

Электрический ток

в различных средах



Содержание:

- Вещества
- Электрический ток в металлах
- Электрический ток в полупроводниках
- Электрический ток в жидкостях
- Электрический ток в газах
- Электрический ток в вакууме



Вещества

Разные вещества имеют различные электрические свойства, однако по электрической проводимости их можно разделить на 3 основные группы:

Электрические свойства веществ

Проводники

Хорошо проводят электрический ток

К ним относятся металлы, электролиты, плазма ...

Наиболее используемые проводники – **Au, Ag, Cu, Al, Fe** ...

Полупроводники

Занимают по проводимости **промежуточное положение** между проводниками и диэлектриками

Si, Ge, Se, In, As

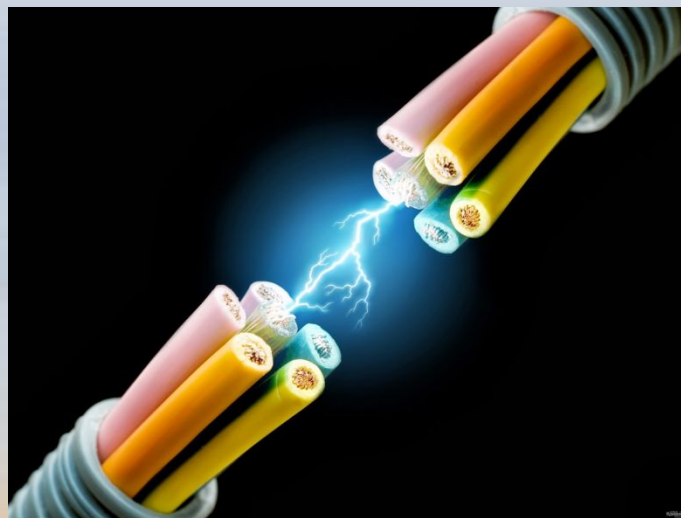
Диэлектрики

Практически не проводят электрический ток

К ним относятся пластмассы, резина, стекло, фарфор, сухое дерево, бумага ...



Электрический ток в металлах



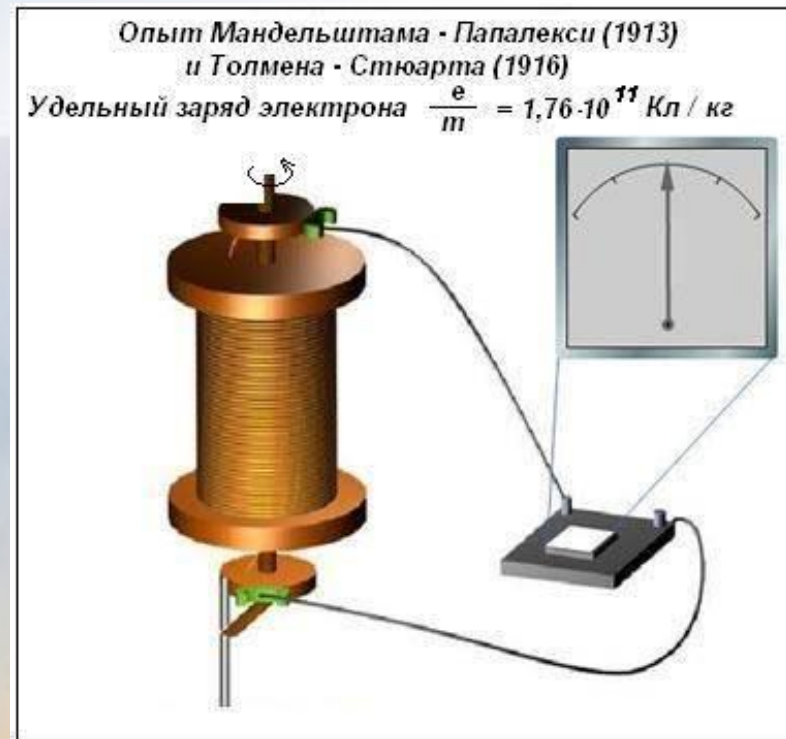
Опыт Папалекси-Мандельштама

Цель: выяснить какова проводимость металлов.

Установка: катушка на стержне со скользящими контактами, присоединены к гальванометру.

Ход эксперимента: катушка раскручивалась с большой скоростью, затем резко останавливалась, при этом наблюдался отброс стрелки гальванометра.

Вывод: носители заряда – отрицательные частицы, следовательно проводимость металлов - электронная.

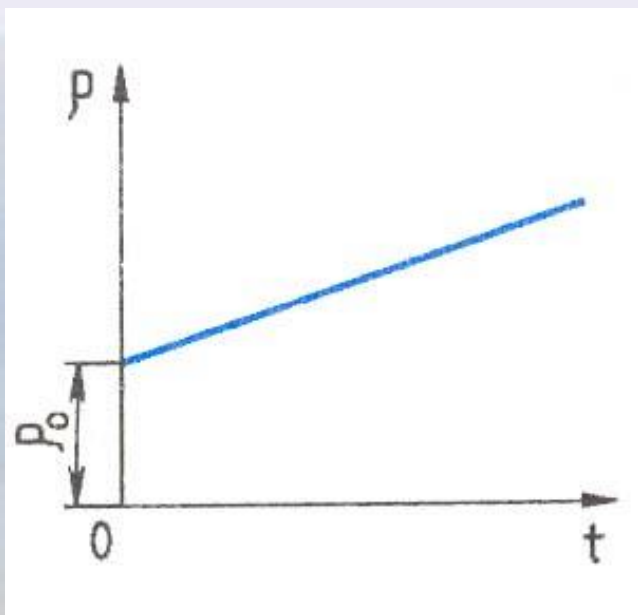


Электрический ток в металлах

Металлы имеют кристаллическое строение.
В узлах решетки расположены положительные ионы.
В пространстве между ионами хаотично движутся свободные электроны.



Зависимость сопротивления проводника от температуры

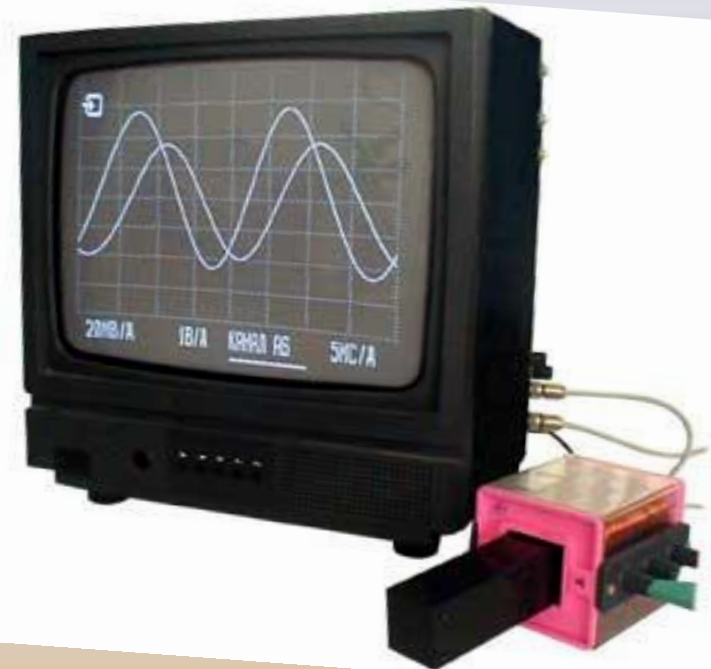


$$\rho = \rho_0 (1 + \alpha t)$$

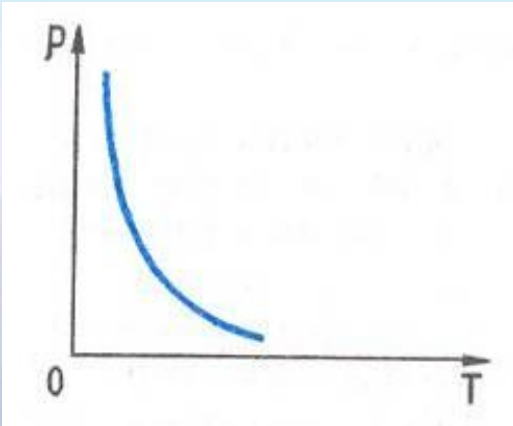
- при повышении температуры удельное сопротивление проводника возрастает
- коэффициент сопротивления равен относительному изменению сопротивления проводника при нагревании на 1К



