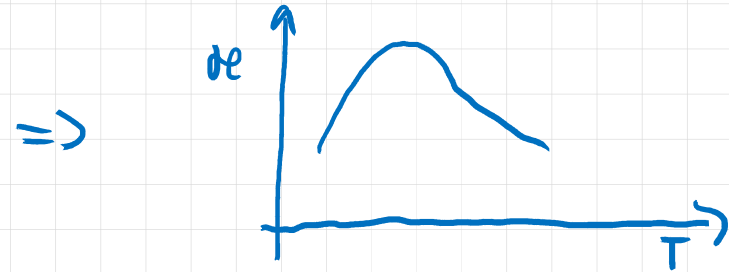
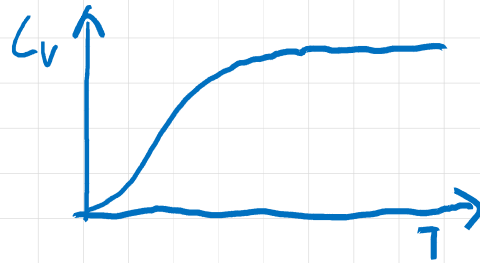
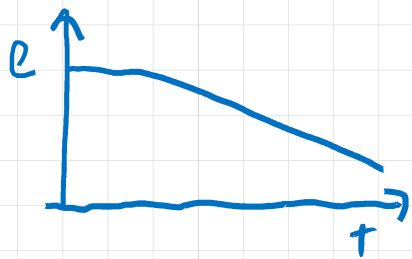
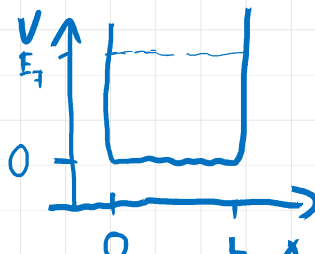


• Wärmeleitfähigkeit  $\vec{j}_Q = -\kappa \nabla T$

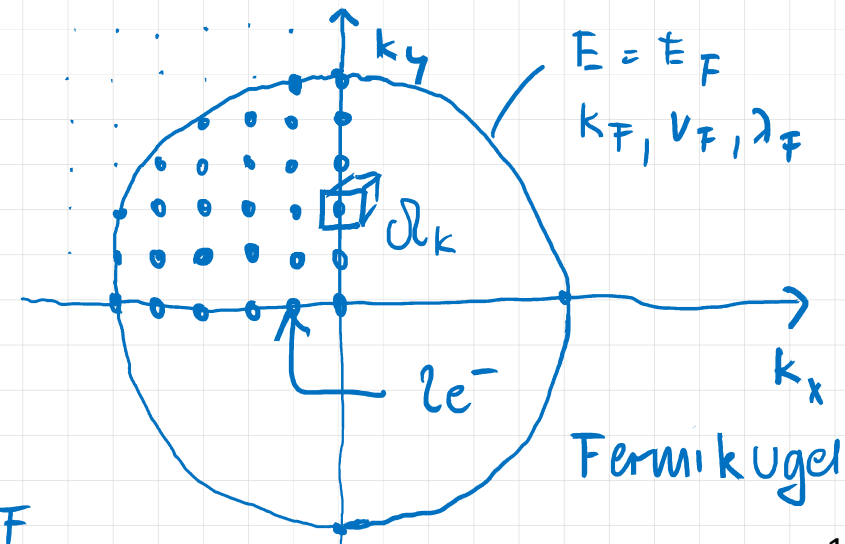
$$\kappa = \frac{1}{3} v \cdot e \cdot \frac{C_V}{V}$$



• freies  $e^-$ -Gas  ;  $E = \frac{\hbar^2 k^2}{2m}$  ;  $k_i = \frac{2\pi}{L} n_i$  ;  $i = x, y, z$  ;  $n_i \in \mathbb{Z}$

• Zustandsdichte  $z(k) = 2 \cdot \left(\frac{V}{(2\pi)^3}\right)$

$$D(E) = \frac{V}{2\pi^2} \cdot \left(\frac{2m}{\hbar^2}\right)^{3/2} \sqrt{E}$$



•  $\bar{E}_{qm} = \frac{3}{5} k_B \cdot T_F \gg \bar{E}_{klass} = \frac{3}{2} k_B T$  für  $T \ll T_F$

## 7.2 Das freie Elektronengas für $T > 0$

Da i. H.  $k_B T \ll k_B T_F$  sind Anregungen nur in der Nähe von  $E_F$ , d.h. nahe der Fermifläche möglich. Im tiefen Innern der Fermikugel sind thermische Anregungen verboten, denn bei Einhaltung des Energiesatzes wäre der Endzustand ein bereits besetzter Zustand.

