

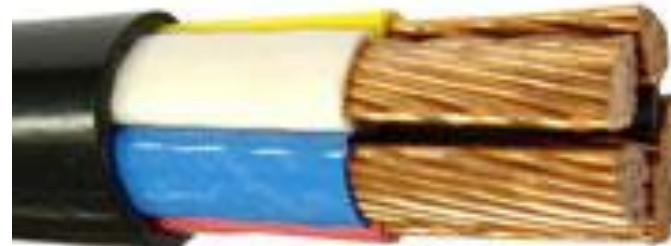
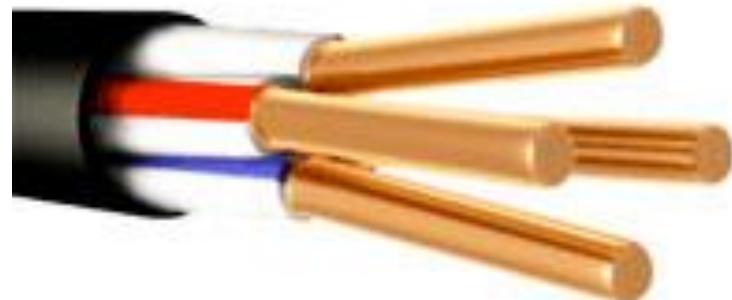
ЭЛЕКТРОТЕХНИЧЕСКОЕ МАТЕРИАЛОВЕДЕНИЕ



© 2019 Томский политехнический университет, ОЭЭ ИШЭ

Лектор: к.т.н., доцент Васильева Ольга Владимировна

Проводниковые материалы



В качестве **проводников** электрического тока могут быть использованы *твердые тела, жидкости* и при соответствующих условиях – *газы*.

- *Твердыми проводниками* являются *металлы и их сплавы*, а также некоторые модификации *углерода*.
- *Жидкими проводниками* являются *расплавленные металлы*, а также *водные растворы солей, кислот, щелочей (электролиты)*.
- *Все газы и пары*, в том числе и *пары металлов* являются *проводниками* при *очень высоких температурах и напряженностях* электрического поля.

Сильно ионизированный газ при равенстве количества свободных электронов и положительно заряженных ионов в единице объема представляют собой особую проводящую среду, называемую пазмой.

Плазма- это наиболее распространеноe состояния вещества во Вселенной. частично или полностью ионизированный газ, в котором плотности положительных и отрицательных зарядов практически одинаковы.

Она представляет собой газ заряженных частиц (ионов, электронов), которые электрически взаимодействуют друг с другом на больших расстояниях.

В состав плазмы входят:

- Нейтральные атомы
- Электроны
- Ионы



ПРОВОДНИКОВЫЕ МАТЕРИАЛЫ - вещества, основным свойством которых является сильная электропроводность

По механизму образования свободных носителей заряда (с.н.з.)

Эл/техн приборы

I рода

Металлы и сплавы,
электронная
электропроводность

с.н.з. – Электроны

Аккумуляторы

II рода

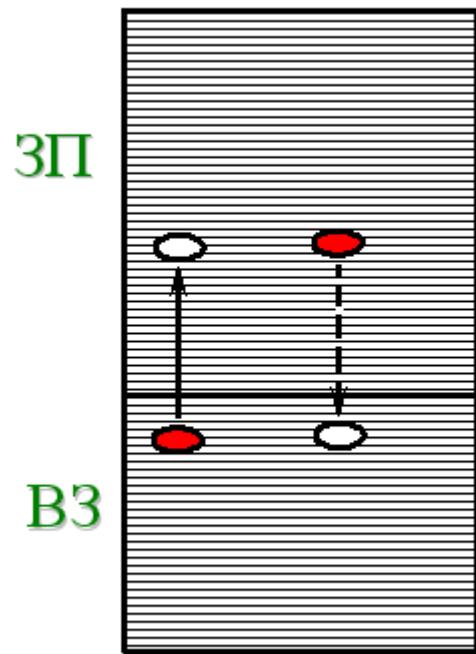
Водные растворы кислот,
солей, щелочей -
ЭЛЕКТРОЛИТЫ

с.н.з. – Ионы

I рода – структура и св-ва не меняются, II рода – меняются под действием тока.

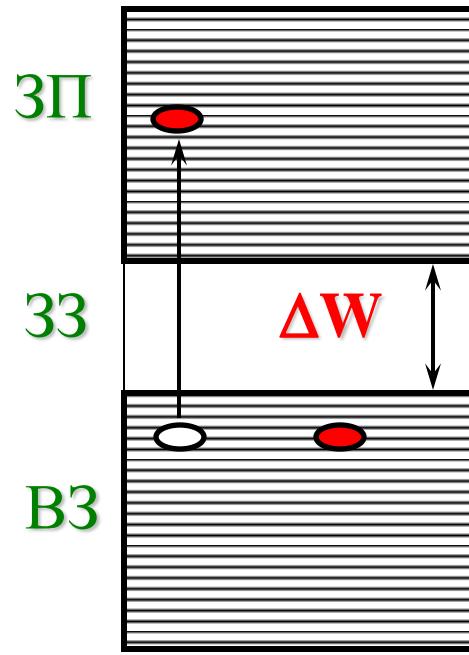
ЭЛЕМЕНТЫ ЗОННОЙ ТЕОРИИ

проводники



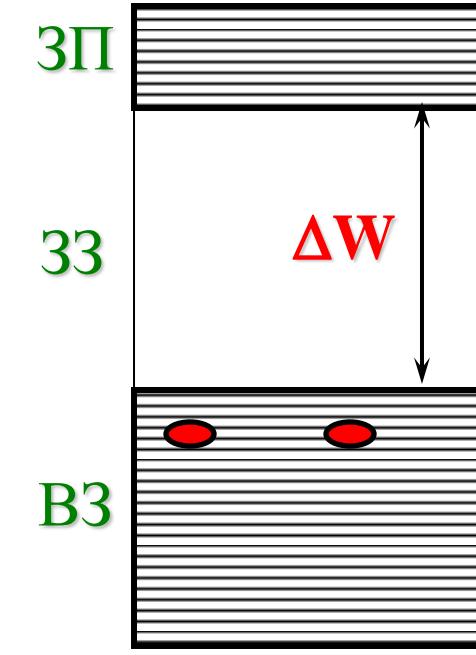
$$\Delta W = 0$$

полупроводники



ΔW до 3эВ

диэлектрики



V3

ЗП

ΔW

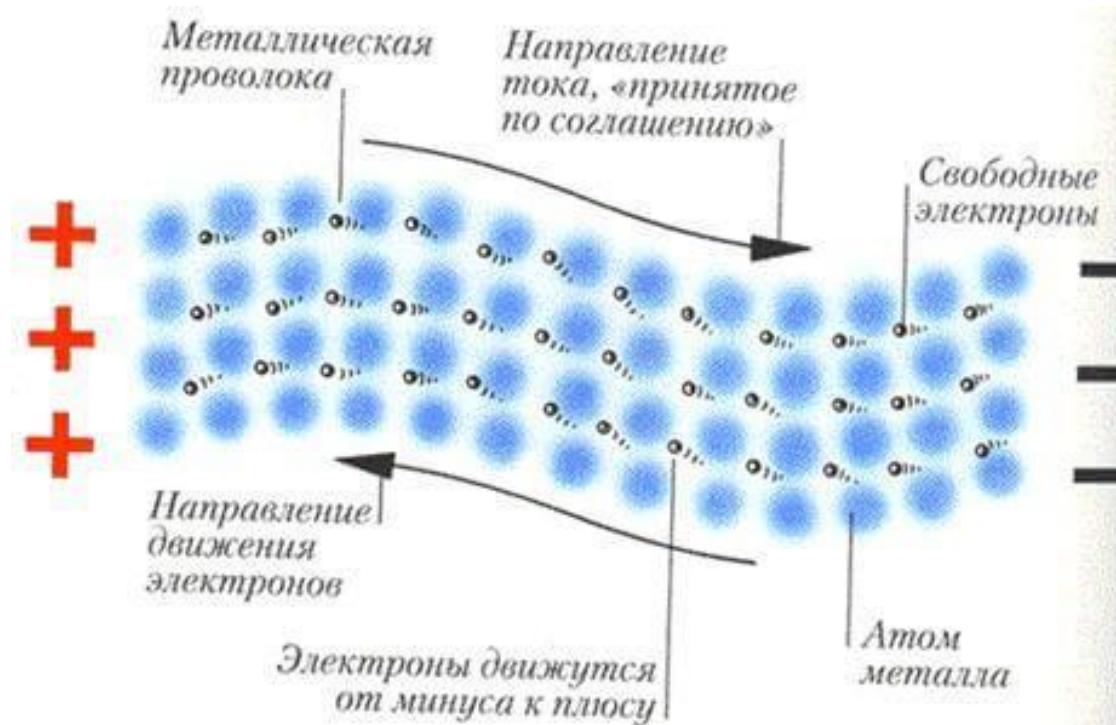
$$\rho \sim 10^{-6} \div 10^{-8} \text{ Ом}\cdot\text{м}$$

