# Kap. 4:

Elektronen in Metallen: Sommerfeld-Theorie



#### 4. Motivation (1)

• bisher: Eigenschaften des Atomgitters:

Schwingungen → spezifische Wärme des Gitters

Bindung → Elastizität etc.

• jetzt: Eigenschaften des Elektronensystems:

→ spezifische Wärme der Leitungselektronen

→ elektrische Leitfähigkeit etc.

adiabatische N\u00e4herung nach Born-Oppenheimer:

Elektronen folgen quasi instantan der Bewegung der Kerne

⇒ Entkopplung der Dynamik der Atome des Kristallgitters von der Dynamik der Elektronen

statischer Grenzfall:

Die Bewegung der Kerne erfolgt so langsam im Vergleich zu der der Elektronen, dass sie im Wesentlichen vernachlässigt werden kann (nicht für Transporteigenschaften!)

⇒ Bewegung der Elektronen im statischen Potential!

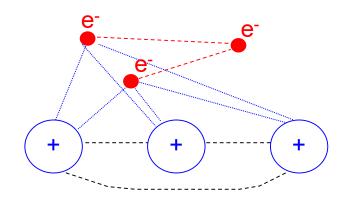


# 4. Problemstellung (2)

#### Wechselwirkungspotential:

Die wesentliche Wechselwirkung im Festkörper ist die elektrostatische Coulomb-Wechselwirkung

$$V = \frac{1}{4\pi\varepsilon_0} \frac{q_1 \cdot q_2}{\left| \underline{R}_1 - \underline{R}_2 \right|}$$



#### zwischen:

- einem beliebigen Kern mit allen anderen Kernen
- einem beliebigen Elektron mit allen Kernen
- einem beliebigen Elektron mit allen anderen Elektronen

- ⇒ extremes Vielteilchenproblem mit ~10<sup>23</sup> Teilchen!
- → unlösbar (selbst das Dreikörperproblem der klassischen Mechanik ist nicht analytisch lösbar)

#### hier:

Näherungslösungen für einfache Metalle



#### 4. Modellvorstellungen (3)

Zur Beschreibung des Elektronensystems in einfachen Metallen werden folgende Näherungsannahmen gemacht:

- 1. Stark gebundene, kernnahe Elektronen und Kerne werden zu positiv geladenen Atomrümpfen zusammengefasst.
- 2. Die Kernbewegung wird vernachlässigt. Bewegliche Leitungselektronen "sehen" die Atomrümpfe als statisches, periodisches Potential.
- 3. Elektronen sind im Festkörper gebunden. Um sie freizusetzen, muss eine Austrittsarbeit geleistet werden.
- 4. Die Coulomb-Wechselwirkung der Elektronen untereinander wird vernachlässigt bzw. in ein konstantes mittleres Potential gesteckt: e- e- Korrelationseffekte werden vernachlässigt.

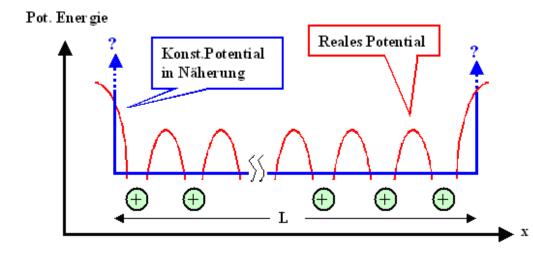
#### Beachte:

die e<sup>-</sup> - e<sup>-</sup> Korrelationseffekte führen zu vielen faszinierenden Eigenschaften von Festkörpern, bekanntester Effekt: kollektiver Magnetismus (Ferromagnetismus), daneben: Supraleitung, Magnetowiderstand, etc.



#### 4. Einelektronen-Näherung (4)

• obige Näherungsannahmen führen zur Einelektronennäherung: ein einzelnes (repräsentatives) Elektron bewegt sich im statischen periodischen Potential, das von den Atomrümpfen und anderen Elektronen erzeugt wird



→ Bändermodell (s. später)

• ersetzt man zusätzlich die Variation des Potentials im Festkörper in 0. Näherung durch ein konstantes Potential (+ Potentialwände an der Festkörper-Oberfläche), so kommt man zum Modell freier Elektronen →"Elektronengas"

Quantenmechanische Behandlung: Schrödingergleichung + Berücksicht. Pauliprinzip!



#### 4. Elektronengas in 1D (5)

- Festkörper als Potentialkasten mit unendlich hohen Wänden im Abstand L
- e der Masse m beschrieben durch Wellenfunktion  $\Psi_n(x)$
- $\Psi_n(x)$  als Lösung der Schrödingergleichung:  $H\Psi = E\Psi$ :
- freie Elektronen  $\rightarrow$  keine potentielle Energie:  $\mathbf{H} = \frac{p^2}{2m}$ ;  $p = -i\hbar \frac{d}{dx}$

$$-\frac{\hbar^2}{2m}\frac{d^2\Psi_n}{dx^2} = E_n\Psi_n$$

wo E<sub>n</sub> die Energie des Elektrons im Eigenzustand mit der Quantenzahl n bezeichnet.