Quantitativ beschreibt die Fermi-Dirac Verteilung die Besetzungswahrsch. von Zuständen für endliche  $T$ :

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

Fermi-Dirac Verteilung

$\mu \hat{=}$  chemische Potential (später)

Es gelten folgende Verteilungsfunktionen

Spin	Teilchen	Verteilungsfunktion
halbzahlig $\frac{1}{2}, \frac{3}{2}$	Fermionen	Fermi - Dirac $f(E) = \frac{1}{e^{E-\mu/k_B T} + 1}$
ganzzahlig $0, 1$	Bosonen	Bose - Einstein $\bar{n} = \frac{1}{e^{E-\mu/k_B T} - 1}$

Sei  $T = 0$  Für  $E < \mu \Rightarrow f(E) = (e^{-\infty} + 1)^{-1} = 1$

$E > \mu \Rightarrow f(E) = (e^{+\infty} + 1)^{-1} = 0$

Alle Zustände mit  $E < \mu$  besetzt, mit  $E > \mu$  unbesetzt  $\Rightarrow \mu = E_F$

Sei  $T \neq 0$

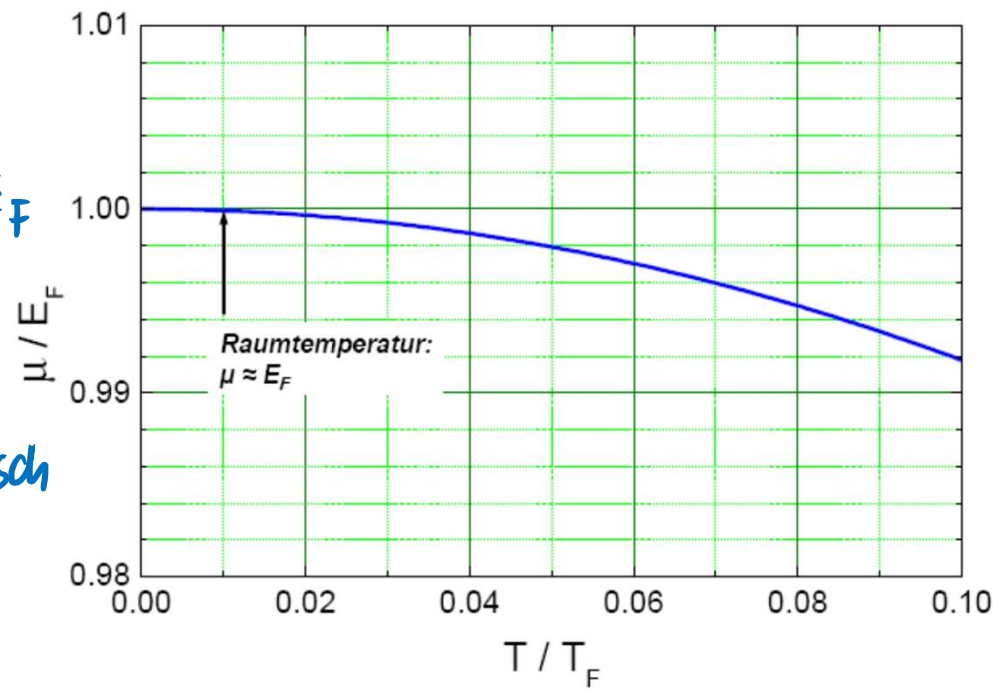
$$\mu(T) = E_F \left[ 1 - \frac{\pi^2}{12} \left( \frac{T}{T_F} \right)^2 \right] \quad (\text{ohne Beweis})$$

Da für Metalle bei 300 K typisch  $\frac{T}{T_F} \approx 10^{-2}$  ist auch bei 300 K in guter Näherung  $\mu = E_F$

### Definition des chemischen Potentials:

Stehen 2 Systeme im Kontakt, so dass Austausch von Wärme und Teilchen möglich ist, so müssen ihre  $T$  und ihre  $\mu$  gleich sein.

$\mu$  ist die freie Energie  $F = E - TS$  die nötig ist um ein Teilchen einem System hinzuzufügen, oder auch die Gibbsche freie Energie pro Teilchen:  $\mu = \frac{G}{N}$ .