$$\rho \sim 10^{-5} \div 10^{17} \text{ Ом}\cdot\text{м}$$

$$\rho \sim 10^{-4} \div 10^9 \text{ Ом}\cdot\text{м}$$

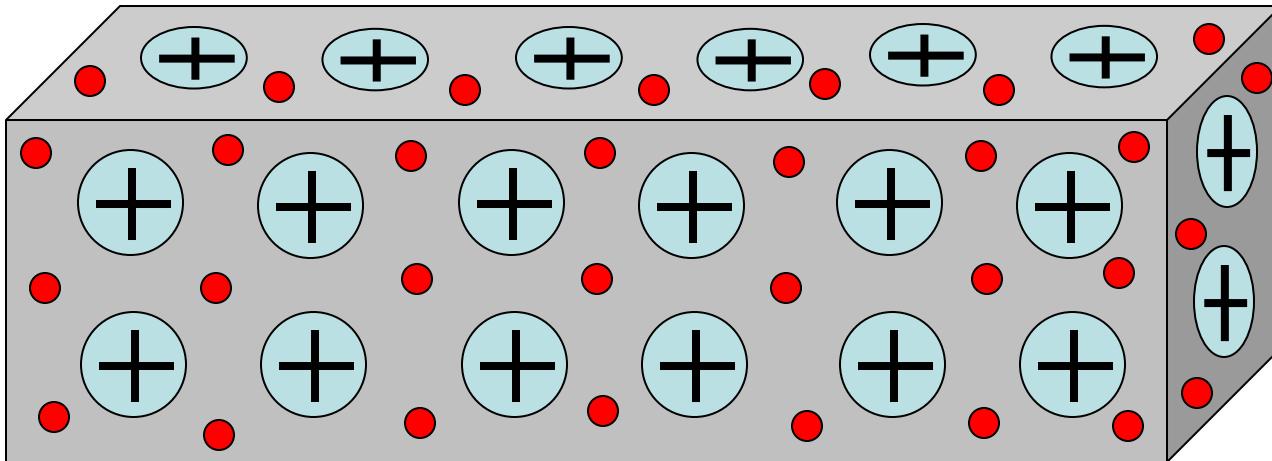
Металлические проводники являются основным типом проводниковых материалов, применяемых в электро- и радиотехнике.

Твердый проводник представляют в виде системы узлов кристаллической *ионной* решетки, внутри которой находится «электронный газ».



- Поскольку каждый атом **проводникового материала** **отдает** в «электронный газ» как **минимум один электрон**, **концентрация** свободных носителей зарядов в **проводниках** чрезвычайно велика.
- Например, **концентрация** *n* свободных электронов в $Ag - 5,9 \cdot 10^{28}$, $Cu - 8,5 \cdot 10^{28}$, $Al - 8,3 \cdot 10^{28} \text{ м}^{-3}$.
- Величина **концентрации** свободных электронов практически **не зависит от температуры**, что резко отличает **проводниковые материалы** от **полупроводниковых и диэлектрических**.

СТРОЕНИЕ МЕТАЛЛОВ



**Металлическая связь – взаимодействие между
положительно заряженными ионами в узлах
кристаллической решетки и
коллективизированными электронами
(электронным газом)**

λ - длина свободного пробега с.н.з.,
определяет подвижность **μ** с.н.з.

λ - это расстояние, которое проходит электрон под действием внешнего электрического поля между двумя соударениями с ионами кристаллической решетки.

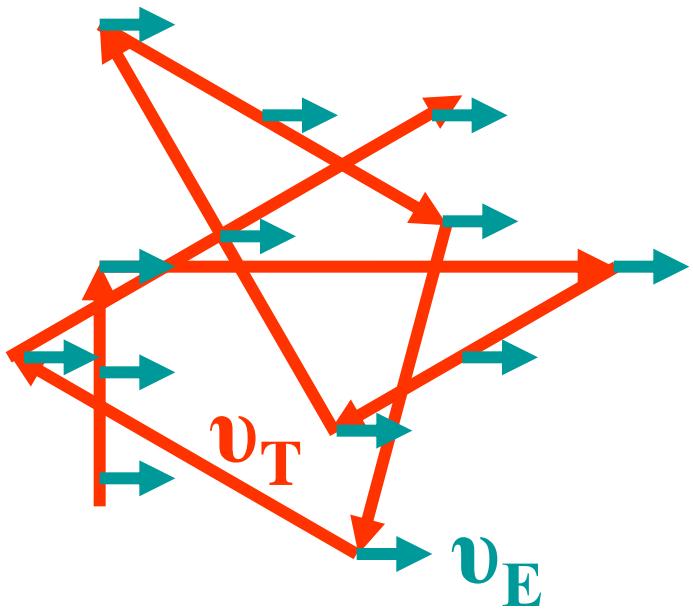
μ - показывает среднюю скорость, которую приобретает с.н.з. в единицу времени в электрическом поле $E=1\text{ В/м}$

- Под действием электрического поля напряженностью E свободные электроны помимо *скорости тепловых движений* v_T приобретают **компонент «электрической» скорости** v_E , имеющий направление, противоположное направлению вектора E .
- При *геометрическом сложении* скоростей свободных электронов в некотором объеме металла хаотически направленные скорости v_T дают в сумме нуль, а v_E определяют дрейф электронов.

Н-р, кабель 3 км, движется не один электрон, а масса электронов.

$$F = q\mathbf{E}$$

$$\mathbf{v} = \mathbf{v}_T + \mathbf{v}_E \quad v_T \gg v_E$$



$$v_T \sim 10^5 \text{ м/с},$$

$$v_E \sim 10^{-3} \text{ м/с при } E=1 \text{ В/м}$$

$$v_E = \mu E$$

$$\mu - \text{подвижность } [\text{м}^2/\text{В}\cdot\text{с}]$$

Скорость частицы — это *не скорость распространения* электрического тока.

Скорость электрического тока

- Н-р, «движение электронов» распространяется по кабелю со ск-ю, близкой к ск-ти света (зависит от свойств изоляции). Под ск-ю света в случае с эл. током понимается показатель ск-ти, с которым заряженные частицы *приходят в движение друг за другом (поступательное движ-е)*, а *не движутся относительно друг друга (дрейфовое движ-е)*.
- Носители заряда при этом обладают средней ск-ю, равной, как правило, нескольким миллиметрам за 1 сек.

$$\mathbf{j} = qn\mathbf{v} = qn\mu\mathbf{E}$$

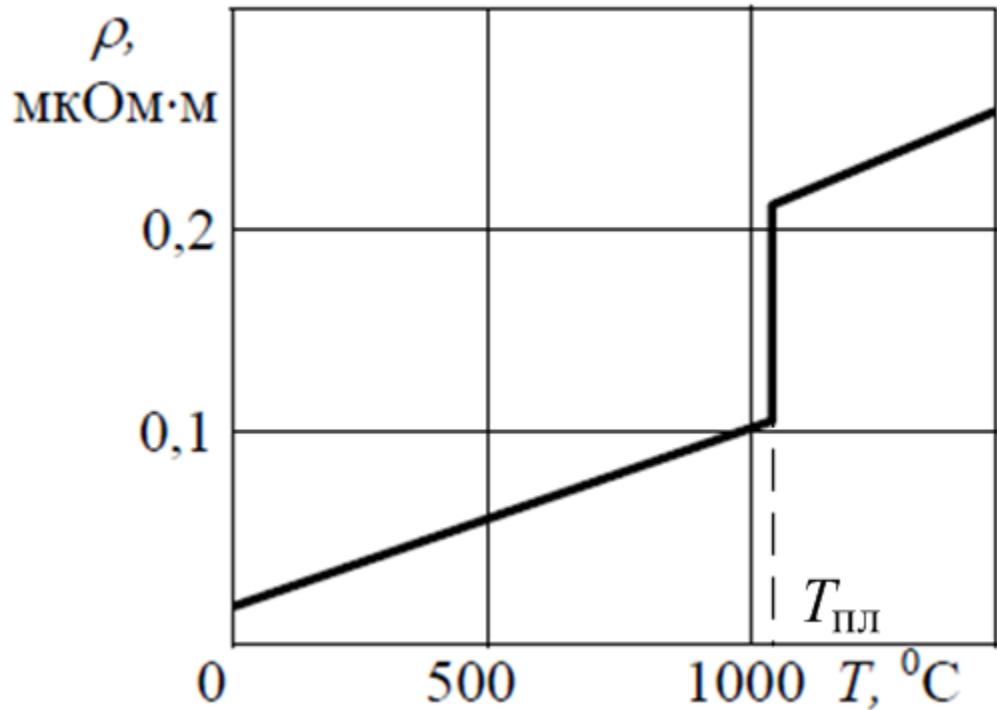
$\gamma = qn\mu$ - удельная эл. проводимость [См/м]

$$\mathbf{j} = \gamma\mathbf{E} = \mathbf{E}/\rho \text{ - закон Ома,}$$

$\rho = 1/\gamma$ - удельное эл. сопротивление [Ом·м],
 $1\text{См} = 1\text{Ом}^{-1}$

$$R = \rho \cdot \ell / S \text{ [Ом]}, \quad \text{или} \quad \rho = R \cdot S / \ell$$

Зависимость ρ меди от T : скачок при температуре плавления 1083 °C



В металлах
концентрация
с.н.з. = const !