Электрический ток в полупроводниках



Полупроводники



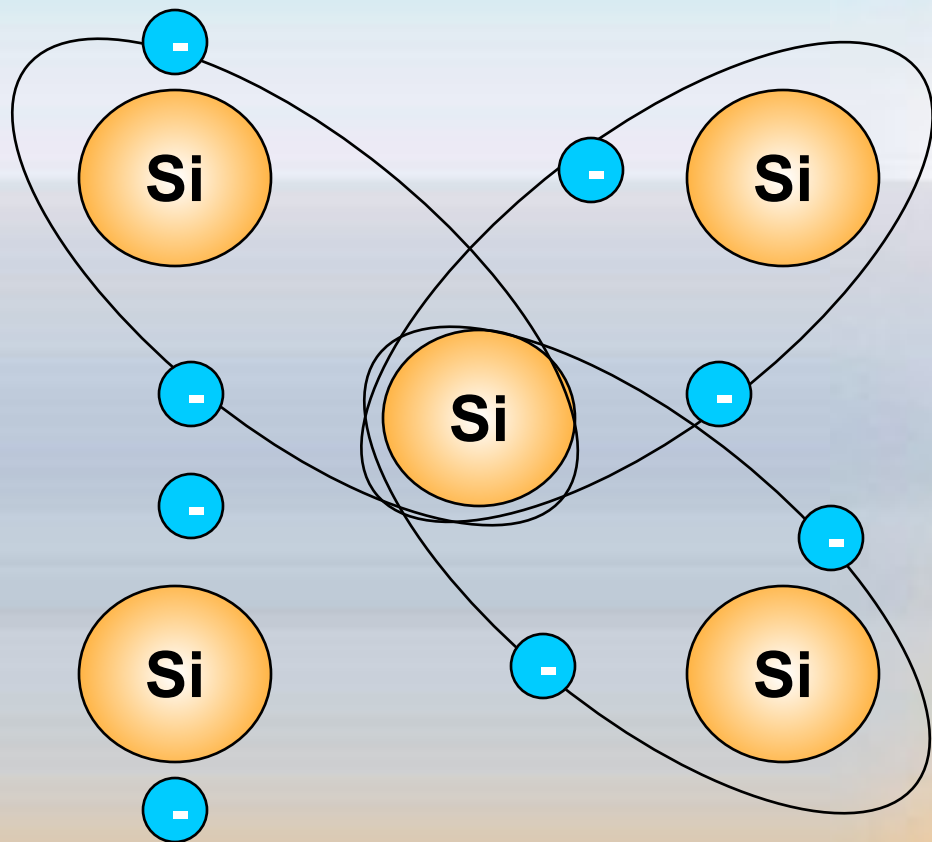
**вещества у которых
удельное сопротивление с
повышением температуры
уменьшается**

- **Собственная проводимость полупроводников**
- **Примесная проводимость полупроводников**
- **$p - n$ переход и его свойства**



Собственная проводимость полупроводников

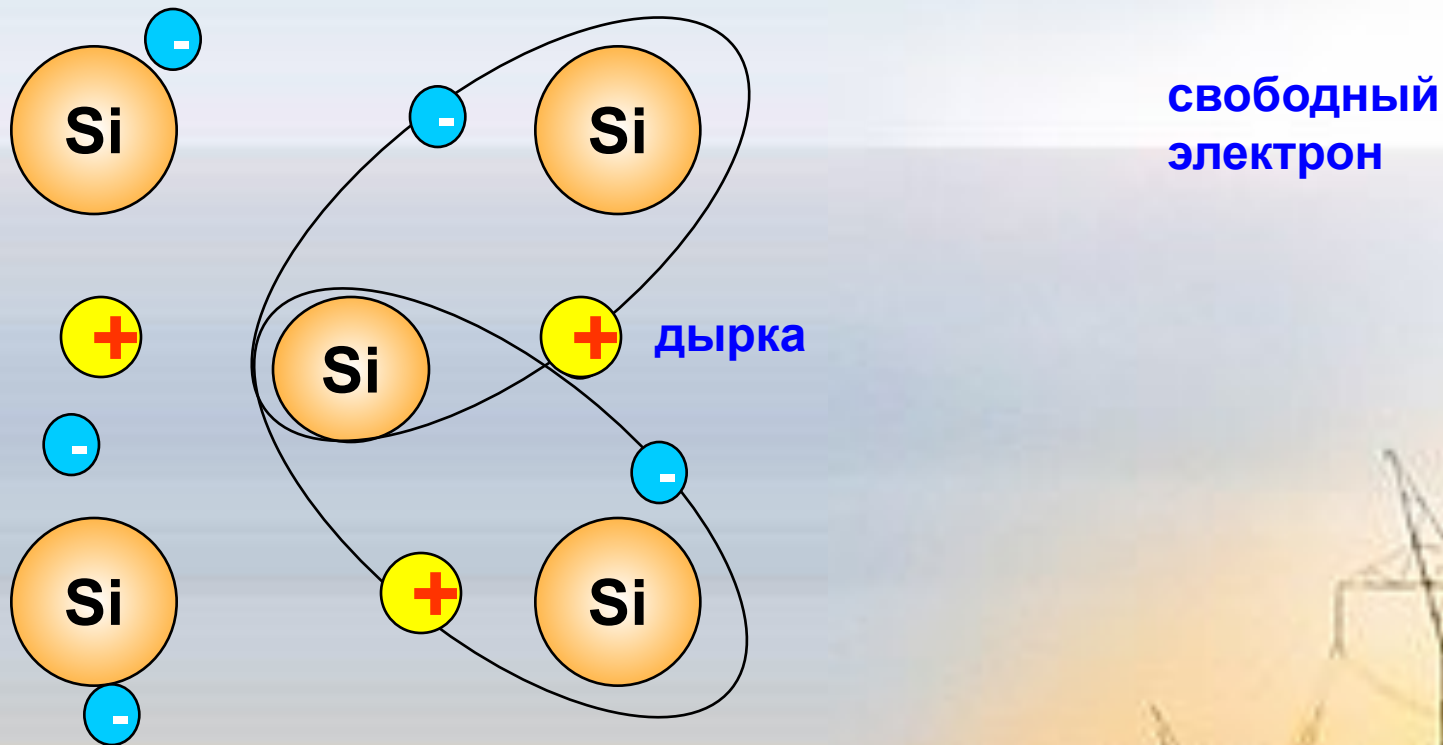
Кремний Si – 4 валентный химический элемент.