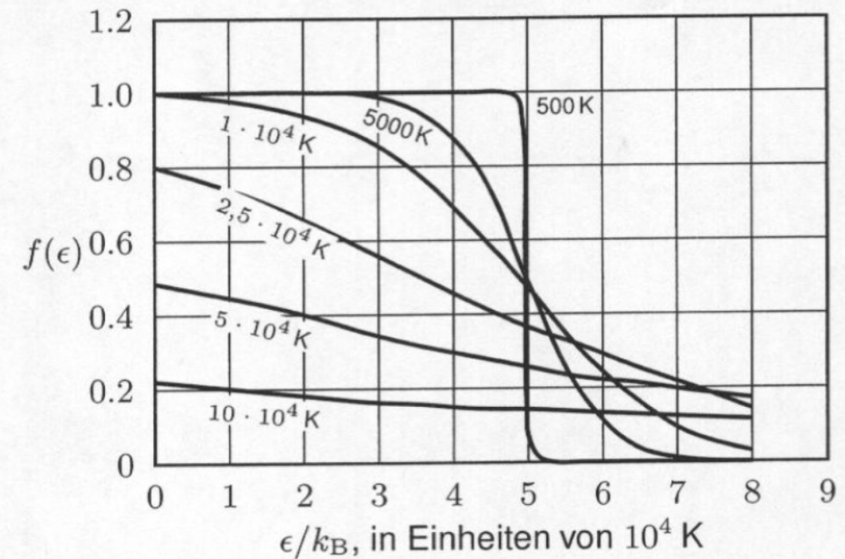
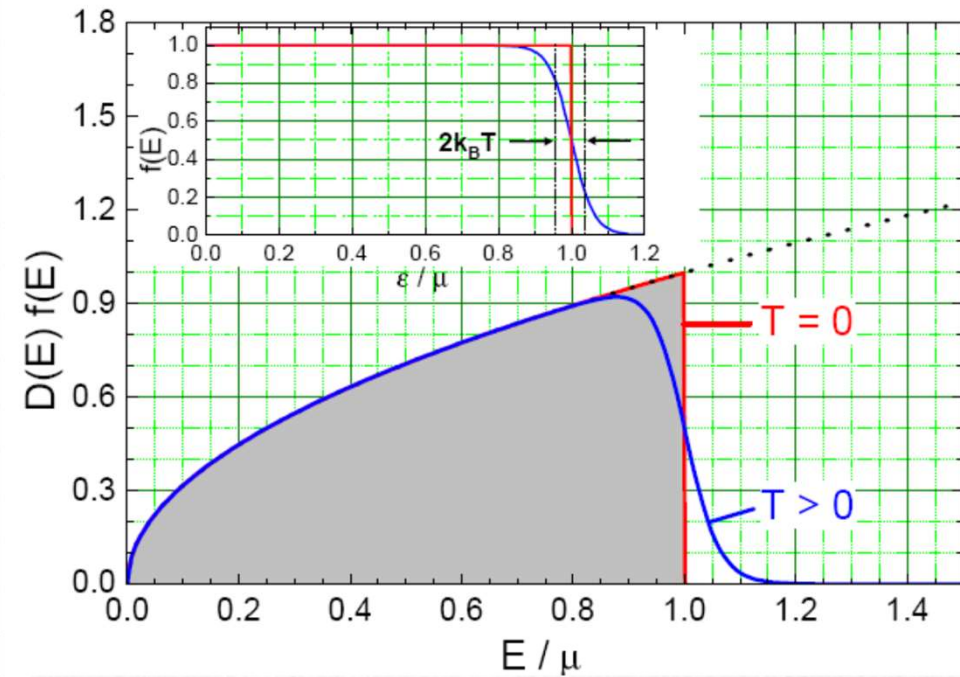
Für  $T \ll T_F$  wo  $E_F \approx \mu$  weicht  $f(E)$  nur in einem Bereich der Breite  $2k_B T$  um  $E_F$  von  $f(E)$  für  $T = 0$  ab

$$f(E_F + k_B T) = \frac{1}{e^{(E_F + k_B T - \mu)/k_B T} + 1} \approx \frac{1}{e^{+1} + 1} \approx \frac{1}{4}$$

$$f(E_F - k_B T) = \frac{1}{e^{(E_F - k_B T - \mu)/k_B T} + 1} \approx \frac{1}{e^{-1} + 1} \approx \frac{3}{4}$$

Für  $T > T_F$  geht  $f(E)$  in die Boltzmann-Verteilung (klassische Verteilungsfunktion) über.  $T \gg T_F \rightarrow \mu \rightarrow 0$

$$f(\pm) \approx \frac{1}{e^{E/k_B T} + 1} \approx e^{-E/k_B T}$$



Warum hat  $f(E)$  keine Auswirkung auf atomare Gase mit Spin  $\frac{1}{2}$  (z.B. Hg)

$$\left. \begin{array}{l} n_{\text{gas}} \approx 10^{-3} n_e \Rightarrow k_{F,\text{gas}} \sim n^{\frac{1}{3}} \approx 10^{-1} k_{F,e} \\ m_{\text{gas}} \approx 10^5 m_e \Rightarrow E_{F,\text{gas}} = \frac{\hbar^2 k_F^2}{2m} \approx 10^{-7} E_{F,e} \end{array} \right\} \begin{array}{l} T_{F,\text{gas}} \approx 10^{-7} \cdot 5 \cdot 10^4 \text{ K} \\ \approx 5 \cdot 10^{-3} \text{ K} \end{array}$$

Also ist bei allen üblichen  $T \gg T_F$  und die Boltzmannstatistik gilt.