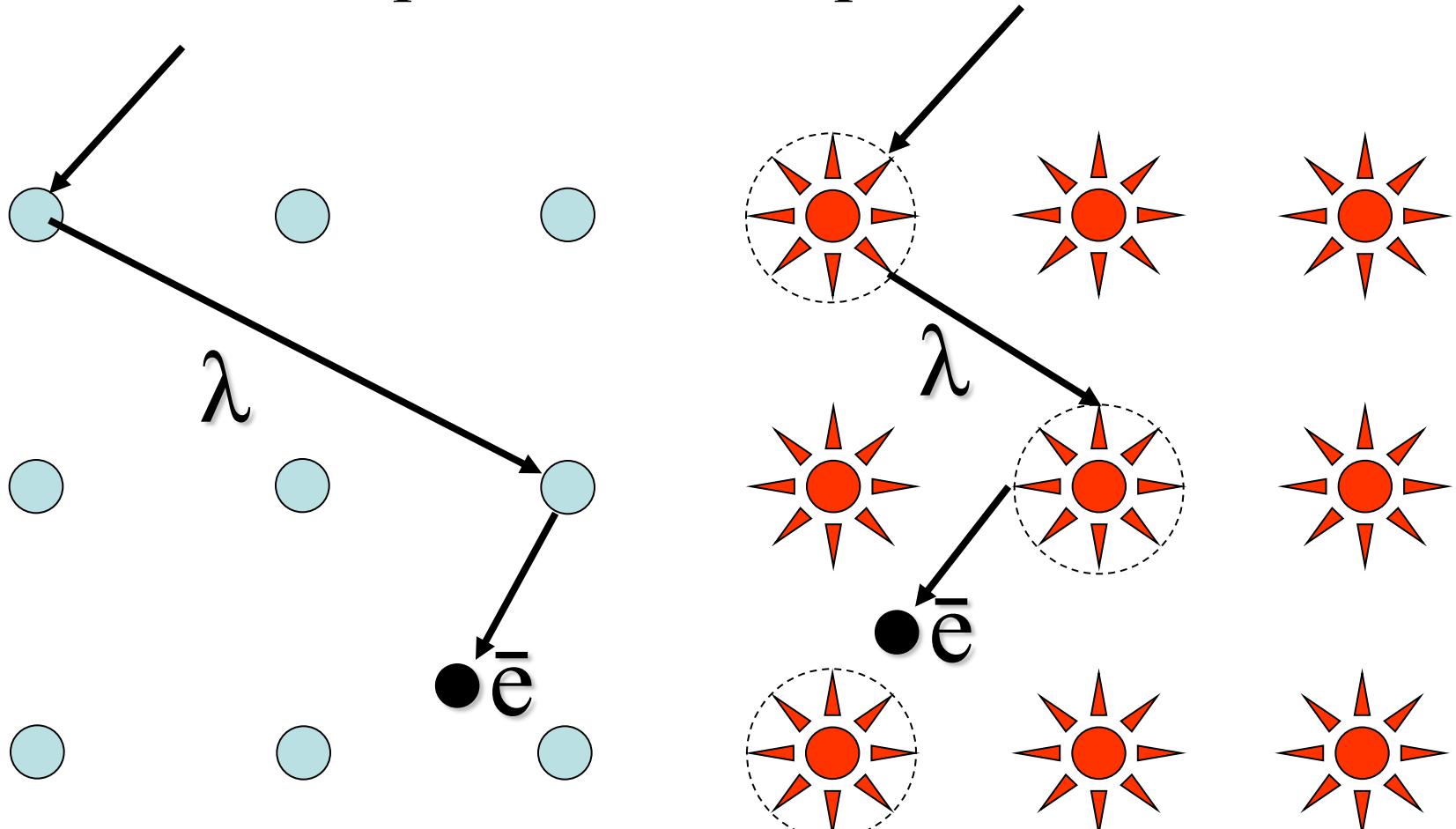
$$\rho = \rho_{\text{ост}} + \rho_T$$

При фазовом переходе из одного агрегатного состояния в другое сопротивление металлов растет скачкообразно.

Скачок – пока вся энергия не потратится на изменение агрегатного состояния, разрушается кристаллич. решетка, химич. связи.

- Рост ρ металлов при повышении температуры обусловлен тем, что с ростом температуры возрастает амплитуда ангармонических тепловых колебаний узлов кристаллической решетки.
- Вследствие этого возрастает вероятность столкновения дрейфующих под действием сил электрического поля электронов с этими узлами.
- При этом уменьшается длина свободного пробега электрона и уменьшается его подвижность.

Причины увеличения ρ удельного сопротивления с ростом T



$$T_1 < T_2$$

Ионы совершают колебания вокруг своей оси.

Температурный коэффициент любой физической характеристики A [K^{-1}]:

$$TK_A = \frac{1}{A} \frac{dA}{dT}$$

Температурный коэффициент удельного сопротивления:

$$TK\rho = \alpha = \frac{1}{\rho} \frac{d\rho}{dT}$$

$$\rho_T = \rho_0 [1 + \alpha(T - T_0)]$$

Характер изменения сопр-я от T описывает коэф-т.

ВЛИЯНИЕ УПРУГОЙ ДЕФОРМАЦИИ НА СОПРОТИВЛЕНИЕ ПРОВОДНИКОВ

$$\rho = \rho_0 [1 \pm S \cdot \sigma]$$

«-» сжатие
«+» растяжение

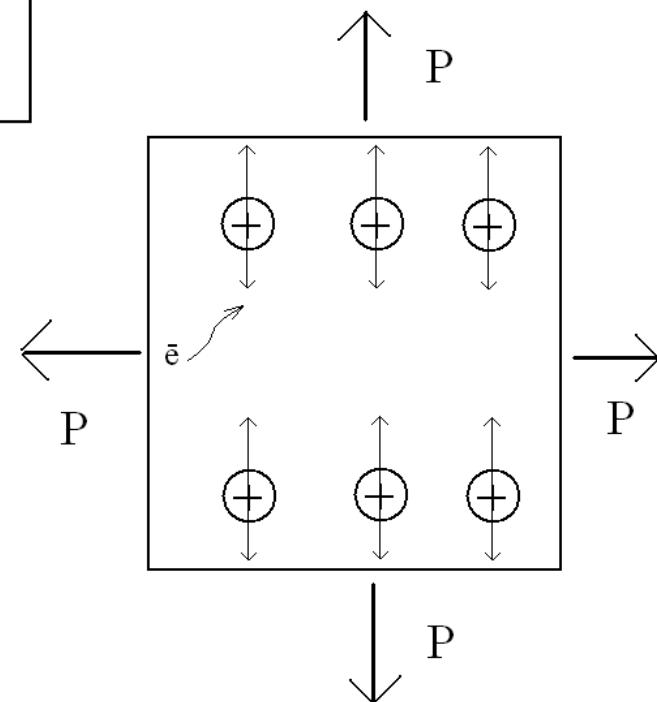
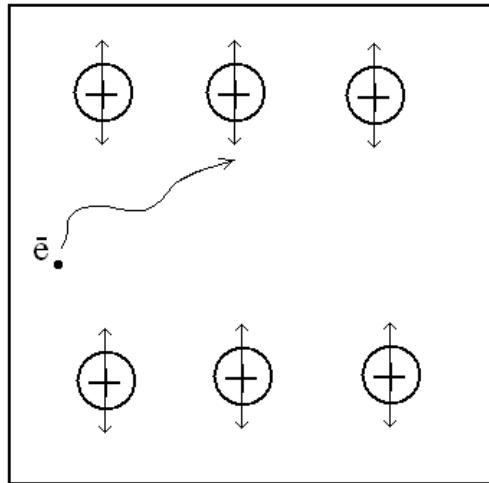
$$S = \frac{1}{\rho} \frac{d\rho}{d\sigma}$$

— коэффициент удельного сопротивления по давлению.