При обычных условиях (невысоких температурах) в полупроводниках отсутствуют свободные заряженные частицы, поэтому полупроводник не проводит электрический ток



Изменения в полупроводнике при увеличении температуры



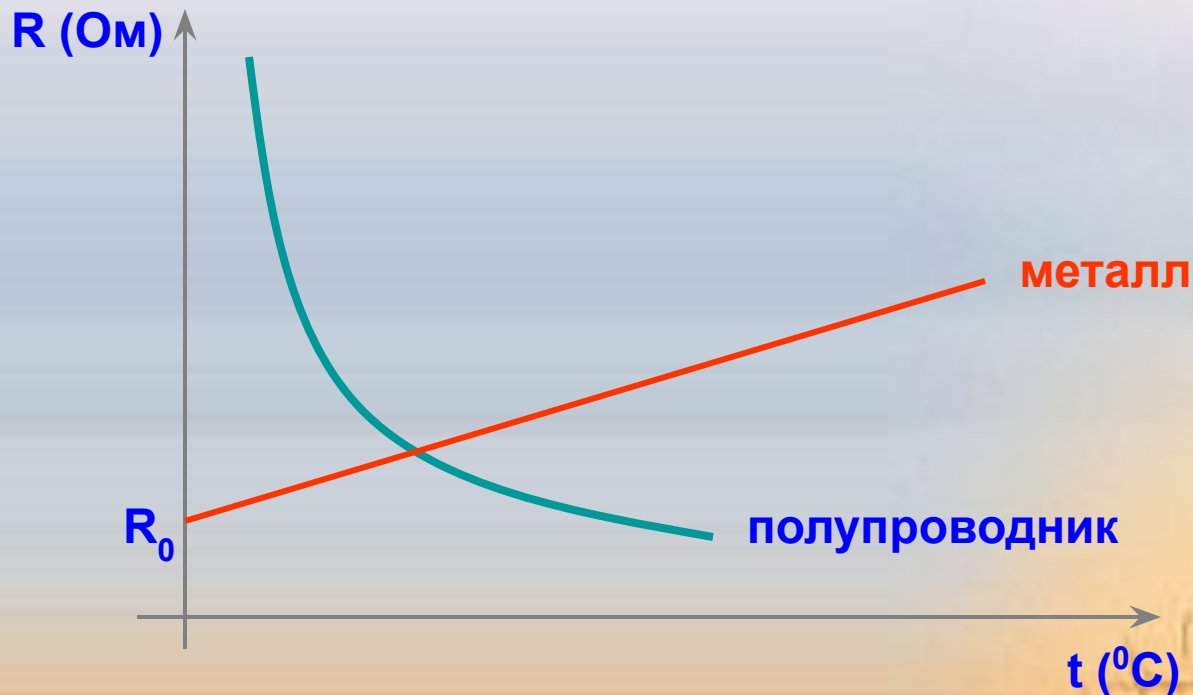
При увеличении температуры энергия электронов увеличивается и некоторые из них покидают связи, становясь **свободными электронами**. На их месте остаются некомпенсированные электрические заряды (виртуальные заряженные частицы), называемые **дырками**.



Электрический ток в полупроводниках

Электрический ток в полупроводниках представляет собой упорядоченное движение свободных электронов и положительных виртуальных частиц - дырок

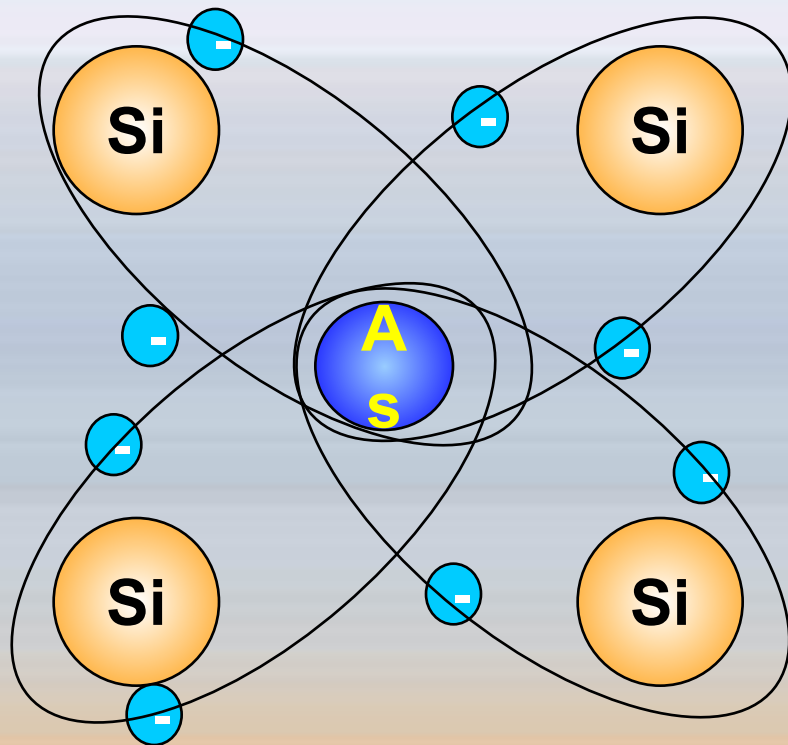
Зависимость сопротивления от температуры



При увеличении температуры растет число свободных носителей заряда, проводимость полупроводников растет, сопротивление уменьшается.



Донорные примеси

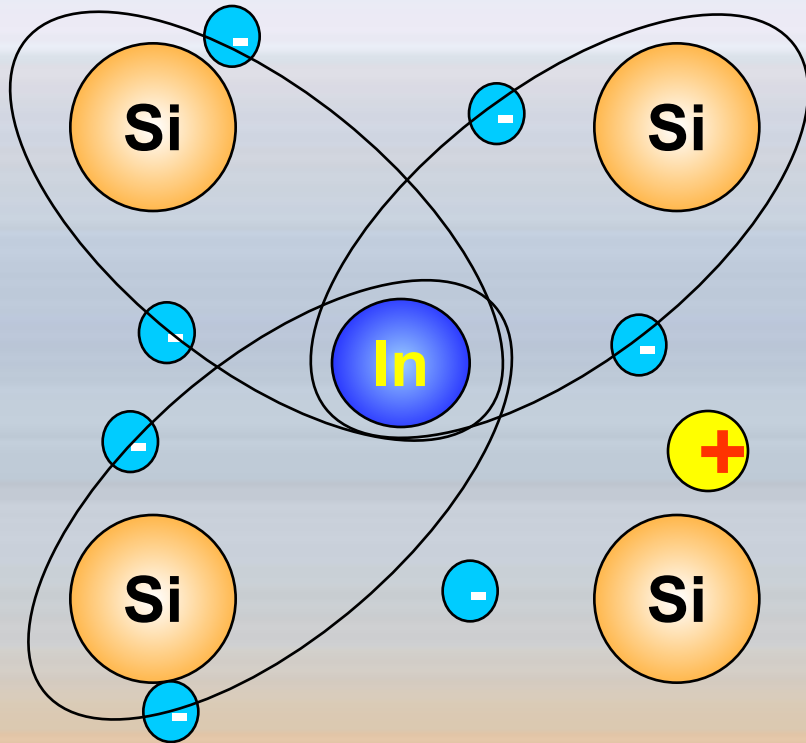


При легировании 4-валентного кремния Si 5-валентным мышьяком As, один из 5 электронов мышьяка становится свободным. As – положительный ион. Дырки нет!

Такой полупроводник называется полупроводником **n – типа**, **основными носителями** заряда являются **электроны**, а примесь мышьяка, дающая свободные электроны, называется **донорной**.



Акцепторные примеси



Основы дает электроны и дырки в равном количестве. Примесь – только дырки.