Randbedingungen (unendlich hohe Potentialwände):

$$\Psi_n(0) = 0; \Psi_n(L) = 0$$

Lösung der Schrödingergleichung im 1D-Potentialkasten der Länge L:



## 4. Elektronengas in 1D (6)

$$\Psi_n(x) = \begin{cases} 0 & x \le 0; x \ge L \\ A \cdot \sin\left(\frac{n\pi}{L} \cdot x\right) & 0 < x < L \\ n = 1, 2, 3, \dots \end{cases}$$

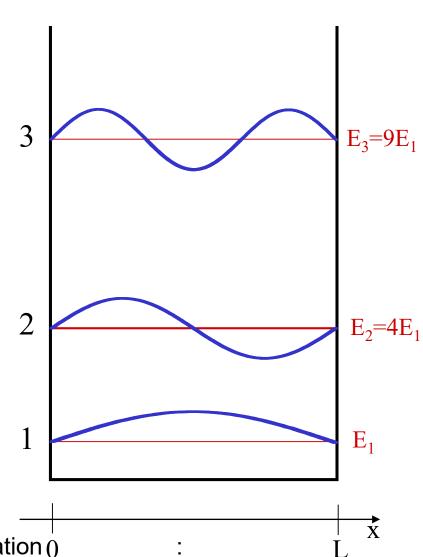
Bew.: -Randbed. erfüllt:  $\Psi_n(0) = \Psi_n(L) = 0$  -innerhalb des Topfs gilt:

$$\frac{d\Psi_n(x)}{dx} = A \cdot \left(\frac{n\pi}{L}\right) \cos\left(\frac{n\pi}{L} \cdot x\right)$$
$$\frac{d^2\Psi_n(x)}{dx^2} = -A^2 \left(\frac{n\pi}{L}\right)^2 \sin\left(\frac{n\pi}{L} \cdot x\right)$$

Vergleich mit Schrödingergleichung ergibt:

$$\frac{E_n = n^2 \cdot E_1}{E_1}$$
 quantisierte Energieniveaus 
$$\frac{E_1 = \frac{h^2}{8mL^2}}$$
 Nullpunktsenergie

Die Nullpunktsenergie ist eine Folge der Unschärferelation () je schmaler der Kasten, d. h. je stärker das Teilchen lokalisiert, desto höher sein Impuls, d. h. seine kinetische Energie.



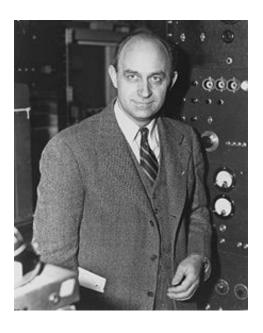
 $\Delta p \cdot \Delta x \ge \hbar / 2$ 

#### 4. Die Protagonisten (7)



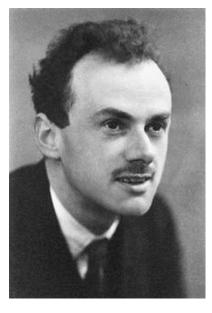
Wolfgang Pauli (1900 - 1958)

Nobelpreis 1945



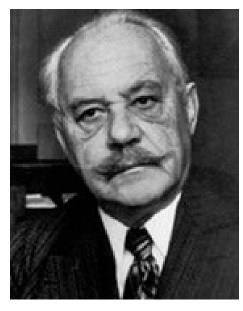
Enrico Fermi (1901 - 1954)

Nobelpreis 1938



Paul Dirac (1902 - 1984)

Nobelpreis 1933



Arnold Sommerfeld (1868 - 1951)

Kein Nobelpreis... ...aber "Doktorvater" von Bethe, Debye, Heisenberg, Pauli, Pauling, Rabi

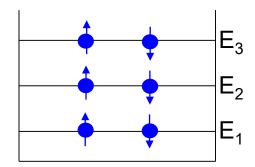


## 4. Pauli-Prinzip (8)

- Elektronen haben Spin ½, sind also Fermionen
- Für sie gilt das Pauli-Prinzip:

zwei Elektronen können nicht denselben quantenmechanischen Zustand besetzen, d. h. sie müssen sich in mindestens einer Quantenzahl unterscheiden.

- Quantenzahlen der Elektronen im Potentialtopf sind:
  - Hauptquantenzahl n
  - magnetische Quantenzahl  $m_s = \pm \frac{1}{2}$ für Spin nach oben / nach unten ↑↓



- ⇒ jedes Energieniveau, charakterisiert durch die Quantenzahl n, kann mit höchstens zwei Elektronen besetzt werden, die sich durch m<sub>s</sub> unterscheiden.
- Bei N Elektronen (N sei gerade) ergibt sich der höchste besetzte Energiezustand zu:

$$2n_F = N \Rightarrow E_F = \frac{h^2}{8mL^2} \left(\frac{N}{2}\right)^2$$
 Fermi-Energie = höchstes besetztes Energieniveau im Grundzustand

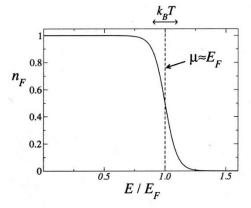


## 4. Fermi-Dirac-Verteilung (9)

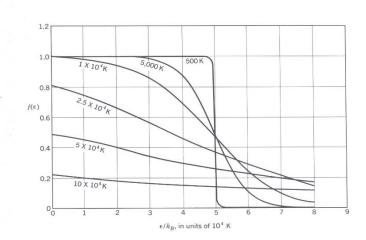
#### Fermi-Dirac-Verteilung:

$$f(E,T) = \frac{1}{e^{(E-\mu)/k_BT} + 1}$$

**Exkurs: Chemisches Potential** 



**Fig. 4.1** The Fermi distribution for  $k_BT \ll E_F$ . The dashed line marks the chemical potential  $\mu$ , which is approximately  $E_F$ . At T=0 the distribution is a step, but for finite T it gets smeared over a range of energies of width a few times  $k_BT$ .



Exkurs: Temperaturabhängigkeit der Fermi-Energie

- Für T = 0 sind alle Zustände unterhalb der Fermi-Energie E<sub>F</sub> besetzt, alle oberhalb sind unbesetzt (Grundzustand).
- Für T > 0 werden auch höhere Energieniveaus besetzt, indem Elektronen aus Energieniveaus nahe der Fermienergie in höhere Energiezustände wechseln → die scharfe Stufe wird ausgeschmiert.
- Das chemische Potential  $\mu$  ist temperaturabhängig. Es wird festgelegt durch die Bedingung, daß die Teilchenzahl N konstant sein muß. Für T = 0 gilt:  $\mu$  =  $E_F$ . Für alle T:  $f(\mu)$  =  $\frac{1}{2}$ .
- Im Grenzfall hoher Energien E  $\mu >> k_BT$  geht die Fermi-Dirac-Verteilung in die Boltzmann-Verteilung  $f(E,T) \sim e^{(\mu-E)/k}_B{}^T$  über.