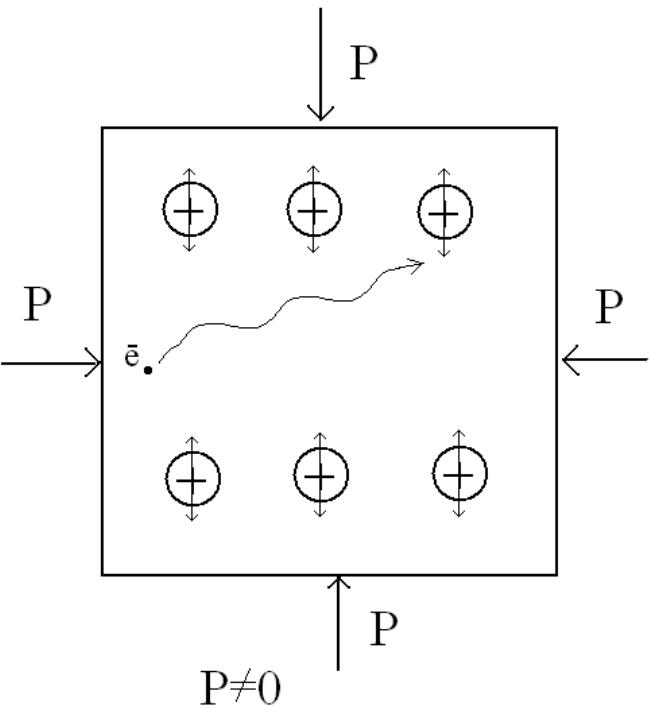
Изменение ρ обусловлено изменением межатомного расстояния и подвижности с.н.з.

Отжиг при 400-600 град., восстанавливает сопр-е (при *волочении* сопр-е увелич-ся).

Всестороннее сжатие (растяжение)



При **растяжении** все наоборот.



При **сжатии** амплитуда тепл. колебаний уменьш., эл-н увелич. подвижность, путь, ск-ть; движ-е равноускор-но.

УДЕЛЬНОЕ СОПРОТИВЛЕНИЕ СПЛАВОВ

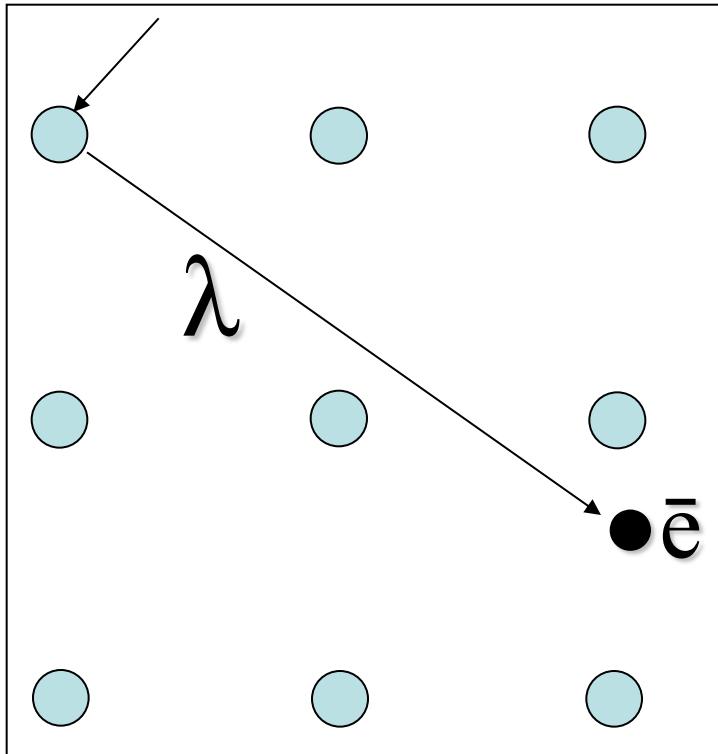
Значительное увеличение ρ наблюдается при сплавлении двух металлов при образовании общей кристаллической решетки, когда атомы одного металла входят в кристаллическую решетку другого – т.н. твердые растворы

Происходит снижение подвижности с.н.з.

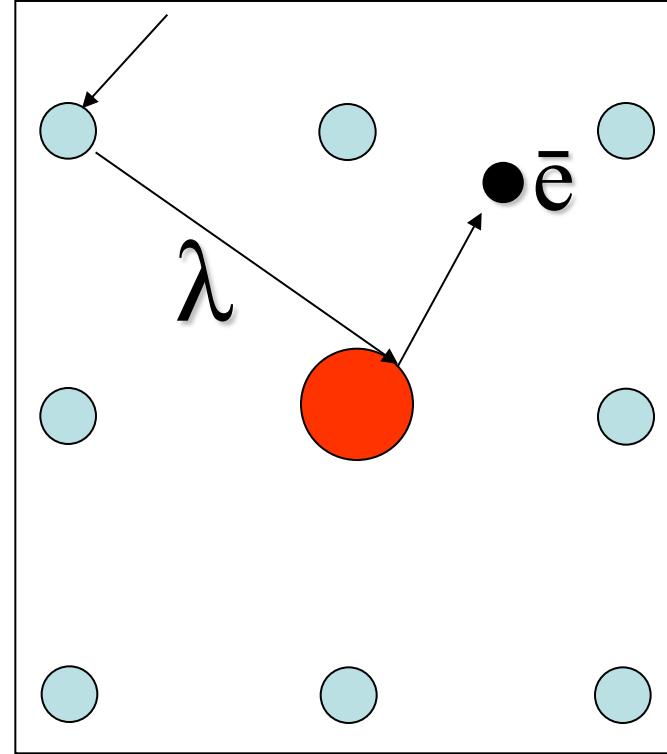
В проводниковых материалах любая примесь резко снижает электропроводность!!!

Если добавить серебро с низким сопр-м к железу с высоким сопр-м, в итоге сопр-е увелич-ся.
Не химические связи, меняется кристаллич. решетка.