Такой полупроводник называется полупроводником **p – типа**, **основными носителями** заряда являются **дырки**, а примесь индия, дающая дырки, называется **акцепторной**

Если кремний легировать трехвалентным индием, то для образования связей с кремнием у индия не хватает одного электрона, т.е. образуется дырка

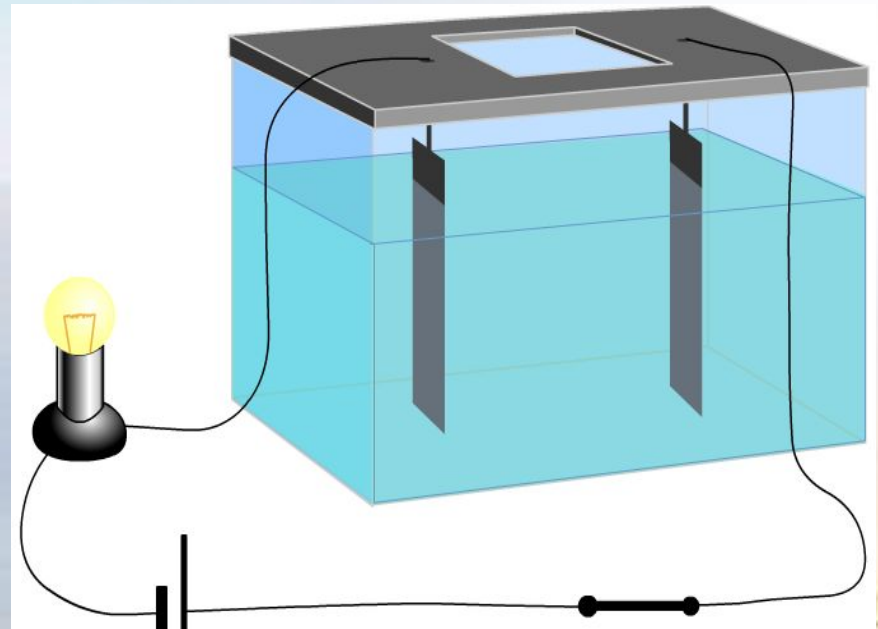


Электрический ток в жидкостях



Электрический ток в жидкостях

Дистиллированная вода не проводит электрического тока. Опустим кристалл поваренной соли в дистиллированную воду и, слегка перемешав воду, замкнем цепь. Лампочка загорается.

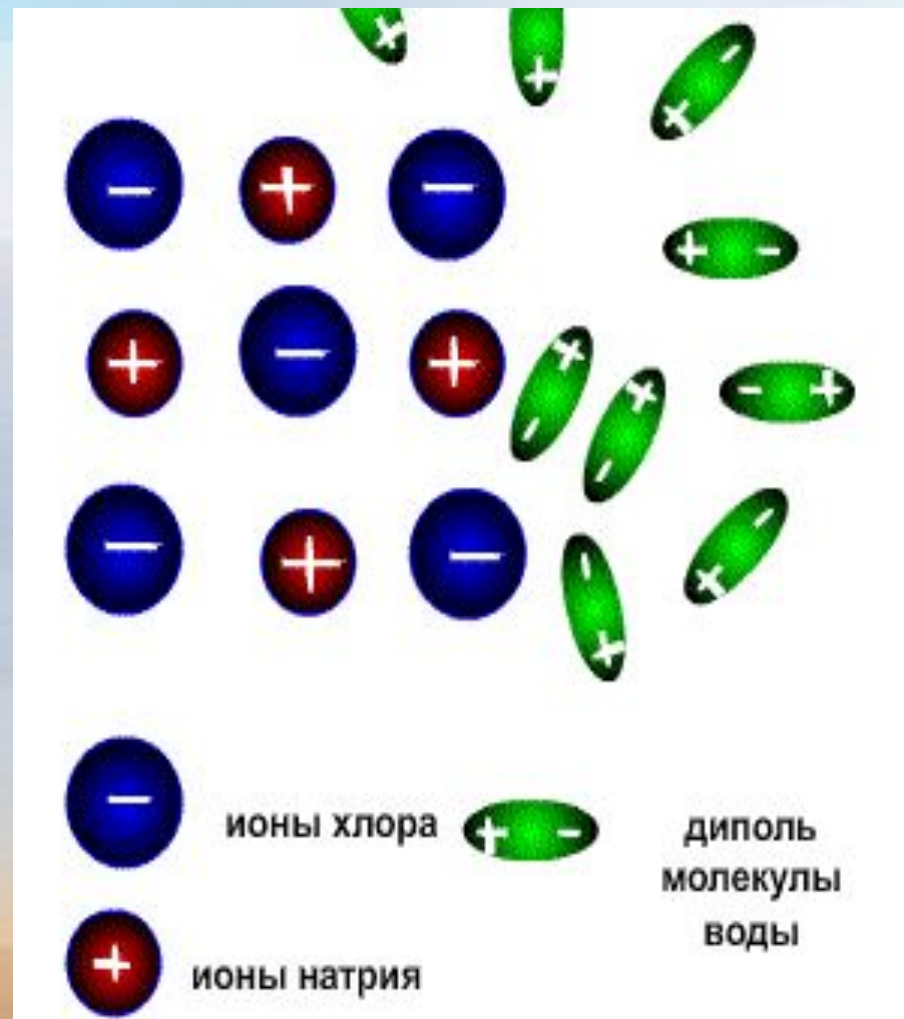


При растворении соли в воде появляются свободные носители электрических зарядов.



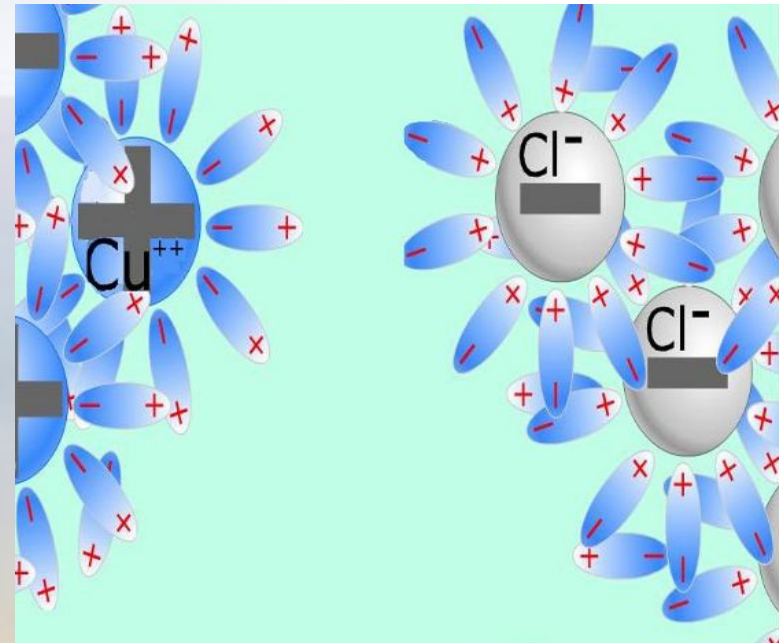
Возникновение свободных носителей электрических зарядов

При погружении кристалла в воду к положительным ионам натрия, находящимся на поверхности кристалла, молекулы воды притягиваются своими отрицательными полюсами. К отрицательным ионам хлора молекулы воды поворачиваются положительными полюсами.



Электролитическая диссоциация – это распад молекул на ионы под действием растворителя.

Жидкий проводник, в котором подвижными носителями зарядов являются только ионы, называют **электролитом**.