Thermodynamische Systeme:	Isolation		
Situation:		AF=KBT	N DM AF=KBT /// OT
Gegebene Größen	$U, V, N \longrightarrow$	T X, V, N -	→ T, V, X M
Im Gleichgewicht <u>extremal</u> :	Entropie S max.	Freie Energie F=U-TS min.	N=U-TS-UN min.
Entsprechung in der statistischen Physik	mikrokanonisches En semble	kanonisches Ensemble	großkanonisches Ensemble

$$n(x) = \frac{1}{e^{x} + 1} \stackrel{L}{=} 1$$

$$\uparrow Pauli-Prinzip$$
mit  $x = \frac{E - \mu}{\lambda_B T}$ 

Grundsätzlich: 
$$M = M(T)$$
 chem. Pot. (Kontrollparameter 1. Teilchenzahl)

Bei tiefen Temperaturen:  $M \approx E_{\pi} = const.$ 

Bei tiefen Temperaturen:  $M \approx E_{\vec{F}} = const$ .

Bei tiefen Temperaturen: 
$$M \approx t_F = const.$$

in kl. Raumtemp.! Relevante Temperaturskala:  $T_F := \frac{E_F}{A_B}$  (typ. Wert:)

50.000 K)

=> n + D = (E-Er)/YOL+1

 $E \angle E_F \Rightarrow n_{FD} = \frac{1}{e^{-\infty} + 1} = 1$ 

auch bei RT relevant -> Wärmekap. Nes

Elektronengases

T > OK: Ausschmierung der "Fermikante" + kleineres M

 $E > E_{\uparrow} \Rightarrow +\infty = 0$  " oberhalb  $E_{\uparrow}$  unbesetzt

alle Zustände bis Er besetzt

 $M(T) = E_F \left( 1 - \frac{\pi^2}{12} \left( \frac{A_B T}{E_F} \right)^2 \right)$ 

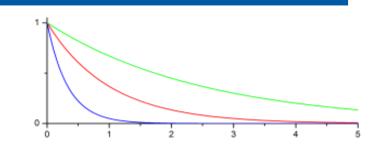
erst weit oberhalb der Schmelatemperatur relevant

# 4. Statistische Verteilungen der Thermodynamik (10)

Boltzmann-Verteilung

$$P(E) = \frac{1}{Z} \cdot e^{-\frac{E}{k_B T}}$$

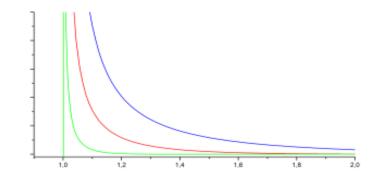
Wahrscheinlichkeit, <u>ein</u> Teilchen eines kanonischen Ensembles mit einer bestimmten Energie zu finden.



Bose-Einstein-Verteilung

$$n(E,T) = \frac{1}{e^{(E-\mu)/k_BT} - 1}$$

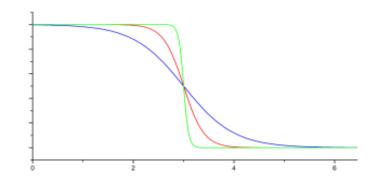
Beschreibt die Energieverteilung in einem System nicht-wechselwirkender Bosonen.



Fermi-Dirac-Verteilung

$$f(E,T) = \frac{1}{e^{(E-\mu)/k_BT} + 1}$$

Beschreibt die Verteilung von Energien in einem Fermionensystem.



 $\mu$  = chemisches Potential: definiert durch f ( $\mu$ ,T) =  $\frac{1}{2}$ ; für T = 0:  $\mu$  =  $E_F$ 

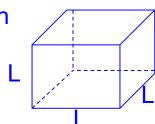


## 4. Elektronengas in 3D (11)

realistisches Modell f

ür FK:

3d Potentialkasten



$$V(x, y, z) = \begin{cases} 0 & \text{für } \begin{cases} 0 < x < L \\ 0 < y < L \\ 0 < z < L \end{cases} \\ \infty & \text{sonst} \end{cases}$$

Schrödingergleichung:

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \left( \frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} + \frac{\partial^2}{\partial z^2} \right) \Psi_k(x, y, z) = E_k \cdot \Psi_k \cdot (x, y, z)$$

Ansatz: Separation der drei Ortskoordinaten in Produktform:

$$\Psi(x, y, z) = A \cdot \sin(k_x \cdot x + \varphi_x) \cdot \sin(k_y \cdot y + \varphi_y) \cdot \sin(k_z \cdot z + \varphi_z)$$

• Einsetzen in SG, Bestimmen der Konstanten  $\phi_x$ ,  $\phi_y$ ,  $\phi_z$  aus den Randbedingungen:

$$\Psi_n(\underline{r}) = A \cdot \sin\left(\frac{n_x \cdot \pi}{L} \cdot x\right) \sin\left(\frac{n_y \cdot \pi}{L} \cdot y\right) \sin\left(\frac{n_z \cdot \pi}{L} \cdot z\right)$$

Ergebnis: stehende Wellen entlang der drei Raumrichtungen.