- Beitrag der  $e^-$  zur Wärmekapazität (für Metalle)

Klassische Erwartung:  $\bar{E} = \frac{3}{2} k_B T$  pro Valenze- $e^-$  (3 Freiheitsgrade)

$$\text{Also } \bar{U} = N \bar{E} = \frac{3}{2} N k_B T$$

und damit

$$C_{V,e} = \left. \frac{\partial \bar{U}}{\partial T} \right|_V = \frac{3}{2} N k_B$$

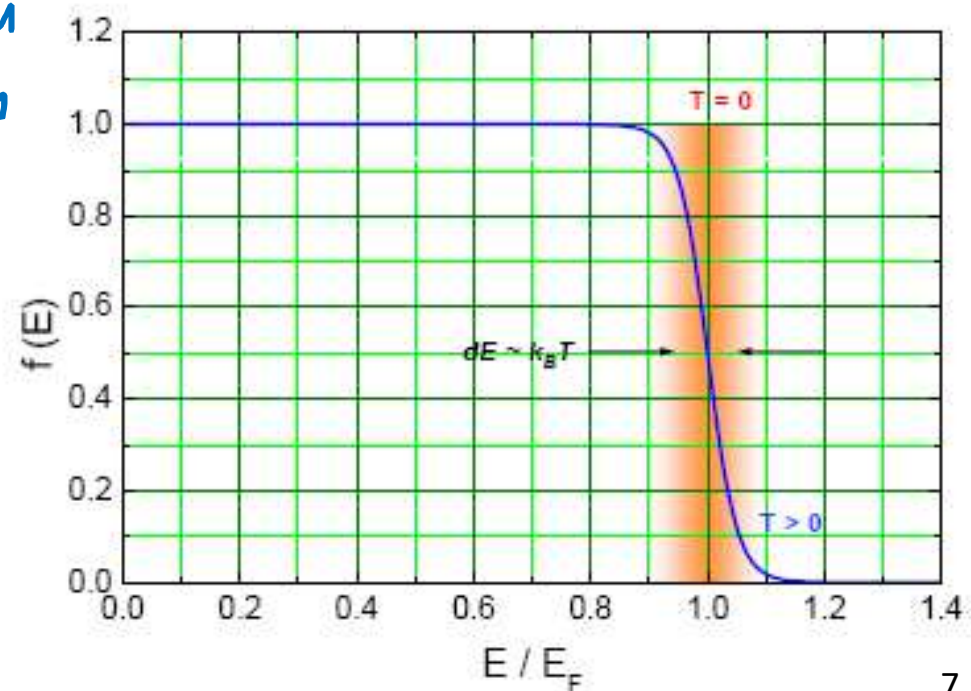
d.h. das Elektronengas sollte den halben Dulong - Petit Wert ( $3Nk_B$ ) bei Metallen beitragen.

Experimentell bei 300 K beobachtet  $C_{v,e} \approx 0,01 C_{v,Gitter}$

Diskrepanz erklärlich, weil Klassische Theorie des  $e^-$ -Gas mit guten Ergebnissen für die Leitfähigkeit.

Qualitative Erklärung: Nur  $e^-$  in einem Bereich der Breite  $k_B T$  um  $E_F$  können thermisch angeregt werden, wobei die typische Anregungsenergie  $k_B T$ .

Alle anderen  $e^-$  im Inneren der Fermi-Kugel können aufgrund des Pauli-Prinzips nicht angeregt werden: sie müssten auf besetzte Plätze.



Also ist nur ein Bruchteil  $\frac{T}{T_F}$  der  $e^-$  anregbar, d. h. die thermische Energie der  $e^-$  ist

$$U_{th} \approx \frac{T}{T_F} N k_B T$$

und damit

$$C_V = \frac{\partial U_{th}}{\partial T} \bigg|_V \approx 2 N k_B \cdot \frac{T}{T_F}$$

Da  $\frac{T}{T_F} \approx 0,01$  bei 300 K ist das Rätsel gelöst.