ρ сплавов как правило выше, чем
 ρ чистых металлов

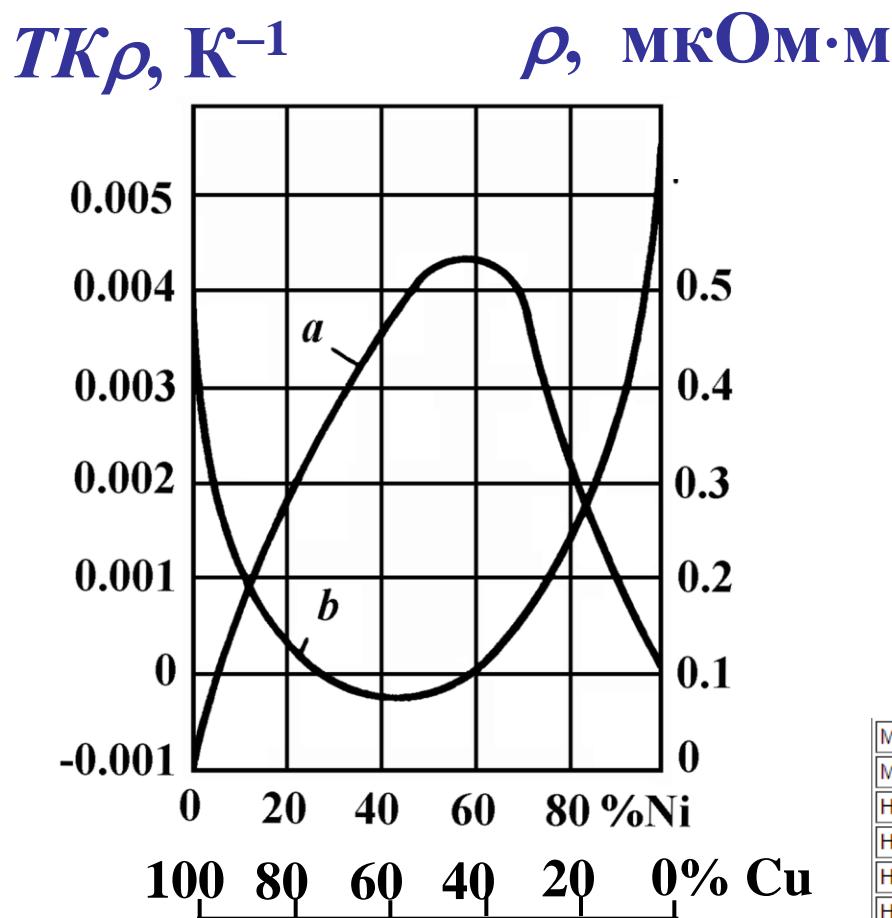


Чистый металл



Сплав

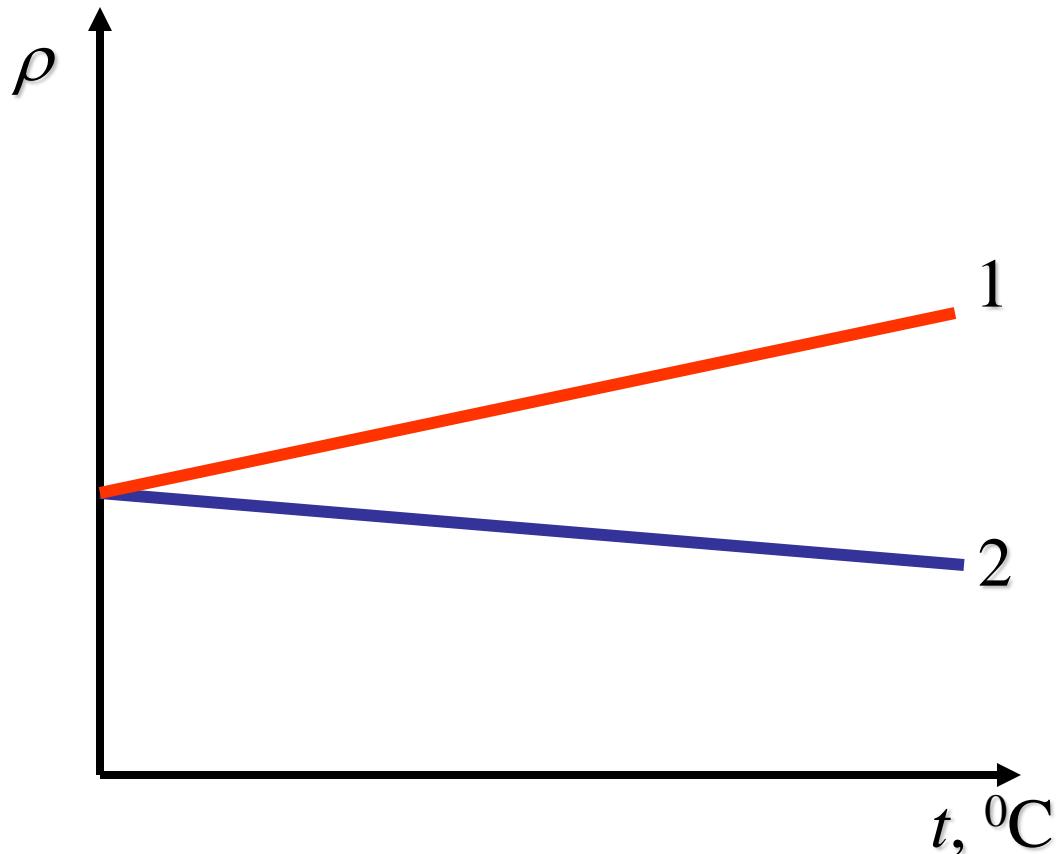
Влияние концентрации на удельное сопротивление сплава $Cu-Ni$



*a – зависимость ρ
b – зависимость $TK\rho$*
от концентрации
(в % по массе)

Медь	0,0175
Молибден	0,059
Нейзильбер (сплав меди цинка и никеля)	0,2
Натрий	0,047
Никелин (сплав меди и никеля)	0,42
Никель	0,087

ВЛИЯНИЕ ТЕМПЕРАТУРЫ НА СОПРОТИВЛЕНИЕ СПЛАВОВ



В РЯДЕ СЛУЧАЕВ ПРИ ПОВЫШЕНИИ ТЕМПЕРАТУРЫ У СПЛАВОВ МОЖЕТ УВЕЛИЧИВАТЬСЯ КОНЦЕНТРАЦИЯ С.Н.З., ЧТО КОМПЕНСИРУЕТ ПОТЕРИЮ ПОДВИЖНОСТИ, ИНОГДА ПРИВОДЯ К ПРЕИМУЩЕСТВЕННОМУ РОСТУ ЭЛЕКТРОПРОВОДНОСТИ (кривая 2)

ТЕПЛОПРОВОДНОСТЬ МЕТАЛЛОВ

Тепло в металлах передается в основном теми же свободными электронами, которые определяют электропроводность

Закон ВИДЕМАНА-ФРАНЦА-ЛОРЕНЦА

$$\frac{\lambda}{\gamma} = L_0 \cdot T$$

где T - абсолютная температура, K ;
 L_0 - число Лоренца, равное

$$L_0 = \frac{\pi^2}{3} \cdot \frac{k}{e^2}$$

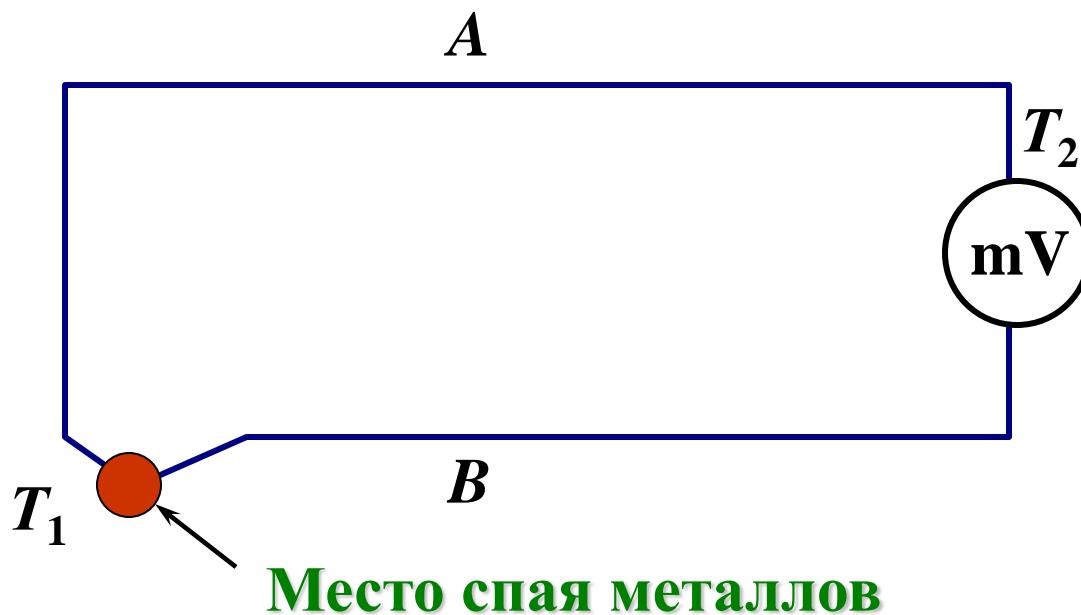
k – постоянная Больцмана;
 e – заряд электрона.

При $k=1,38 \cdot 10^{-23}$ Дж/К, $e=-1,6 \cdot 10^{-19}$ Кл $\Rightarrow L_0=2,45 \cdot 10^{-8}$ В²/К².

- **Закон Видемана-Франца-Лоренца** для большинства **металлов** хорошо подтверждается при **температурах**, близких к **нормальной** или **несколько повышенных**.
- В **области низких температур** коэффициент L_0 **проходит через минимум**, а при приближении к **абсолютному нулю** вновь **близок к теоретическому значению**.
- **Коэффициент теплопроводности** λ **металлов много больше**, чем λ **диэлектриков**.

ТЕРМОЭЛЕКТРОДВИЖУЩАЯ СИЛА

При соприкосновении двух различных металлов A и B , между ними возникает *контактная разность потенциалов*, обусловленная различием значений работы выхода электронов и концентрации свободных электронов соприкасающихся металлов



- Соприкоснулись *2 витка из различного металла*, нужна *работа выхода*, чтобы электрон вышел из металла без ускорения.
- 3-х валентный электрон и 2-х валентный электрон – *концентрация* (n) *различная*, электрон течет от A к B из металла с большей n в металл с меньшей n (*работа выхода* больше в А), место контакта нагревается.
- Например, в *старых телевизорах* – катод разогревался – электроны вылетали (работа выхода) – на люминесцентном экране появлялась картинка.

ТермоЭДС

$$U = \frac{k}{e} (T_1 - T_2) \ln \frac{n_A}{n_B}$$

n_A и n_B – концентрации свободных
электронов в металлах A и B

$$K = (k/e) \ln(n_A/n_B), \quad U = K \Delta T$$

K – коэффициент термоЭДС.

Это явление используется при изготовлении
термопар (для измерения температур),
термогенераторов и термохолодильников.