## 4. Periodische Randbedingungen (12)

- periodische Randbedingungen:  $\Psi(x+L,y,z) = \Psi(x,y,z)$
- Lösung der Schrödingergleichung: laufende Wellen:  $\Psi_K(\underline{r}) = e^{i\underline{k}\cdot\underline{r}}$

(Beachte: 
$$|\Psi_K(\underline{r})|^2 = 1 \rightarrow k_x$$
 Wahrscheinlichkeit, das Elektron mit  $k_y$  im FK zu finden, ist überall gleich!) 
$$k_z = 0; \pm \frac{2\pi}{L}; \pm \frac{4\pi}{L}; \dots = n \cdot \frac{2\pi}{L}$$

• mit diesen Wellenvektoren werden die periodischen Randbedingungen erfüllt:

$$\exp(ik_x(x+L)) = \exp(2\pi in(x+L/L)) = \exp(2\pi inx/L) \cdot e(2\pi in)$$
$$= \exp(2\pi inx/L) = \exp(ik_x x).$$

• die Schrödingergleichung wird erfüllt für:

$$E_K = \frac{\hbar^2}{2m} k^2 = \frac{\hbar^2}{2m} (k_x^2 + k_y^2 + k_z^2)$$



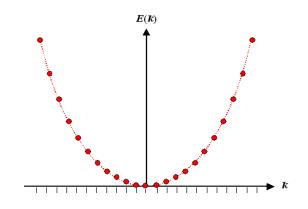
# 4. Dispersionsrelation des freien Elektronengases (13)

Dispersionsrelation freies Elektronengas:

$$E_K = \frac{\hbar^2}{2m} k^2 = \frac{\hbar^2}{2m} (k_x^2 + k_y^2 + k_z^2)$$

ergibt sich auch direkt aus der de Broglie Beziehung:

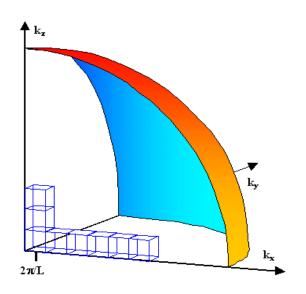
$$\underline{p} = \hbar \underline{k} \& E = \frac{p^2}{2m} \Longrightarrow E = \frac{\hbar^2 \underline{k}^2}{2m}$$



#### Fermi-Kugel:

im Grundzustand eines N-Elektronensystems sind alle Zustände innerhalb einer Kugel mit Radius k<sub>F</sub> (Fermi-Wellenzahl) besetzt:

$$E_F = \frac{\hbar^2}{2m} k_F^2$$



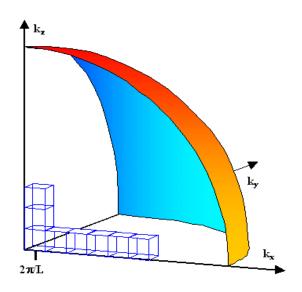


## 4. Fermikugel (14)

• Ein erlaubter Wellenvektor pro Volumenelement

$$\left(\frac{2\pi}{L}\right)^3$$
 des k-Raumes.

• In einer Kugel mit Radius  $k_F$ , d. h. mit Volumen  $\frac{4\pi}{3}k_F^3$  befinden sich demnach  $2\cdot\frac{4\pi}{3}k_F^3$   $\left(2\pi/I\right)^3=\frac{V}{3\pi^2}k_F^3=N$ 



mögliche, im Grundzustand besetzte Zustände (Faktor 2 wg. Spinentartung)

Somit ergibt sich die Fermi-Wellenzahl k<sub>F</sub>:

$$k_F = \left(\frac{3\pi^2 N}{V}\right)^{1/3} = \left(3\pi^2 n\right)^{1/3}$$

Sie hängt nur von der Elektronendichte n im Kristall ab.



## 4. Fermi-Energie und -Geschwindigkeit (15)

• Aus 
$$k_F = \left(\frac{3\pi^2 N}{V}\right)^{1/3}$$
 ergibt sich mit  $E_F = \frac{\hbar^2}{2m} k_F^2$  die Energie  $E_F = \frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{3\pi^2 N}{V}\right)^{2/3}$ 

$$E_F = \frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{3\pi^2 N}{V}\right)^{2/3}$$

• Aus  $\hbar k_{\scriptscriptstyle F} = m \cdot v_{\scriptscriptstyle F}$  ergibt sich die Fermi-Geschwindigkeit

$$v_F = \frac{\hbar}{m} \left( \frac{3\pi^2 N}{V} \right)^{1/3}$$

Metall	$n (10^{22} \mathrm{cm}^{-3})$	E <sub>F</sub> (eV)	T <sub>F</sub> (K)	$k_F (10^8 \text{ cm}^{-1})$	(10 <sup>8</sup> cm/s)
Li	4.70	4.72	54 800	1.11	1.27
Rb	1.15	1.85	21 500	0.69	0.79
Cu	8.45	7.00	81 200	1.35	1.55
Au	5.90	5.51	63 900	1.20	1.38
Be	24.2	14.14	164 100	1.92	2.21
Zn	13.10	9.39	109 000	1.56	1.79
Al	18.06	11.63	134 900	1.74	2.00
Pb	13.20	9.37	108 700	1.57	1.81

Zsf.:

Freies Elektronengas

Beachte: Die Fermi-Temperatur von Metallen liegt typischerweise zwei Größenordnungen über der Schmelztemperatur! ( $E_F = k_B T_F$ )

Zusammenfassung freies Elektronengas: 1) Periodische Randbedingungen:

K = \( \langle \) \( \langle \

Dispersions relation 
$$E = \frac{|\vec{p}|^2}{2m} = \frac{|\vec{k}|^2}{2m} = \frac{|$$

innerhalb Kugel mit Radius kf
$$N = 2 \sum_{k=1}^{\infty} n_{\text{FD}} \left( \frac{E(\vec{k}) - \mu}{A_{\text{R}} T} \right) \approx 2$$

$$\frac{C}{mit} = \frac{x_{i}(x_{x})}{2m}$$

 $k_F = (3 \pi^2 n)^{1/3}$ 

$$\int_{0}^{\infty} \int_{0}^{\infty} \int_{0$$

$$F = \frac{\pi^2 p_F^2}{2m} = \frac{\pi}{2}$$

Studenlkt

$$N = 2 \sum_{\vec{k}} n_{FD} \left( \frac{E(\vec{k}) - \mu}{A_B T} \right) \approx 2 \cdot \frac{V}{(2\pi)^3} \int J_A^3 h n_{FD}$$
Hergie chem Potential bei  $T = 0 \ K$ :  $E_F = \frac{\hbar^2 p_F^2}{2m} = \frac{\hbar^2 k_F^2}{2m}$ 

