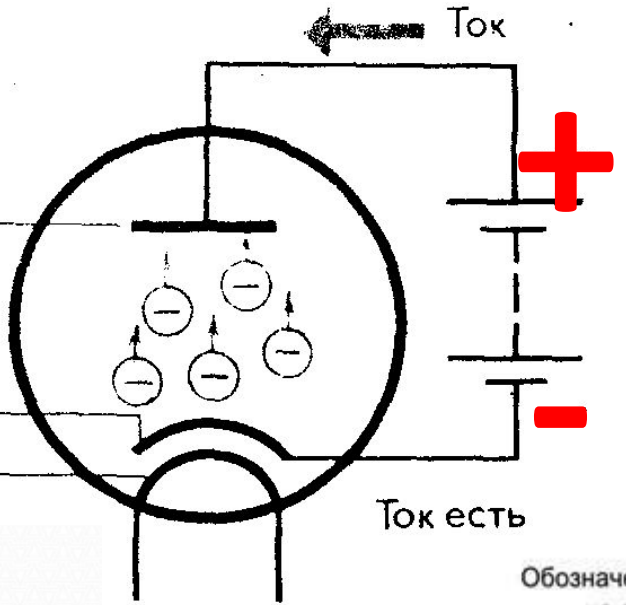
Электрический ток - направленное (упорядоченное) движение заряженных частиц.

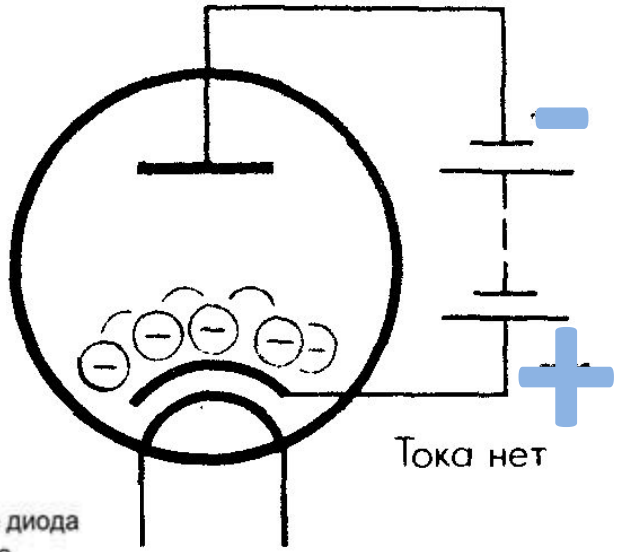
Какие заряженные частицы мы знаем?

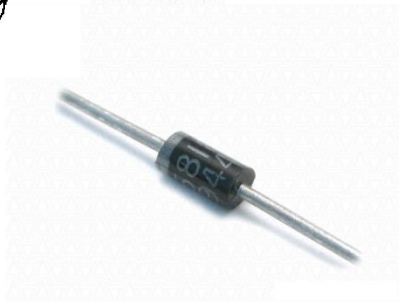
Класс	Положительные	Отрицательные
	Протон	Антипротон[1)]
β-частицы	Позитрон[1)]	Электрон
	Электрон	Дырка[2)]
	α-частица	Электрон
Ионы	Катион	Анион

Ток (схематическое строение диода)

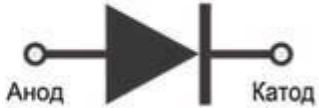








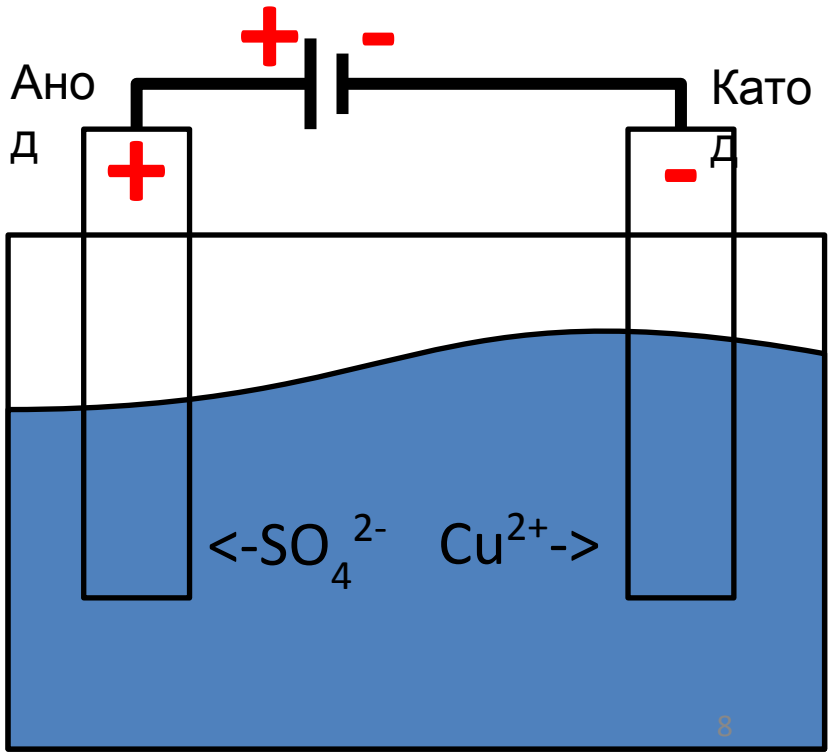
Обозначение диода на схеме



Ток в растворе ионов

Катион – положительно заряженный ион
Анион – отрицательно заряженный ион
Катод – электрод, присоединённый к отрицательному полюсу.
Анод - электрод, присоединённый к положительному полюсу.

Запишем диссоциацию $CuSO_4$



Электролиты

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!

Электролит

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

$$NaCl \rightleftharpoons Na^{+} + Cl^{-}$$

$$CH_3COOH \rightleftharpoons H^{+} + CH3COO^{-}$$