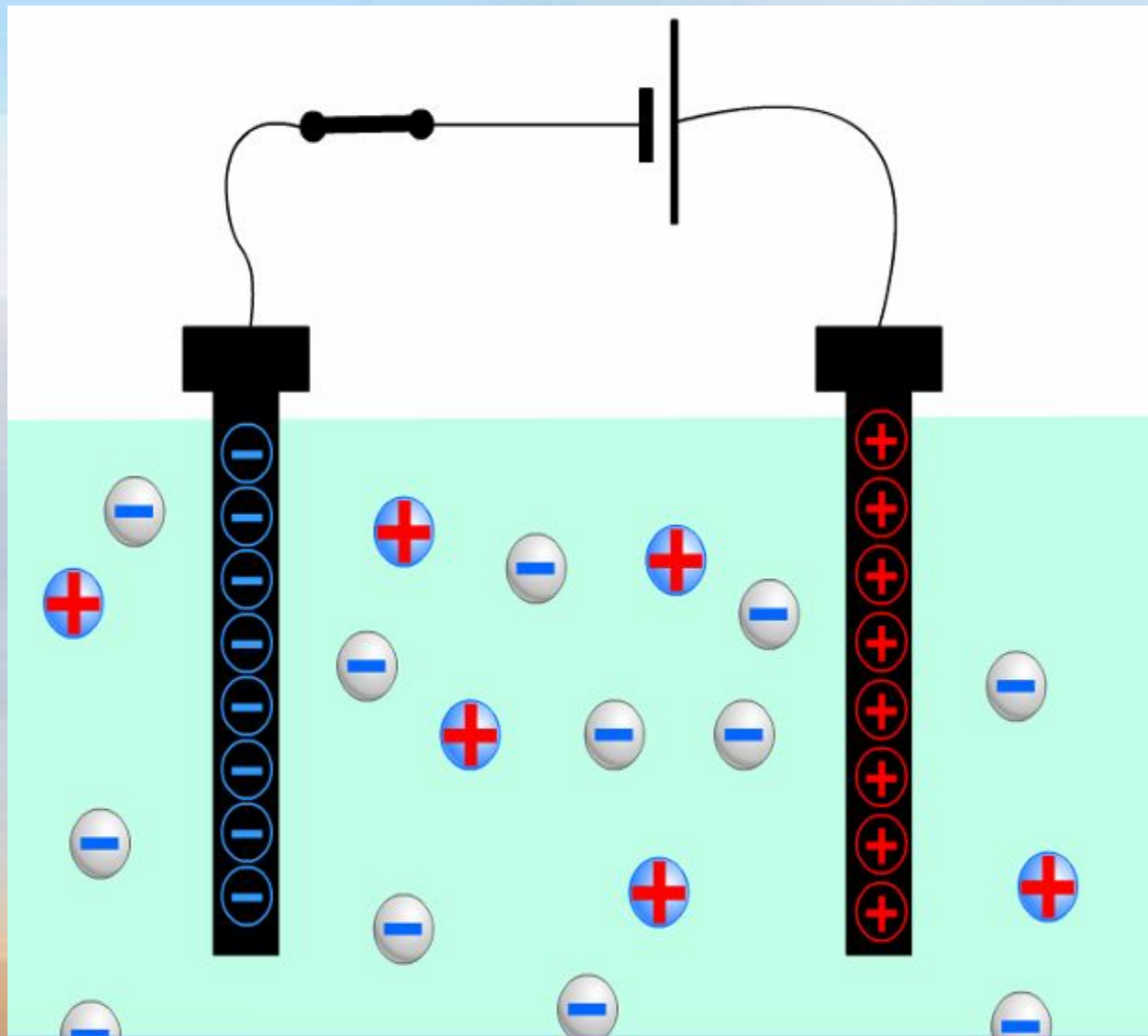
Электрический ток в жидкостях

Как проходит ток через электролит?

Опустим в сосуд пластины и соединим их с источником тока. Пластины - электроды.

Катод - пластина, соединенная с отрицательным полюсом источника.

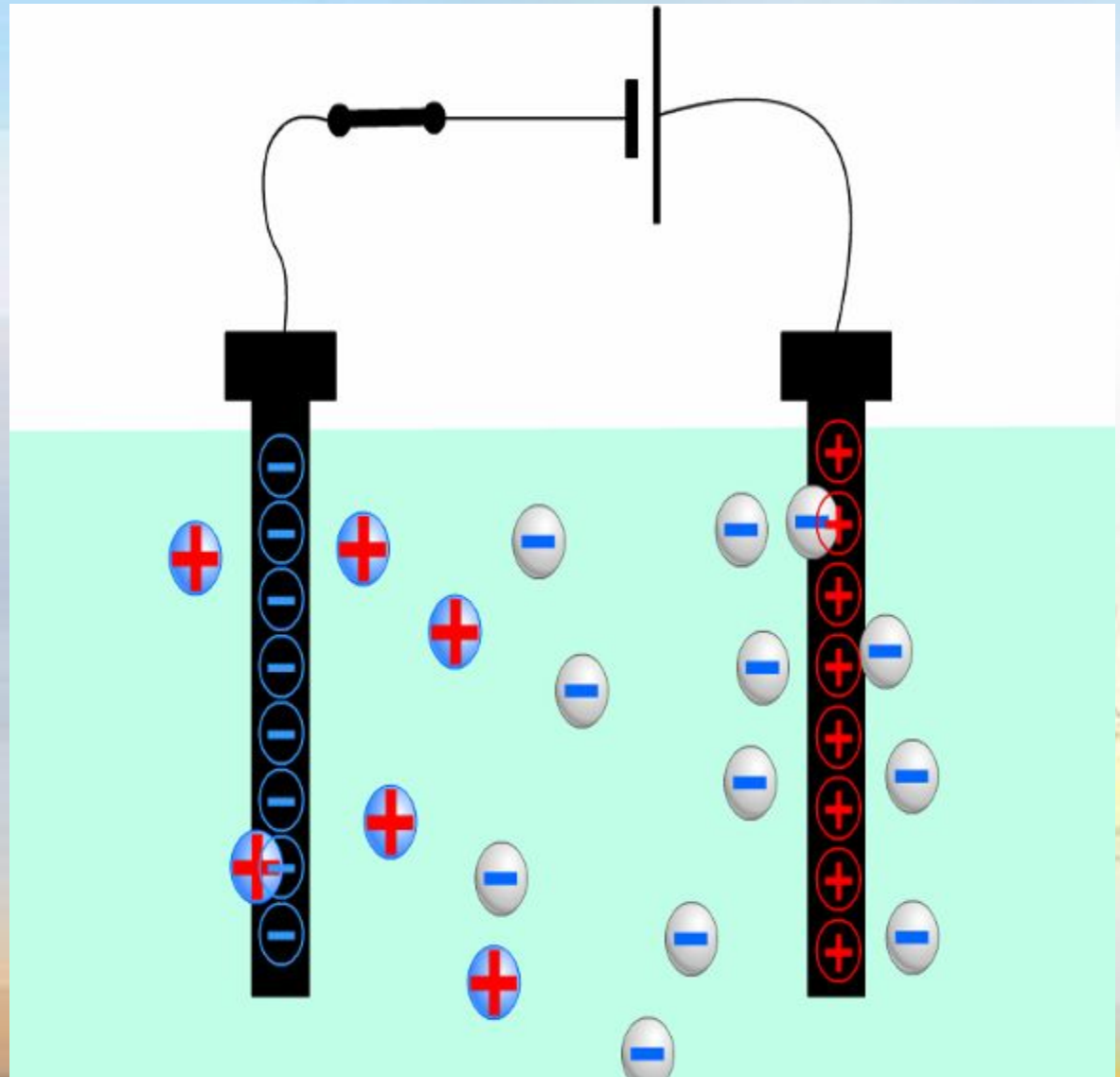
Анод - пластина, соединенная с положительным полюсом источника.



Электрический ток в жидкостях

Под действием сил электрического поля положительно заряженные ионы движутся к катоду, а отрицательные ионы к аноду.