Конструкции термопар

- | | | |
|-------------------------|----|-------------|
| 1. Платина-Платинородий | до | 1600 °C |
| 2. Хромель-Алюмель | до | 1000 °C |
| 3. Железо-Константан | | |
| Железо-Копель | до | 600 °C |
| Хромель-Копель | | |
| 4. Медь-Константан | до | 350 °C |
| Медь-Копель | | |
| 5. Железо-Золото | до | (10÷100) °K |

- Копель (44%Ni+56%Cu)
- Алюмель (95%Ni+Al; Si; Mn)
- Хромель (90%Ni+10%Cr)
- Платинородий (90%Pt+10%Rh)

Таблица значений K [мкВ/град] относительно Pt (платина) при 0°C

Bi – 65.0

(*Fe*–конст.) =

Fe + 16.0

= (*Fe*–*Pt*) – (конст.–*Pt*) =

Cu +7.4

= +16,0 – (–34,4) = 50,4

Ni – 16.4

Знак показывает направление термотока: в нагретом спае ток течет от меньшего K к большему (напр. в *Fe*-конст. от конст. к *Fe*)

Sb + 47.0

Константан – 34.4

Cu(60%)Ni(40%)

В *полупроводниках* термоЭДС значительно сильнее, так как концентрация с.н.з. сильнее зависит от температуры.

Bi - висмут

Температурный коэффициент линейного расширения:

$$TK\ell = \frac{1}{\ell} \frac{d\ell}{dT} \quad [\text{K}^{-1}]$$

где l – произвольный линейный размер изделия из данного материала.

Коэффициент *важен* с точки зрения работы различных *сопряженных материалов в той или иной конструкции* (*возможность растрескивания, или нарушения вакуум-плотного соединения со стеклами, керамикой и др. при изменении температуры*).

При нормальной температуре *легкоплавкие металлы* обычно имеют *сравнительно высокие, а тугоплавкие сравнительно низкие* значения $TK\ell$.

Температурный коэффициент электрического сопротивления провода:

$$TKR = TK\rho - TK\ell \quad [\text{K}^{-1}]$$

$$TKR = \frac{1}{R} \frac{dR}{dT}$$



Для чистых металлов можно считать приближенно $TKR = TK\rho$.

Для сплавов, имеющих малый $TK\rho$, формула имеет существенное практическое значение.

Механические свойства проводников

Проходили в материаловедении

- предел прочности при растяжении σ_p ;
- относительное удлинение при разрыве $\Delta l / l$;
 - твердость;
 - хрупкость.
- *Механические свойства* зависят от *механической и термической обработки, от наличия примесей* и т. п.
- Например, *отжиг* приводит к *уменьшению σ_p меди* при растяжении в 1,5 – 2 раза и *увеличению $\Delta l / l$* в 15 – 20 раз.

КРИОПРОВОДИМОСТЬ

- явление сильного снижения ρ при $T < -173^0 \text{ С.}$

**Обусловлено уменьшением рассеивания
электронов за счет тепловых колебаний решетки.**

**Сохраняется остаточный вклад в удельное
сопротивление $\rho_{\text{ост}}$.**

КРИОПРОВОДНИКИ - Cu, Al, Be (бериллий)

Происходит замораживание узлов кристал. решетки

Требования к криопроводникам (наличие ВЧ):

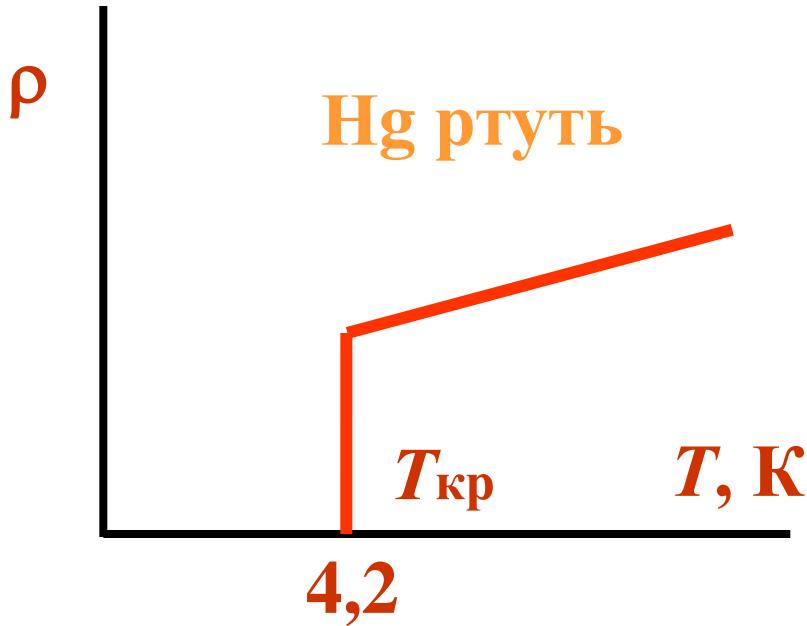
- минимальное содержание примесей;**
- правильная (без дефектов) кристаллическая решетка.**

*Удельная проводимость **металлов** возрастает *в сотни и тысячи раз* по сравнению с проводимостью при нормальной температуре.*

СВЕРХПРОВОДИМОСТЬ

Явление ИЗЧЕЗНОВЕНИЯ ρ , т.е. появления бесконечной электропроводности при температурах близких к абсолютному нулю.

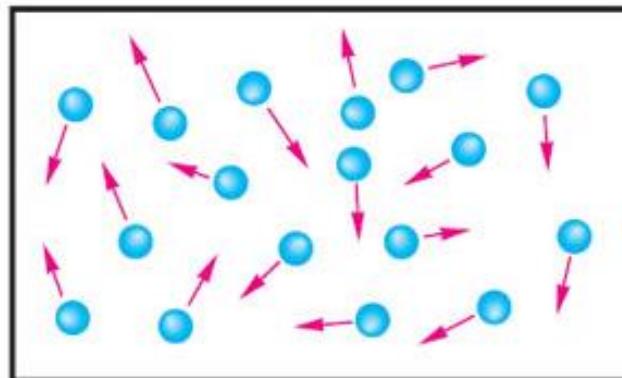
1911 год. Камерлинг - Оннес



При охлаждении до температуры 4,2 К сопр-е кольца из замороженной ртути внезапно падает практически до нуля. Темп-ра, при которой совершается *переход в-ва в сверхпроводящее состояние* (является обратимым), называют *температурой сверхпроводящего перехода* $T_{\text{кр}}$.

- ✓ Камерлинг - Оннес хотел выяснить, сколь малым может стать *сопротивление* вещества эл. току, если максимально *очистить* вещество *от примесей* и максимально *снизить* «*тепловой шум*», т.е. уменьшить температуру.
- ✓ Эл. ток — это движение *заряженных* частиц. Уже в то время было известно, что эл. ток в твердых телах — это *поток электронов*. Они *заряжены отрицательно* и намного легче, чем *атомы*, из которых состоит всякое вещество.

- ✓ Каждый *атом* в свою очередь состоит из *положительно заряженного ядра и электронов*, взаимодействующих с ним и м/у собой по з. Кулона. Каждый *атомный электрон* занимает определенную *«орбиту»*. Чем ближе *«орбита»* к *ядру*, тем *сильнее электрон* притягивается к нему.
- ✓ *Внешние электроны* называются *валентными*. В *металлах* они отрываются от *атомов* и образуют *газ почти свободных электронов*.



- ✓ Если мы создали эл. *поле* — приложили к исследуемому кусочку в-ва *напряжение*, в *электронном газе* возникнет ветер под действием разности давлений. Этот ветер и есть *эл. ток*.
- ✓ Не все вещества хорошо проводят эл. *ток*. В *диэлектриках* *валентные электроны* остаются «*привязанными*» к своим *атомам* и не просто заставить их двигаться через весь образец.
- ✓ Зависит от того, *из каких атомов* составлены в-ва и *как* эти атомы *расположены*. Иногда расположение атомов меняется, например, под действием *давления* *атомы сближаются* и *диэлектрик* становится *металлом*.

- ✓ Через **диэлектрики** ток *не течет*, но и в **металлах электроны** движутся не свободно. Они наталкиваются на атомные «остовы», от которых «оторвались», и *рассекиваются на них*. При этом возникает **трение** или, как говорят, **эл. ток испытывает сопротивление**.
- ✓ При **сверхпроводимости** *сопротивление исчезает*, становится равным нулю, т.е. движение электронов происходит **без трения**.

Для меди при комнатной тем-ре: $\rho = 1,75 \cdot 10^{-6} \text{ Ом}\cdot\text{см}$.

