

ХИМИЯ

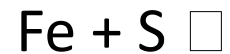
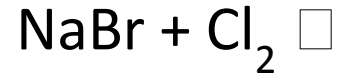
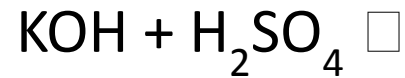
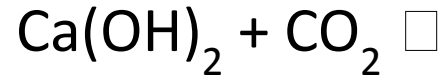
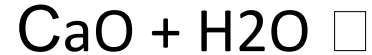
9 класс

Электролитическая диссоциация

Мария Дмитриевна
Смирнова
Smirnova@sch2101.ru

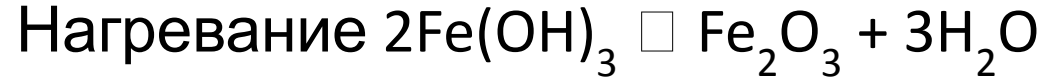
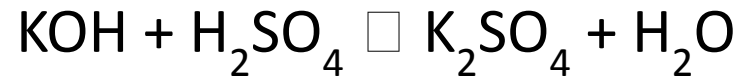
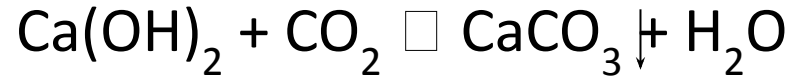


Напишите реакции:





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 ¹⁾
β-частицы	Позитрон ¹⁾	Электрон
	Электрон	Дырка ²⁾
	α-частица	Электрон
Ионы	Катион	Анион

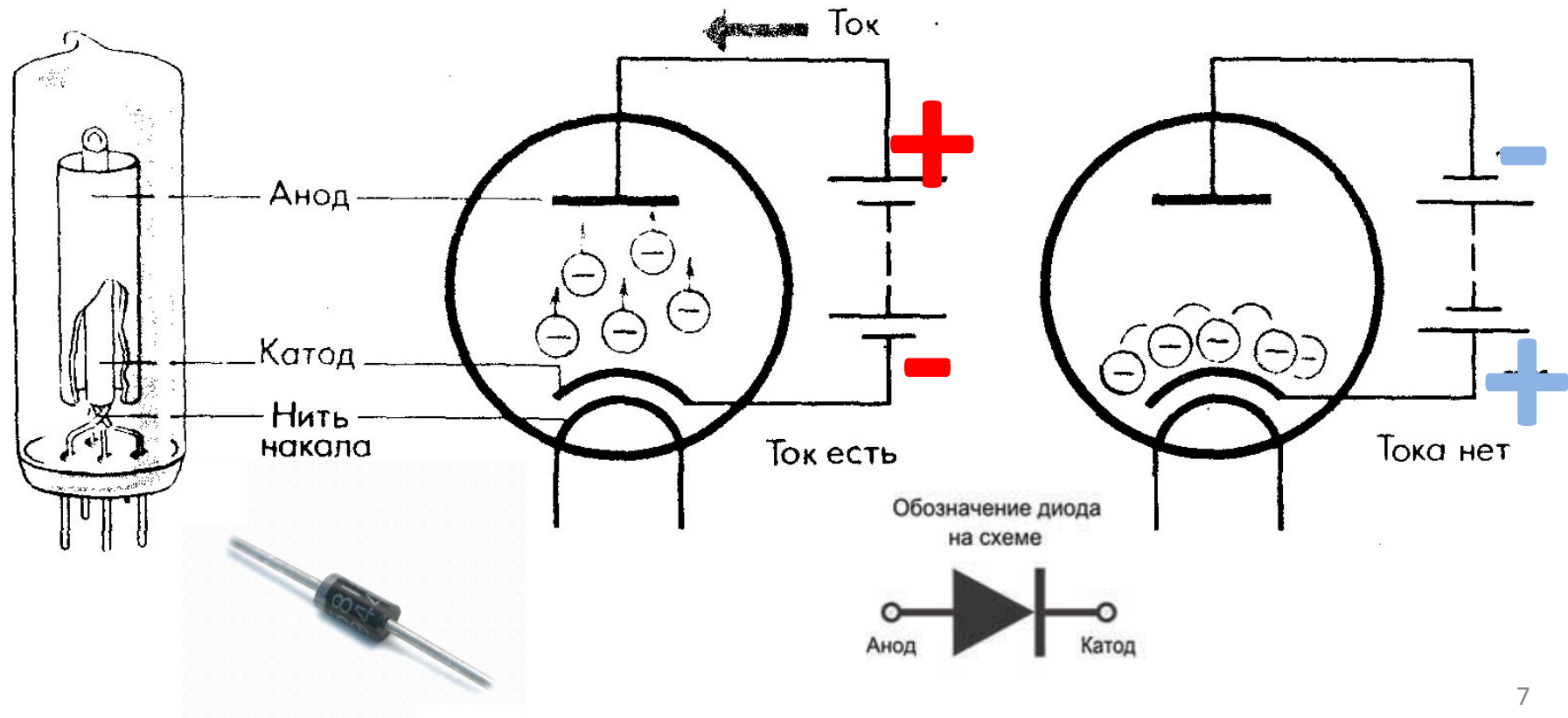


Электрический ток - направленное (упорядоченное) движение заряженных частиц.

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)





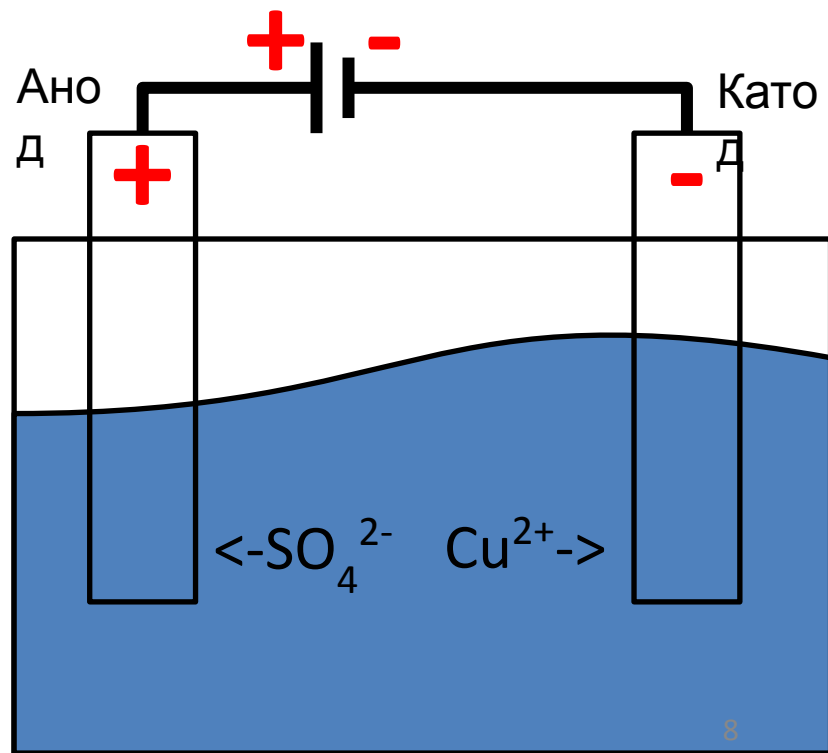
Катион – положительно заряженный ион

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.