На аноде отрицательные ионы отдают свои лишние электроны, а на катоде положительные ионы получают недостающие электроны.

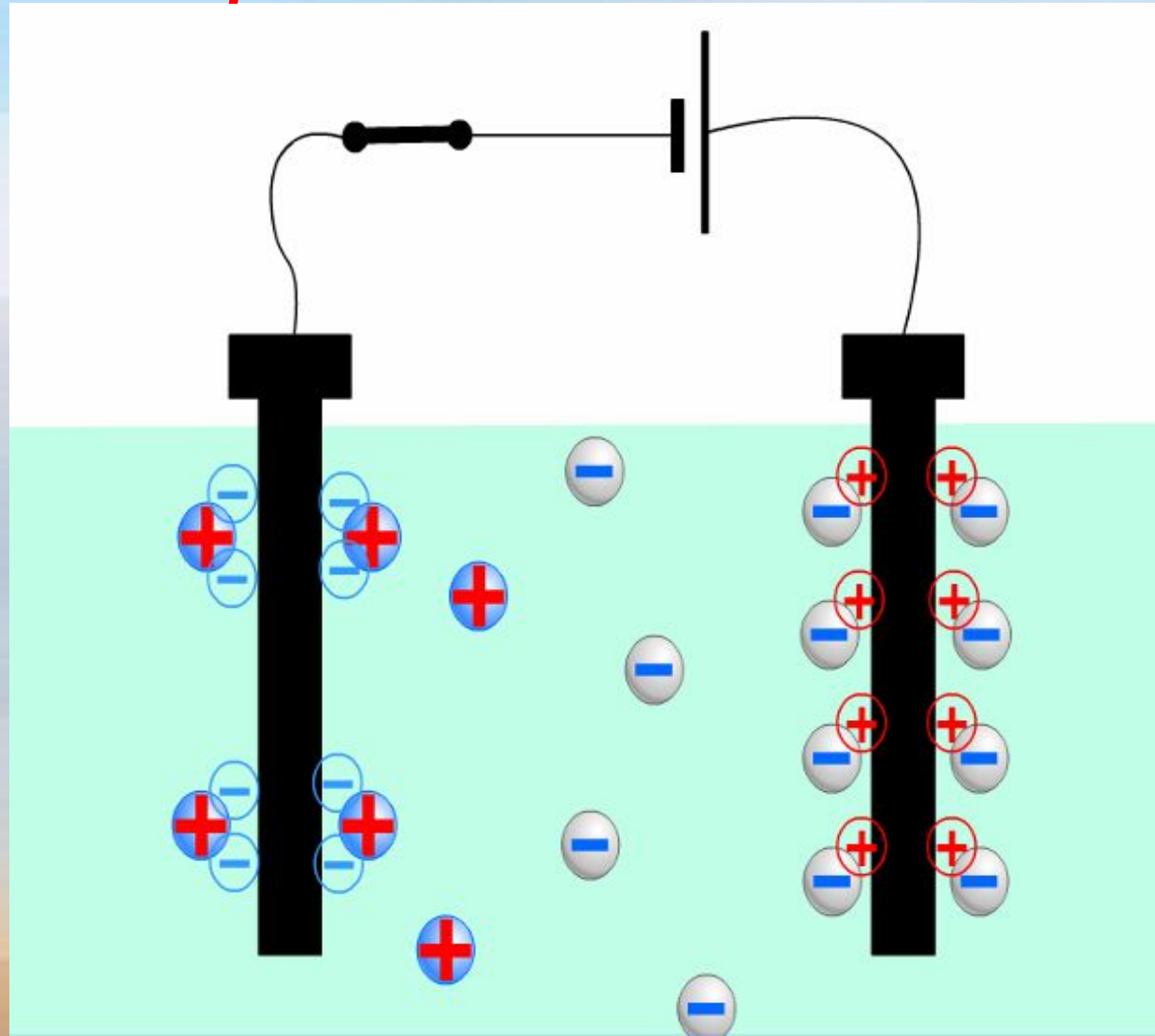


Электролиз

На катоде и аноде выделяются вещества, входящие в состав раствора электролита.

Прохождение электрического тока через раствор электролита, сопровождающееся химическими превращениями вещества и выделением его на электродах, называется

электролизом.



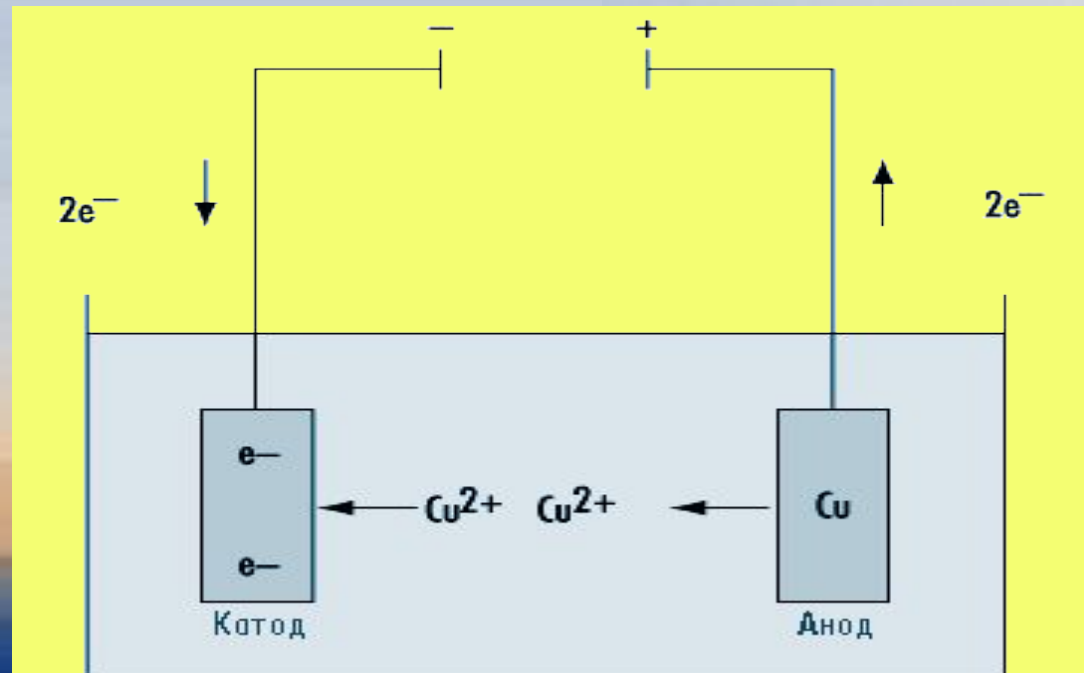
Закон электролиза

Масса m вещества, выделившегося на электроде, прямо пропорциональна заряду Q , прошедшему через электролит:

$$m = kQ = kIt \quad - \quad \text{закон электролиза}$$

k - электрохимический эквивалент

Опыты Фарадея показали, что масса выделившегося при электролизе вещества зависит не только от величины заряда, но и от рода вещества.



