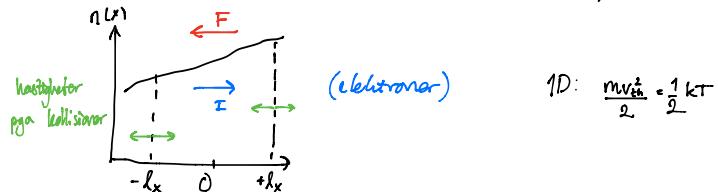


- Fria medellängden: hur långt en elektron färdas innan kollision: $l = v_{th} \cdot T \approx 3\text{ nm}$ för ex Cu i F#1

Detta var under inverkan av $E = 0,01 \text{ V/m}$. Strömmen blir $I = J \cdot s = eE \cdot l = 1,75 \text{ A} \leftarrow \text{Mycket!}$
Om vi väljer E så att $v_{th} \approx v_e$ så smälter metallen

Diffusion - beror på kollisioner mellan partiklar och ojämna koncentrationer



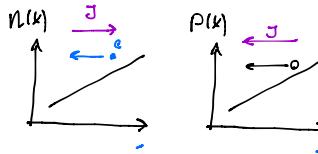
$$\begin{aligned} F &= F_\rightarrow + F_\leftarrow \\ F_\rightarrow &= \frac{1}{2} n(Lx) \cdot v_{th,x} \\ F_\leftarrow &= \frac{1}{2} n(-Lx) \cdot v_{th,x} \end{aligned} \quad \left. \begin{aligned} F &= \frac{1}{2} v_{th,x} (n(-Lx) - n(Lx)) \approx -v_{th} \cdot L_x \cdot \frac{dn}{dx} \end{aligned} \right.$$

Nu kan vi få fram uttryck för diffusion!

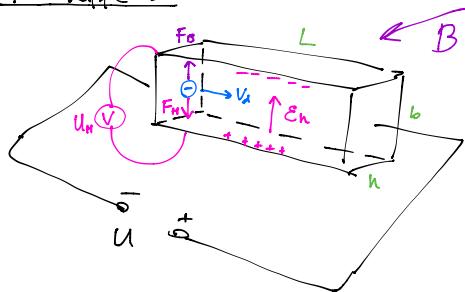
Diffrusivitet och mobilitet är proportionella! $D_e = \frac{kT}{e} M_e$

$$J_e^{diff} = -e \cdot F = e \cdot D_e \cdot \frac{dn}{dx} \quad \text{Diffrusivitet } D_e = v_{th} \cdot l_e$$

$$\begin{aligned} \text{Total ström} \quad J_e &= ne \mu_e E + e D_e \cdot \frac{dn}{dx} \\ (\text{h}^{-1}) \quad J_h &= pe \mu_h E - e D_h \cdot \frac{dp}{dx} \end{aligned}$$



Halleffekt



Vi får en upprättrad kraft pga Lorentz kraftlag: $\vec{F} = q(E + \vec{v} \times \vec{B})$
Elektroner samlas i övre området och vi får då en halleffekt som ger E_H och U_H .

$$\begin{aligned} F_B &= -ev_B B \\ F_H &= -eE_H \end{aligned} \quad \left. \begin{aligned} F_H &= F_B \Rightarrow U_H = \frac{I}{neb} B \\ U_H &= \frac{I}{neb} B \end{aligned} \right. \quad \text{Den andra omvälvbara storheten!}$$

Så Halleffekten ger info om

1. Tecken på laddningsbarhets
2. Koncentrationen n

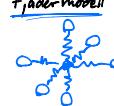
Värmekapacitet - ett mätt på energiändring med temperatur

$$C_v = \frac{\partial E}{\partial T} \Big|_{V \text{ konst.}}$$

$$Q = W + \Delta U$$

2 bidrag till C_v :

1. Elektronerna (valens) $\rightarrow \bar{E}^{el} = \frac{3}{2} kT \rightarrow \bar{E}^{el}/mol = \frac{3}{2} kT N_A \rightarrow C_v^{el}/mol = \frac{dE}{dT} = \frac{3}{2} kN_A$
2. Atomernas vibration - Fjädermodell: $T > 0$ ger i x-led $E_x = \frac{p_x^2}{2m} + \frac{M\omega^2 x^2}{2} = \frac{1}{2} kT + \frac{1}{2} kT = kT$



 Angerda

Avogadros konstant

$C_v^{atom}/mol = \frac{dE}{dT} = 3kN_A$

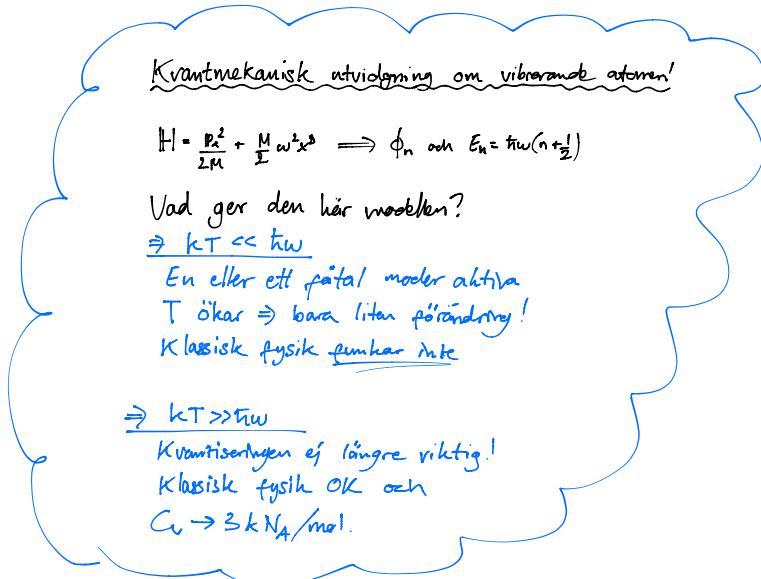
oskatterbding
från fjädrar

↓
 3D: $E^{atom} = 3kT N_A \Rightarrow C_v^{atom} = \frac{dE}{dT} = 3kN_A$

Total C_v ges av båda. $C_v^{el} = \frac{3}{2} kN_A$ och $C_v^{atom} = 3kN_A$

Experimentellt uppmätt ger $C_v^{ex} \leq 3kN_A \leftarrow$ Varför verkar inte C_v^{el} spela roll? $C_v^{el} \approx 0?$

$3kN_A = 25 \text{ J/(K.mol)} \approx 6 \text{ cal/(K.mol)}$, vilket är övre gränsen hos C_v för de flesta ämnen!



C_v är olika för olika ämnen: $\rightarrow 3kN_A$ fast för Pb men nästan aldrig för C (diamant). Varför?

$$\Rightarrow \omega = \sqrt{\frac{\text{fjäderkonst}}{\text{massa}}} \quad \text{Pb: röjukt, tunga atomer} \Rightarrow \omega \text{ litet!}$$