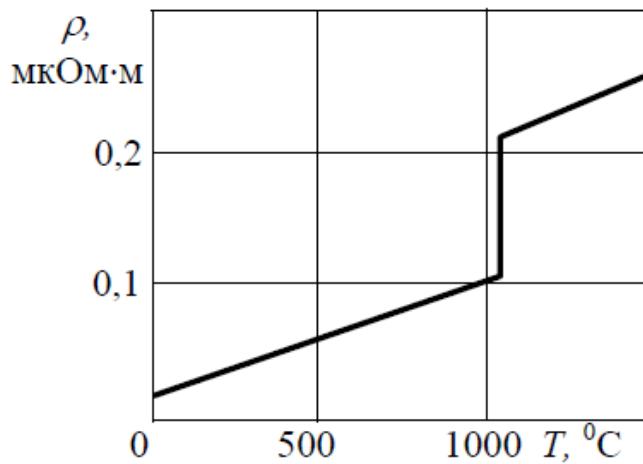
Металлы:

Алюминий	$\rho = 2,8 \cdot 10^{-6} \text{ Ом}\cdot\text{см}$
Свинец	$\rho = 21,1 \cdot 10^{-6} \text{ Ом}\cdot\text{см}$
Ртуть	$\rho = 95,8 \cdot 10^{-6} \text{ Ом}\cdot\text{см}$

Диэлектрики:

Асбест	$\rho = 2 \cdot 10^5 \text{ Ом}\cdot\text{см}$
Резина	$\rho = 4 \cdot 10^{13} \text{ Ом}\cdot\text{см}$
Янтарь	$\rho = 1 \cdot 10^{18} \text{ Ом}\cdot\text{см}$

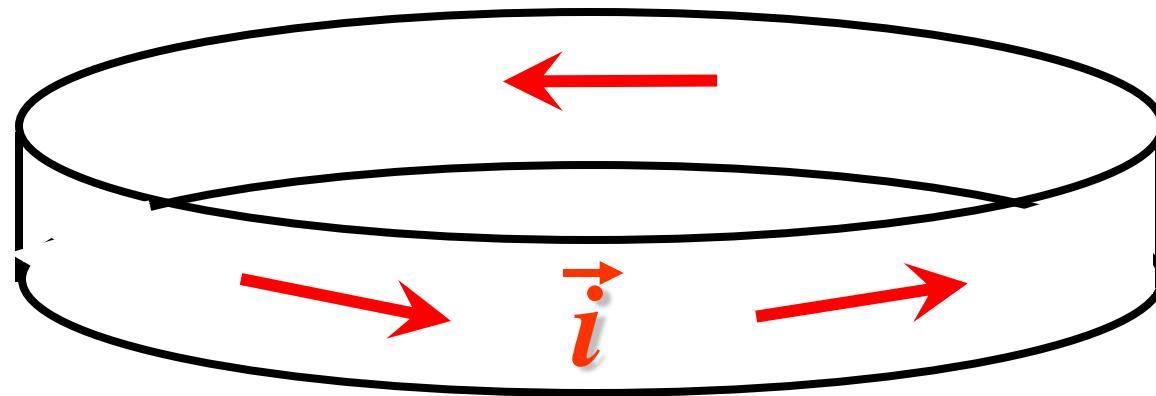
- ✓ При понижении темп-ры T удельное сопр-е меди постепенно понижается и при темп-ре несколько К составляет 10^{-9} Ом·см, но **сверхпроводником** **меди** (так же **золото, платина**) **не становится**. А **алюминий, свинец, ртуть** **переходят** в **сверхпроводящее** состояние.



Для меди.

Остаточное сопр-е зависит от **совершенства и состава образца**. В любом веществе встречаются посторонние атомы-примеси, а также всевозможные другие дефекты. Чем **меньше** в образце **дефектов**, тем **меньше** остаточное сопр-е.

Если в кольце из сплава Nb_3Sn (станид ниобия) путем электромагнитной индукции возбудить ток



он будет протекать примерно $5 \cdot 10^4$ лет

Это соответствует величине ρ порядка 10^{-26} Ом·м

Nb – ниобий, Sn - олово

В объеме сверхпроводника нет магнитного поля

**Сильное магнитное поле *разрушает*
явление сверхпроводимости!!!**

**УСЛОВИЯ ВОЗНИКНОВЕНИЯ
СВЕРХПРОВОДИМОСТИ:**

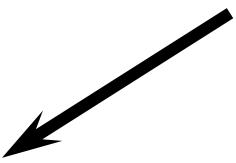
- 1. Сверхнизкие температуры $T_i < T_{\text{кр}}$**
- 2. Слабые магнитные поля $H_i < H_{\text{кр}}$**

При достижении *критического значения напряженности* $H_{\text{кр}}$ состояние *сверхпроводимости разрушается*. Это м.б. вызвано также магнитным полем критического тока $I_{\text{кр}}$, проходящего по *сверхпроводнику*.

Критические температуры $T_{\text{КР}}$ перехода в сверхпроводящее состояние:

- ✓ алюминий $Al = 1,19 \text{ } ^\circ\text{K}$;
- ✓ кадмий $Cd = 0,56 \text{ } ^\circ\text{K}$;
- ✓ олово $Sn = 3,722 \text{ } ^\circ\text{K}$;
- ✓ цинк $Zn = 0,875 \text{ } ^\circ\text{K}$;
- ✓ ниобий-германий $Nb_3Ge = 23,2 \text{ } ^\circ\text{K}$.

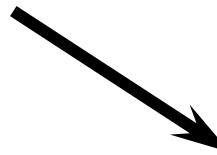
СВЕРХПРОВОДНИКИ



I рода (мягкие)

Резкий переход в сверхпроводящее состояние при одном фиксированном значении $H_{\text{кр}}$.

Полное вытеснение магнитного поля из объема сверхпроводника.



II рода (твёрдые)

Переход в сверхпроводящее состояние двумя значениями $H_{\text{кр}1}$ и $H_{\text{кр}2}$. Область $H_{\text{кр}1} - H_{\text{кр}2}$ соотв. смешанному состоянию

проводимости материала (сверхпроводимость и криопроводимость).

Частичное вытеснение магнитного поля из объема сверхпроводника.

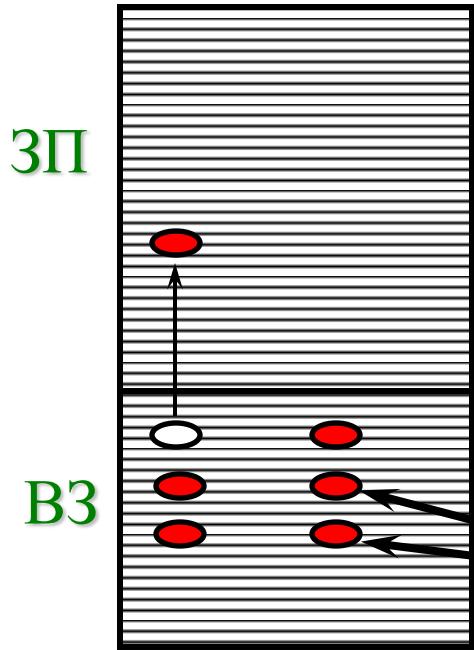
- ✓ Термины *мягкий* и *твёрдый* не характеризует *механических свойств* материалов. Эти термины связаны с *малым значением* $H_{\text{кр}}$ у «мягких» и *высоким значением* $H_{\text{кр}}$ у «твёрдых» сверхпроводников.



Постоянный магнит длиной несколько см парит на расстоянии чуть больше 1 см над дном *сверхпроводящей* чашечки, поставленной на три *медные* ножки. Ножки стоят *в жидком гелии*, а чашечка находится *в парах гелия* для *поддержания сверхпроводящего состояния*.

ПРИРОДА СВЕРХПРОВОДИМОСТИ

Согласно теориям Л.Купера, Д.Бардина, Дж.Шриффера



$$\Delta W = 0$$

При $T \approx 0$ К меняется характер взаимодействия электронов между собой и атомной решеткой т.о., что становится возможным притягивание электронов с одинаковыми спинами и образование т.н. электронных (куперовских) пар.

Куперовские пары образуются из электронов, расположенных ниже поверхности Ферми.

Эти пары в состоянии сверхпроводимости обладают большой энергией связи, перемещение электронов происходит **без взаимодействия с атомами кристаллической решетки!!!**

ВТСП – высокотемпературная сверхпроводимость

YBa₂Cu₃O₇ – T_{КР} около 100 К!!!