Применение электролиза



Получение металлов



Рафинирование металлов

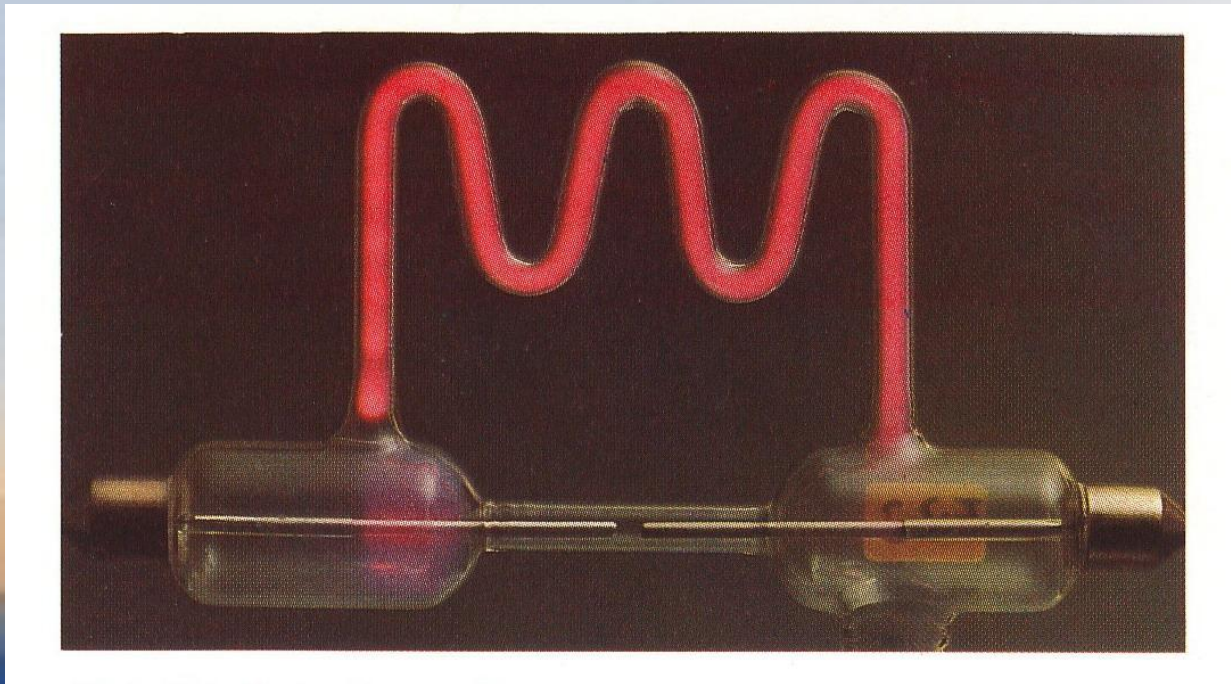


Гальваностегия



Гальванопластика

Электрический ток в газах



Проводниками могут быть только ионизированные газы, в которых содержатся электроны, положительные и отрицательные ионы.

ИОНИЗАЦИЯ - процесс отделения электронов от атомов и молекул.

Ионизация возникает под действием высоких температур и различных излучений (рентгеновских, радиоактивных, ультрафиолетовых, космических лучей), вследствие столкновения быстрых частиц или атомов с атомами и молекулами газов. Образовавшиеся электроны и ионы делают газ проводником электричества.



Типы самостоятельных разрядов

- *тлеющий*
- *искровой*
- *коронный*
- *дуговой*



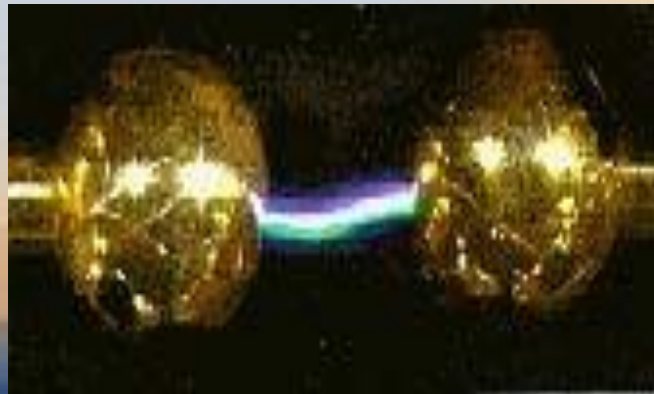
Тлеющий разряд

- Тлеющий разряд возникает при низких давлениях (в вакуумных трубках). Для разряда характерна большая напряженность электрического поля и соответствующее ей большое падение потенциала вблизи катода.
- Его можно наблюдать в стеклянной трубке с впаянными у концов плоскими металлическими электродами.
- Вблизи катода располагается тонкий светящийся слой, называемый катодной светящейся пленкой



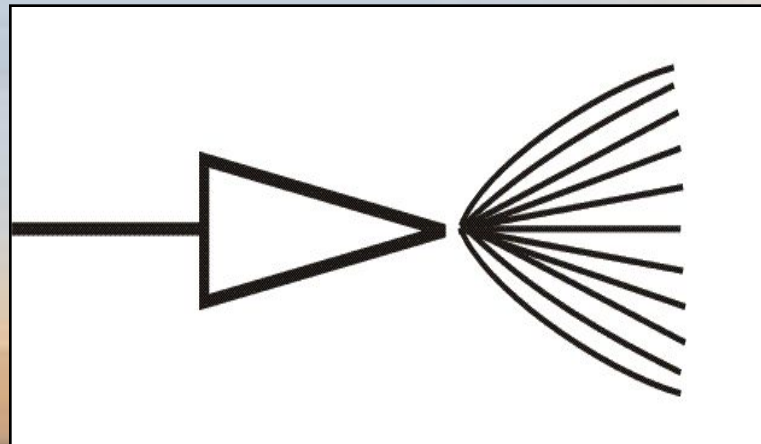
Искровой разряд

- Искровой разряд – соединяющий электроды и имеющий вид тонкого изогнутого светящегося канала (стримера) с множеством разветвлений. Искровой разряд возникает в газе обычно при давлениях порядка атмосферного $P_{ат}$.
- По внешнему виду искровой разряд представляет собой пучок ярких зигзагообразных разветвляющихся тонких полос, мгновенно пронизывающих разрядный промежуток, быстро гаснущих и постоянно сменяющих друг друга.
- Эти полосы называют **искровыми каналами**.