=  $2 \cdot \frac{\sqrt{(2\pi)^3}}{(2\pi)^3} \int_{-\infty}^{\kappa_F} 1 / \sqrt{12} 4\pi$ 

=  $2 \cdot \frac{V}{(2\pi)^3} = \frac{4}{3} \pi K_F^3$ 

Somit  $n = \frac{N}{N} = \frac{1}{2\pi^2} k_F^3$ 

Teilchenzahl

$$V = \frac{1}{2} \sum_{k} f_{D} \left( \frac{1}{4} \frac{1}{3} T \right) = \frac{1}{2} \sum_{k} f_{D} \left( \frac{1}{4} \frac{1}{3} T \right) = \frac{1}{2} \sum_{k} f_{D} \left( \frac{1}{4} \frac{1}{3} \frac{1}{3} \frac{1}{4} \frac{1}{4}$$

$$\begin{array}{ccc}
2 & \sum_{\vec{k}} n_{FD} \left(\frac{E}{E}\right) \\
em. & Potential
\end{array}$$

 $\left(\frac{2\pi}{1}\right)^3$ 

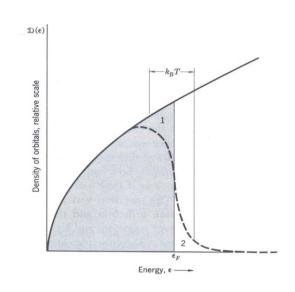
## 4. Zustandsdichte freier Elektronen in 3D (16)

- Bei der Berechnung der Fermi-Energie haben wir gesehen, dass sich aus der Anzahl der Zustände N eine maximale Elektronenenergie  $E = \frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{3\pi^2 N}{V}\right)^{2/3}$  berechnet. Umgekehrt gibt es bis zu einer Energie E maximal  $N = \frac{V}{3\pi^2} \left(\frac{2mE}{\hbar^2}\right)^{3/2}$  Zustände.
- Die Zustandsdichte, d. h. die Anzahl der Zustände pro Energieintervall, ergibt sich daraus durch Ableitungsbildung:

$$D(E) \equiv \frac{dN}{dE} = \frac{V}{2\pi^2} \cdot \left(\frac{2m}{\hbar^2}\right)^{3/2} \cdot E^{1/2}$$
 Alternat. Rechnung: Zustandsdichte

oder:  $D(E) = \frac{3}{2} \cdot \frac{N}{E}$  d. h. die Zustandsdichte ist bis auf einen Faktor 3/2 gegeben durch die Anzahl der Leitungselektronen geteilt durch deren maximale Energie.

 Bei endlichen Temperaturen ergibt sich die Dichte gefüllter Zustände durch Multiplikation der Zustandsdichte mit der Fermiverteilung  $n_{FD}(E,T) \cdot D(E)$ :



Startpunkt Teilchenzahl  $N = 2 \cdot \frac{V}{(2\pi)^3} \int \int_{-\infty}^{\infty} h n_{FD} \left( \frac{E(k) - \mu}{h_R T} \right)$ 

- = V 4TT Sdd h2 nFD
- $=\frac{\pi^2}{\sqrt{2}}\int_{0}^{\infty}q\chi \chi_{J} u^{ED}$ 

  - $K = \sqrt{\frac{2 m E}{4^2}}$   $dk = \sqrt{\frac{m}{2 A^2 E}}$  dE

 $= \frac{V}{\pi^2} \sqrt{\frac{m}{2 \, \text{\AA}^2}} \quad \int AE \ E^{-1/2} \, \frac{2 \, \text{m} \, E}{\text{\AA}^2} \, n_{FD}$ 

- $= V \frac{m^{3/2}\sqrt{2}}{\pi^2 k^3} \int \int dE \sqrt{E} n_{FD}$
- Da das Ergebnis die Teilchenzahl N ist, kann der Integrand als Zustandsdichte gedeutet werden:
  - $N = V \int AE g(E) n_{FD}$
  - mit  $g(E) := \frac{(2m)^{3/2}}{2\pi^2 \hbar^3} \sqrt{E}$  Def. Zustands dichte

- $= \frac{3}{2} \frac{n}{E_F} \sqrt{\frac{E}{E_F}}$   $E_F = \frac{\pi^2 (3\pi^2 n)^{2/3}}{2m}$

## 4. Spezifische Wärme (klassisch) (17)

• In der Drude-Theorie erwartet man von den Leitungselektronen folgenden Zusatzbeitrag zur spezifischen Wärmekapazität, wobei N und n die Anzahl bzw. die Anzahldichte der Leitungselektronen bezeichnet:

$$C_V^{EI} = \frac{1}{V} \cdot \frac{3}{2} N k_B = \frac{3}{2} n k_B$$

 Tatsächlich werden nur kleinste Abweichungen vom Dulong-Petit-Wert in der Größenordnung von einigen Prozent beobachtet. Warum?

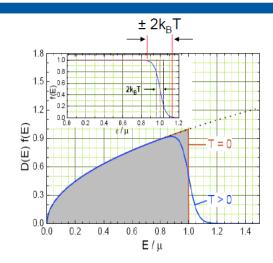


# 4. Spezifische Wärme (quantenmechanisch) (18)

 Quantenmechanik: Pauli-Prinzip:
 Nur die Elektronen nahe des Fermi-Niveaus können thermisch angeregt werden!