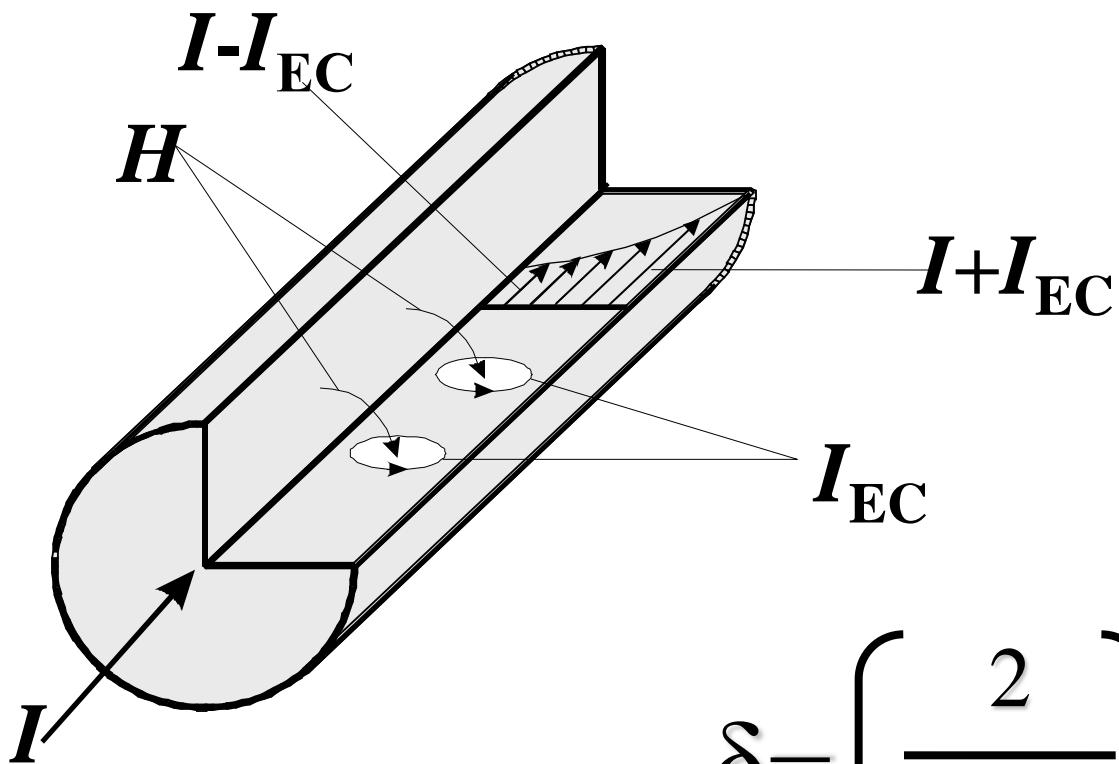
В настоящее время известно 27 простых (*чистых металлов*) и более 1000 сложных (*сплавов и соединений*) **сверхпроводников**.

Широко используется керамика на основе висмута.

Применение: создание сверхсильных магнитных полей, обмоток ЭМ с очень высоким КПД, кабели для мощных линий электропередач.

- ✓ В силу отсутствия сопр-я в *сверхпроводниках*, *кабели* из такого в-ва доставляли бы *электричество без потерь* на нагревание, что значительно бы *повысило эффективность электроснабжения*.
- ✓ Такие *кабели требуют охлаждения* посредством жидкого азота, что *повышает цену* на их эксплуатацию.
- ✓ *Первая электропередача на основе сверхпроводников* была приведена в эксплуатацию в Нью-Йорке 2008-м г. компанией American Superconductor.

Поверхностный эффект (Скин-эффект)



Поверхностный эффект в
одиночном проводнике.

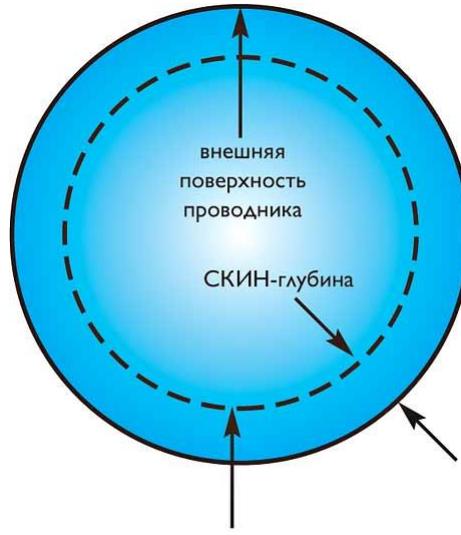
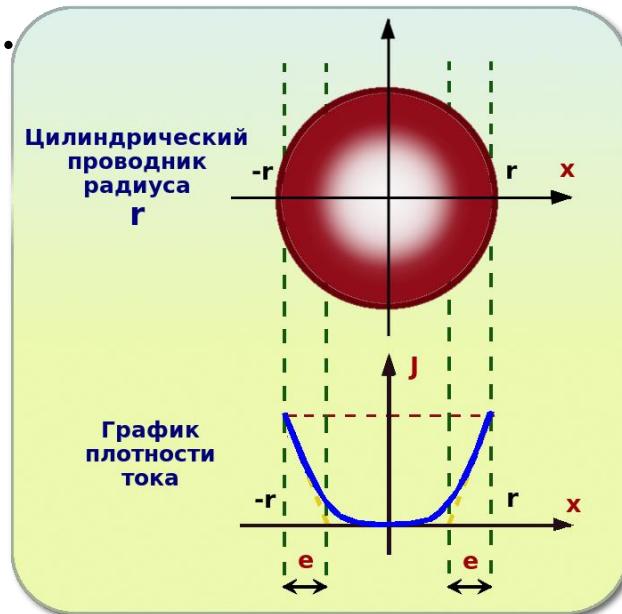
$$\delta = \sqrt{\frac{2}{\gamma \mu \mu_0 \omega}}$$

где δ – глубина проникновения или толщина скин-слоя;
 I_{EC} – индукционные вихревые токи.

- ✓ Если в однородном **проводнике** течёт **постоянный ток**, то плотность тока j *одинакова* в каждой точке сечения. В случае **переменного тока** **наибольшая** j – на поверхности, а **наименьшая** j – на оси круглого проводника → **поверхностный** или **скин-эффект**.
- ✓ Переменный ток I частотой f вызывает возникновение **переменного поля** H , которое вызывает возникновение $I_{\text{ЕС}}$ в объёме **проводника**. При этом, происходит **«выдавливание»** эл. поля из объёма **проводника**.

Направление **магн. поля** – по правилу левой руки; направление **вихревых токов** – по правилу буравчика.

✓ Вследствие **скин-эффекта** при больших f ток течёт *через узкий поверхностный слой проводника*, что приводит к *увеличению сопр-я*. Поэтому на РЧ применяют **полые (трубчатые) проводники** (фидеры), а для уменьшения потерь на ВЧ *поверхности проводников*, а также внутренние поверхности *волноводов* покрывают *слоем металла с высокой проводимостью* (Ag , Au).



Плотность тока здесь в A/m^2 в 1/2,72 раза меньше, чем на поверхности

Классификация проводников по области применения

1. Металлы и сплавы с высокой удельной электропроводностью

Cu $\rho=0.01724 \text{ мкОм}\cdot\text{м}$

Бронзы Cu +легирующая примесь
(до 10% *Sn, Si, P, Be, Cr, Mg, Ca* и др.)

Латуни сплав *Cu* с *Zn*

Al $\rho=0,026 \text{ мкОм}\cdot\text{м}$
легче *Cu* в 3,5 раза

Ag $\rho=0.016 \text{ мкОм}\cdot\text{м}$

Au $\rho=0.024 \text{ мкОм}\cdot\text{м}$

Pt $\rho=0.105 \text{ мкОм}\cdot\text{м}$

Fe (сталь) $\rho=0.098 \text{ мкОм}\cdot\text{м}$

Pd $\rho=0.110 \text{ мкОм}\cdot\text{м}$

2. Металлы и сплавы с высоким удельным сопротивлением

Манганин: Cu-85% ; Mn-12% ; Ni-3%

$$\rho = 0,42 \div 0,48 \text{ мкОм}\cdot\text{м} \quad \text{TK}\rho = (6 \div 50) \cdot 10^{-6} \text{ град}^{-1}$$

Константан: Cu-60% ; Ni-40%

$$\rho = 0,48 \div 0,52 \text{ мкОм}\cdot\text{м} \quad \text{TK}\rho = (5 \div 25) \cdot 10^{-6} \text{ град}^{-1}$$

Нихромы: $\rho = 1,0 \div 1,5 \text{ мкОм}\cdot\text{м}$

(60-80)% Ni + (15-20)% Cr + Fe (до 10%)

Фехрали $\rho = 1,1 \div 1,5 \text{ мкОм}\cdot\text{м}$

(20÷40)% Fe + (60÷70)% Cr + (5÷10)% Al

Хромали $\rho = 1,1 \div 1,5 \text{ мкОм}\cdot\text{м}$

(5÷10)% Al, ост. Cr

3. Металлы и сплавы специального назначения

- **Материалы для термопар.**
- **Тензометрические сплавы** (датчики деформаций и давлений).
- **Контактные материалы:** скользящие (потенциометры, реостаты и т.д.), разрывные (реле, пускатели и т.д.) контакты.
- **Припои** (сплавы, применяемые при пайке): мягкие, низкотемпературные (сплав Вуда – 50% Bi; 25% Pb; 12,5% Sn; 12,5% Cd; $t_{\text{пл}} = 60,5^{\circ}\text{C}$), твёрдые.