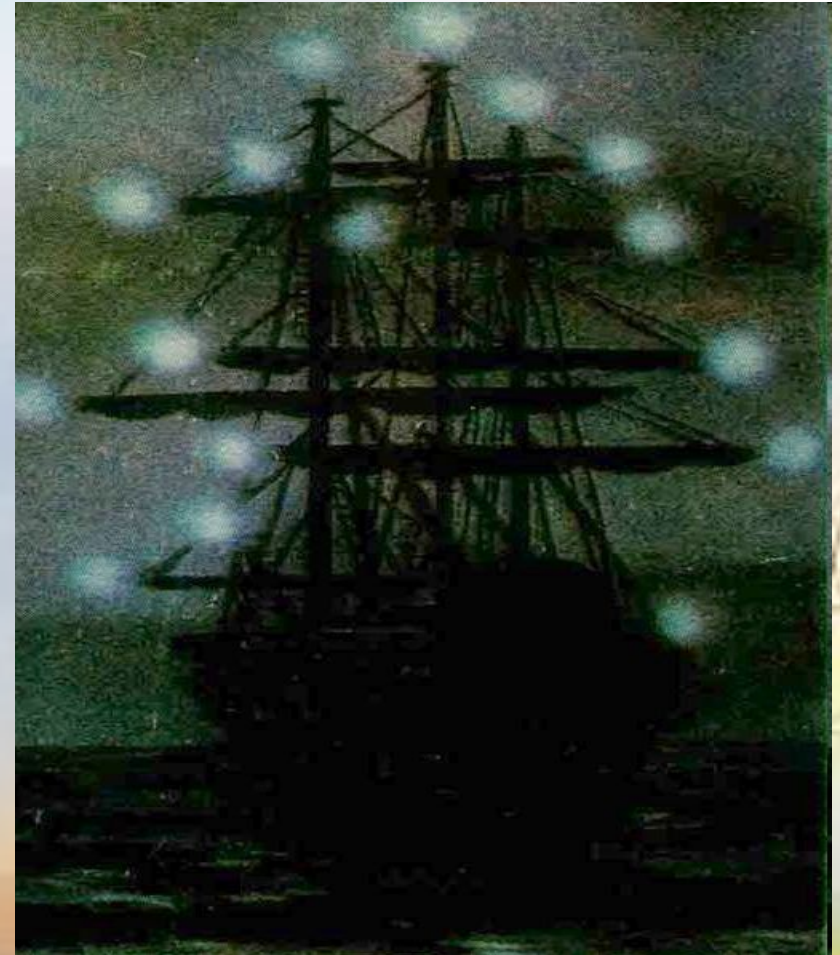


Коронный разряд

- Коронный разряд наблюдается при давлении близком к атмосферному в сильно неоднородном электрическом поле. Такое поле можно получить между двумя электродами, поверхность одного из которых обладает большой кривизной (тонкая проволоочка, острие).
- Газ светится, образуя «корону», окружающую электрод.
- Коронные разряды являются источниками радиопомех и вредных токов утечки около высоковольтных линий передач (основной источник потерь).

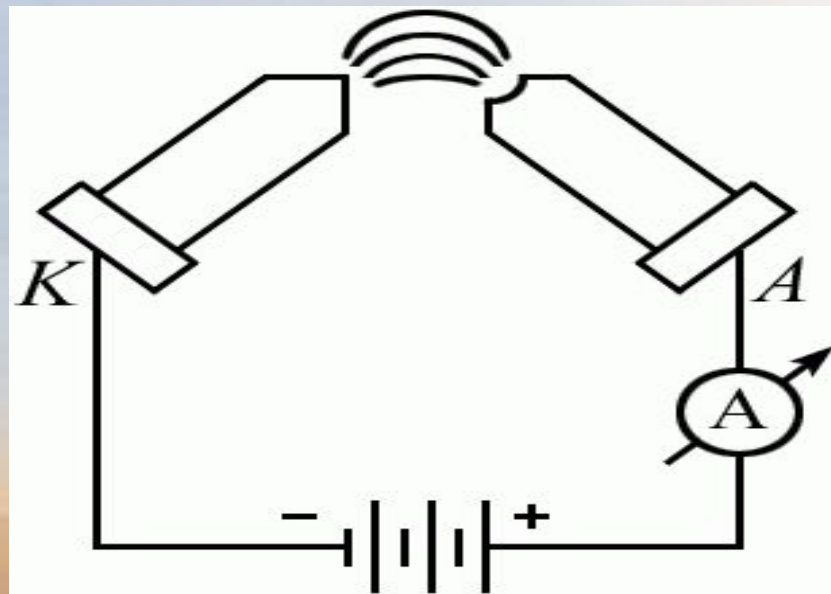
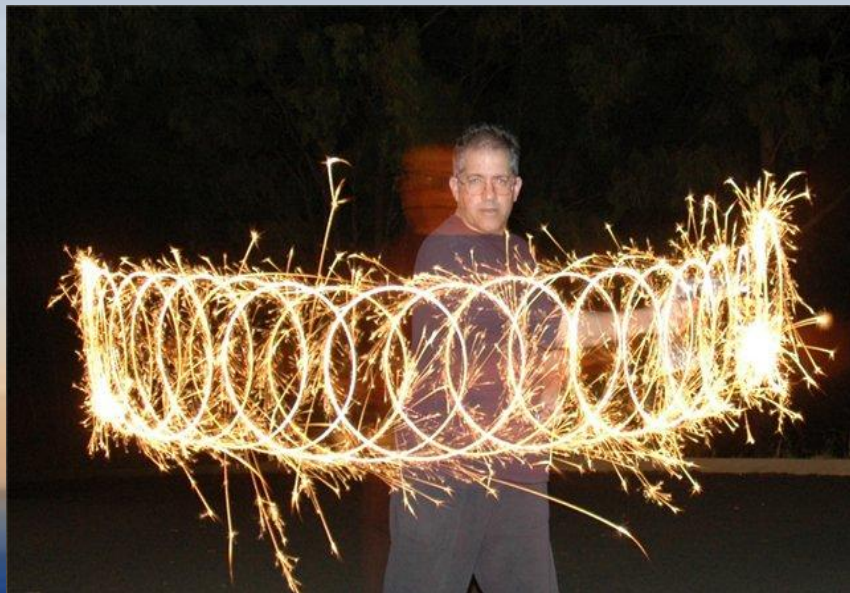


Коронный разряд



Дуговой разряд

- Если после получения искрового разряда от мощного источника постепенно уменьшать расстояние между электродами, то разряд из прерывистого становится непрерывным возникает новая форма газового разряда, называемая *дуговым разрядом*.
- $P_{ат}$
- $U=50-100 \text{ В}$
- $I = 100 \text{ А}$



Электрический ток в вакууме



Вакуум

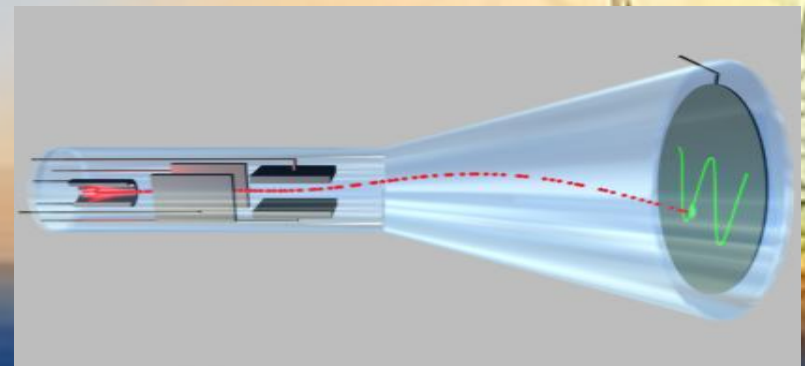
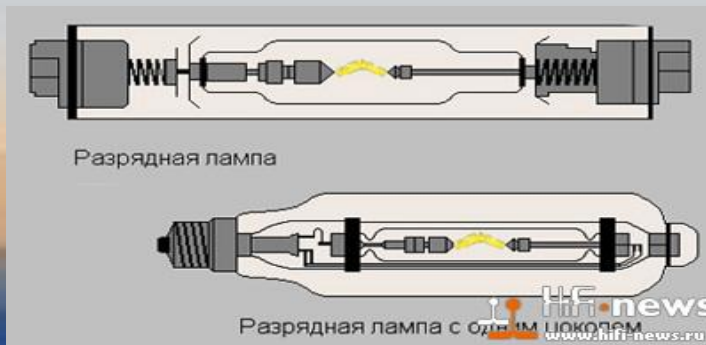
Вакуум - сильно разреженный газ, в котором средняя длина свободного пробега частицы больше размера сосуда. В результате в вакууме нет свободных носителей заряда, и самостоятельный разряд не возникает. Для создания носителей заряда в вакууме используют явление **термоэлектронной эмиссии**.



Термоэлектронная эмиссия

Если два электрода поместить в герметичный сосуд и удалить из сосуда воздух, то электрический ток в вакууме не возникает - нет носителей электрического тока. Американский ученый Т. А. Эдисон (1847-1931) в 1879 г. обнаружил, что в вакуумной стеклянной колбе может возникнуть электрический ток, если один из находящихся в ней электродов нагреть до высокой температуры. Явление испускания свободных электронов с поверхности нагретых тел называется **термоэлектронной эмиссией**.

На явлении термоэлектронной эмиссии основана работа различных **электронных ламп**.



Спасибо за внимание!