Rechnung:

Spezifische Wärmekapazität freier Elektronen



- Von den N Leitungselektronen kann nur ein Bruchteil von ungefähr T/T $_{\rm F}$  bei der Temperatur T thermisch angeregt werden, da nur diese Elektronen in einem Energiebereich ~  $k_{\rm B}$ T um die Fermi-Energie liegen. Jedes dieser Elektronen hat eine zusätzliche thermische Energie von ~  $k_{\rm B}$ T
  - $\Rightarrow$  thermische Energie der Leitungselektronen:  $U \approx N \cdot \frac{T}{T_c} \cdot k_B T$
- $\Rightarrow$  spezifische Wärme der Leitungselektronen:  $C_{el} = \frac{\partial U}{\partial T} \approx Nk_B \cdot \frac{T}{T_E}$

Bei Raumtemperatur  $3 \cdot 10^2$  K und  $T_F \sim 3 \cdot 10^4$  K wird  $C_{el} \sim 0.01 \cdot Nk_B$ , wie beobachtet.



#### Spezifische Wärmekapazität freier Elektronen:

$$N = V \int_{AE}^{AE} g(E) n_{FD} \left(\frac{E-M}{A_BT}\right) \cdot E \quad (1)$$

$$E_{gg} = V \int_{AE}^{AE} g(E) n_{FD} \left(\frac{E-M}{A_BT}\right) \cdot E \quad (2)$$

$$E_{gg} = als \quad gewichteter \quad Mittelwert$$

$$M \quad aus \quad (1) \quad in \quad (2) \quad einsetaen \quad I \quad Innn \quad C = \frac{\partial E_{gg}}{\partial T} \quad aber \quad nicht \quad analytisch \quad durch finhrbar$$

$$E_{gg} \quad (T) = E \quad (T=0) + \frac{1}{2} \frac{\partial^2 E}{\partial T^2} T^2 \longrightarrow Taylorentw \quad um \quad Minimum$$

$$\frac{3}{5} NE_F \quad \frac{1}{2} \gamma \quad Vg \quad (E_F) \quad (M_BT) \quad (M_BT) \quad heurist. \quad Ansatz$$

$$Ansahl \quad Elehtronen \quad im \quad Energieau finahme \quad pro \quad Elektron$$

$$Intervall \quad A_BT \quad an \quad der \quad Fermi kante$$

$$C = \gamma \quad (\frac{3}{2} NA_B) \quad T_F = \gamma T$$

$$= \frac{3}{2} \frac{n}{A_BT_F} \quad C = \gamma \quad (\frac{3}{2} NA_B) \quad T_F = \gamma T$$

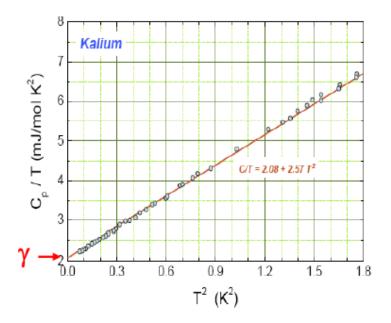
= T3 (Ergebnis H. Sommerfeld-Naherung)

## 4. Spezifische Wärme (quantenmechanisch) (19)

Experimentelle Bestimmung der spezifischen Wärme: keine Entkopplung von Gitter- und Elektronenbeiträgen. Aber: Trennung dennoch möglich

Metall:  $C_p = \gamma \cdot T + A \cdot T^3$ 

Bestimmung von  $\gamma$ : plot  $C_p / T = \gamma + A \cdot T^2$ 





#### 4. Spezifische Wärmekapazität freier Elektronen (20)

Experimentelle und theoretische Werte für  $\gamma$  (in Vielfachen von 10<sup>-4</sup> J / (K mol)):

Material	$\gamma_{ m exp}$	$\gamma_{ m th}$	
Lithium (Li)	18	7.4	
Sodium (Na)	15	11	
Potassium (K)	20	17	
Copper (Cu)	7	5.0	
Silver (Ag)	7	6.4	
Beryllium (Be)	2	2.5	
Bismuth (Bi)	1	5.0	
Manganese (Mn)	170	5.2	

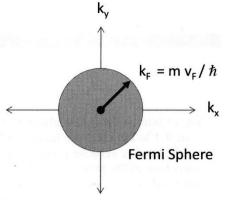
← stark lokalisierte 3d-Elektronen

Grund für Abweichungen: Gitterstruktur der Festkörper

- Elektronen besitzen im kristallinen Festkörper "effektive Masse"  $m_{eff} \neq 9,1\cdot 10^{-31}$  kg  $\rightarrow$  berücksichtigt Wechselwirkung mit dem Gitter
- Sondereffekte bei stark bei stark lokalisierten Elektronen innerer Schalen (3d, 4f)

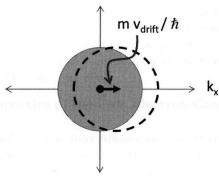


#### 4. Drude-Theorie im Licht der Sommerfeld-Beschr. (21)



Vergleich: Drude- und Sommerfeld-Modell

Fermikugel ohne äußeres elektrisches Feld



Fermikugel mit äußerem elektrischen Feld

Fig. 4.3 Drift velocity and fermi velocity. The drift wavevector is the displacement of the entire Fermi sphere (which is generally very very small) whereas the Fermi wavevector is the radius of the Fermi sphere, which can be very large. Drude theory makes sense if you think of it as a transport equation for the center of mass of the entire Fermi sphere—i.e., it describes the drift velocity. Scattering of electrons only occurs between the thin crescents that are the difference between the shifted and unshifted Fermi spheres.

Die gesamte Fermikugel verschiebt sich unter Einwirkung des elektrischen Feldes.

Ihre (geringe) Bewegung wird durch die Drude-Transportgleichung beschrieben: "Drift-Geschwindigkeit"



#### Drude- und Sommerfeld-Modell im Vergleich: quantenmechanische Korrekturen

VDrift < VF

Gültigkeit der Transport-Gleichung:

#### 4. Probleme des Freien-Elektron-Modells (22)

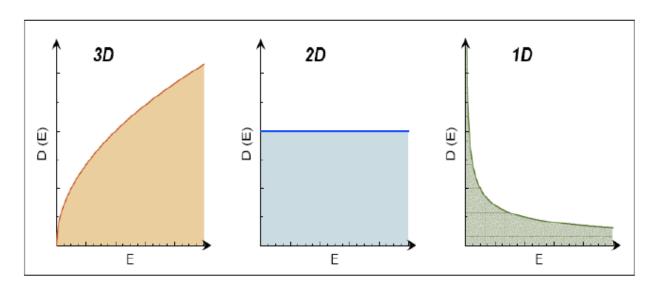
#### Die Sommerfeld-Theorie kann Folgendes nicht erklären:

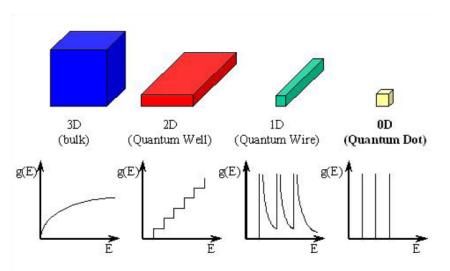
- Freie Weglänge im Bereich von bis zu 10 nm (bei Raumtemperatur). Wieso streuen die Elektronen nicht an den Atomrümpfen?
- Wieso können wir annehmen, dass nur ein oder zwei Elektronen pro Atom "frei" sind?
- Positives Vorzeichen beim Hall-Effekt bei einigen Materialien.
- Färbung von Metallen (>Absorptionsspektrum).
- Wärmekapazität kann nach wie vor für bestimmte Metalle bis zu einem Faktor 10 falsch sein.
- Ferromagnetische Eigenschaften und Korrelationseffekte (> Elektron-Elektron-Wechselwirkung).



## 4. Dimensionsabhängigkeit der Zustandsdichte (23)

In die Berechnung der Zustandsdichte geht entscheidend die Dimensionalität ein:





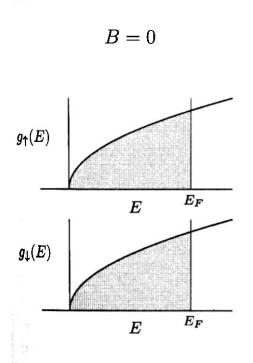
Ergebnis für freie Elektronen unter

Berücksichtigung der quantisierten

Zustände in 3 D – 0 D



#### 4. Spinaufgespaltene Zustandsdichte (24)



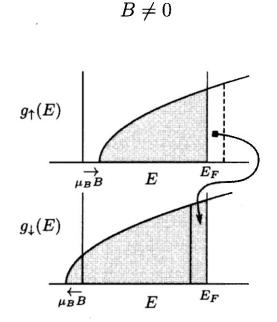


Fig. 4.2 Filling of electronic states up to the Fermi energy. Left: Before the magnetic field is applied the density of states for spin-up and spin-down are the same  $g_{\uparrow}(E) = g_{\downarrow}(E) = g(E)/2$ . Note that these functions are proportional to  $E^{1/2}$  (see Eq. 4.11) hence the shape of the curve, and the shaded region indicates the states that are filled. Right: When the magnetic field is applied, the states with up and down spin are shifted in energy by  $+\mu_B B$  and  $-\mu_B B$  respectively as shown. Hence up spins pushed above the Fermi energy can lower their energies by flipping over to become down spins. The number of spins that flip (the area of the approximately rectangular sliver) is roughly  $q_{\uparrow}(E_F)\mu_B B$ .

- Spinaufgespaltene Zustandsdichten sind eine Folge äußerer Magnetfelder.
- Einfache Beschreibung für freie Elektronen: Verschiebung der üblichen Zustandsdichte um konstante Energie  $\pm \mu_{B'}B$  (positive / negative Richtung).

Rechnung: Elektronen im Magnetfeld



# Elektronen im Magnetfeld

1 E = - il. B (Klassisch) Magn. Dipolnument führt zu Zusatzenergie 1 E = ± MB B (quantenmechanisch) für Elektronen:

mit 
$$\mu_B = \frac{e \, h}{2 \, me} = 9,27.10^{-24} \, \frac{1}{T}$$
(Bohrsches Magneton)

Hamilton operator:

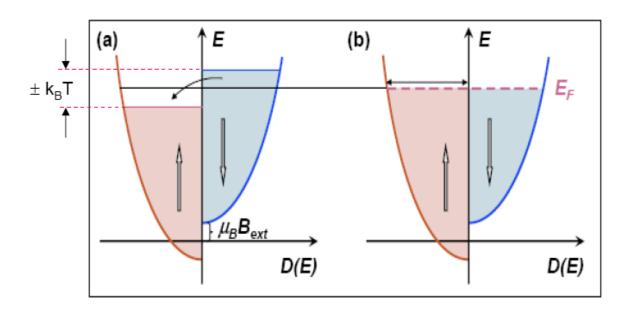
Henoperator:  

$$\hat{H} = \frac{\hat{A}^2}{2m_e} + g \mu_B \hat{B} \cdot \hat{\sigma}$$
  
 $\int_{\text{Spinoperator, Eigenverte } S_2 = \frac{1}{2}$   
 $g - Fahtor \approx 2$ 

$$E(\vec{A}, \uparrow) = \frac{\pi^2 A^2}{2m_e} + \mu_B B \qquad \forall ustandsdichte gr(E)$$

$$E(\vec{A}, \downarrow) = u - \mu_B B \qquad \forall ustandsdichte gr(E)$$

#### 4. Spinaufgespaltene Zustandsdichte (25)



Elektronengase im äußeren Magnetfeld verhalten sich **paramagnetisch**:

- Elektronen besitzen permanentes magnetisches Moment.
- Gesamt-Magnetisierung erst ≠ Null, wenn äußeres Magnetfeld angelegt wird.

Die zugehörige Suszeptibilität heißt Pauli-Suszeptibilität:

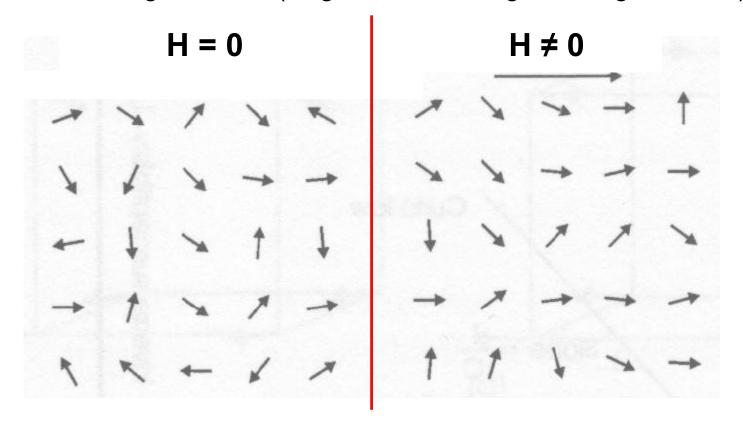
- $\rightarrow$  hängt ab von Zustandsdichte bei  $E_F$  ("Fermi-Kante)"
- → klein und temperaturunabhängig!



## Erinnerung: Magnetische Eigenschaften von Festkörpern

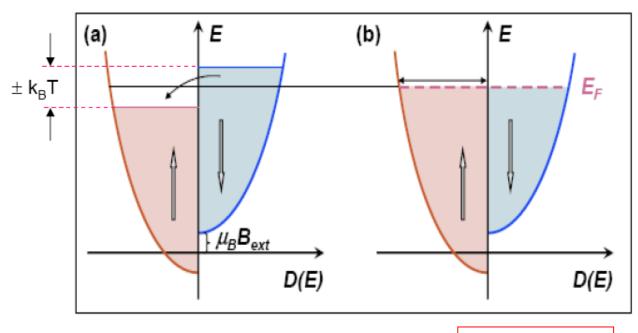
#### Paramagnetismus:

- permanente Dipole auch ohne äußeres Feld
- zufällige, zeitlich fluktuierende Orientierung ohne äußeres Feld
- erst äußeres Feld H bewirkt Orientierung,
   in Feldrichtung orientiert (insges. Verstärkung des Magnetfeldes)





## 4. Pauli-Suszeptibilität freier Elektronen (26)



Rechnung: Suszeptibilität

$$\chi_P = \mu_B^2 \mu_0 \underline{\underline{D}}(E_F)$$

Pauli-Suszeptibilität

Bemerkung: abgeschlossene (vollbesetzte) Elektronenschalen formal ohne Zustandsdichte bei E<sub>F</sub> → kein Beitrag zur Pauli-Suszeptibilität



#### Pauli-Suszeptibilität

$$\frac{Net + loan \mp ahl Spins}{Volumen} \approx 2 \cdot \frac{g(E_F)}{2} \cdot \Delta E$$

$$\Rightarrow M = \left(2 \frac{g(E_F)}{2} \mu_B B\right) \cdot \mu_B = g(E_F) \mu_0 \mu_B^2 H$$

$$\downarrow \mu_B H$$

$$\Rightarrow \frac{M}{H} = \times = g(E_F) \mu_0 \mu_B^2 = : \times_{Pauli}$$

temperaturunahhängig!
abhängig von Zustandsdichte
an der Fermikante!

#### 4. Plasmaschwingungen des freien Elektronengases (27)

Dynamischer Fall: kollektive Oszillation der Ladungsdichte des freien Elektronengases gegenüber der positiven, stationären Hintergrundladung der Ionenrümpfe ("Jellium")

Elektronen
Ionenrümpfe
Elektronen
Ionenrümpfe
Elektronen
Ionenrümpfe

- zugehörige Schwingungen heißen Plasmaschwingungen
- Plasmafrequenz typischerweise im UV-Bereich
- Grundlegend für optische Eigenschaften von Metallen
  - $\rightarrow$  transparent für elektromagnetische Wellen oberhalb von  $\omega_P$

Rechnung: Plasmafrequenz

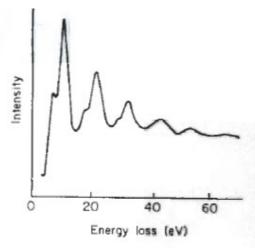


Fig. 13.15 Energy loss of 2020 eV electrons after scattering through 90° by a Mg film. The large peaks indicate the energy loss to be a multiple of  $\hbar\omega_p$ . The minor peaks are a surface effect (see Kittel<sup>7</sup>). (Reproduced with permission from C. J. Powell and J. B. Swann, *Phys. Rev.* 116, 81 (1959))

Die Plasmaschwingungen sind quantisiert: "Plasmonen"

Typ. Energie: 10 eV



#### Plasmafrequenz

Harmonischer Oszillator - Modell:  

$$\omega_p^2 = n \frac{e^2}{\epsilon_0 m}$$
 Plasmafrequenz

Mit der Elektronenmasse m, der Elektronenladung e sowie der Teilchendichte n der Elektronen.

Rechnung zur Herleitung der Plasmafrequenz wird nachgereicht.

## 4. Freie Elektronen: Ausblick (28)

- Elektronen im Magnetfeld: Fermi-Kugel → Landau-Zylinder (Sommersemester)
- Ionenrümpfe als period. Potential statt positivem Hintergrund: Bandstrukturen (Kap. 14)
- Quasi-Freie-Elektronen in Halbleitern: Bandstrukturen (Kap. 14)
- Elektronen schließen sich paarweise zu Bosonen zusammen: Supraleitung (Kap. 16)

