

O “gás” de férmions livres.

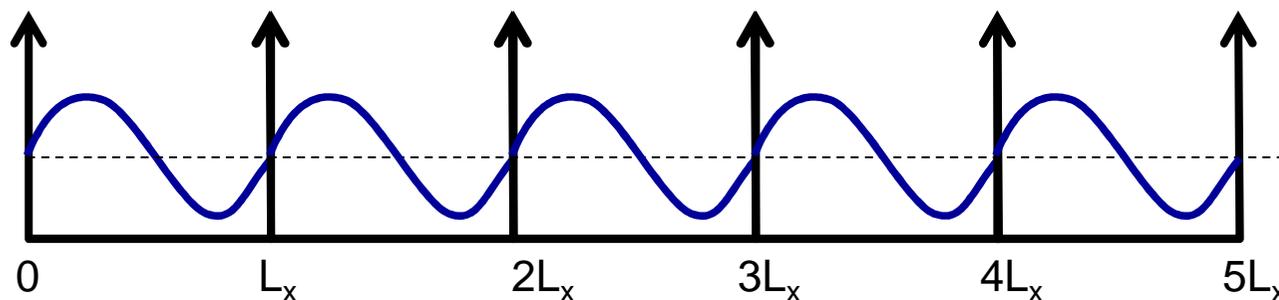
- Eq. de Schrödinger independente do tempo para uma partícula de massa m^* :

Solução (onda esférica):

$$-\frac{\hbar^2}{2m^*} \nabla^2 \Psi(\mathbf{r}) = \varepsilon \Psi(\mathbf{r}) \Rightarrow \nabla^2 \Psi(\mathbf{r}) = -k^2 \Psi(\mathbf{r}) \quad \Psi_{\mathbf{k}}(\mathbf{r}) = A e^{i\mathbf{k} \cdot \mathbf{r}} \quad |\mathbf{k}|^2 = \frac{2m^* \varepsilon}{\hbar^2}$$

- Vamos considerar condições de contorno periódicas no espaço:

$$\Psi_{\mathbf{k}}(x + L_x, y, z) = \Psi_{\mathbf{k}}(x, y + L_y, z) = \Psi_{\mathbf{k}}(x, y, z + L_z) = \Psi_{\mathbf{k}}(x, y, z)$$



$$\Psi_{\mathbf{k}}(\mathbf{r} + \mathbf{L}) = A e^{i\mathbf{k} \cdot \mathbf{r}} e^{i\mathbf{k} \cdot \mathbf{L}}$$

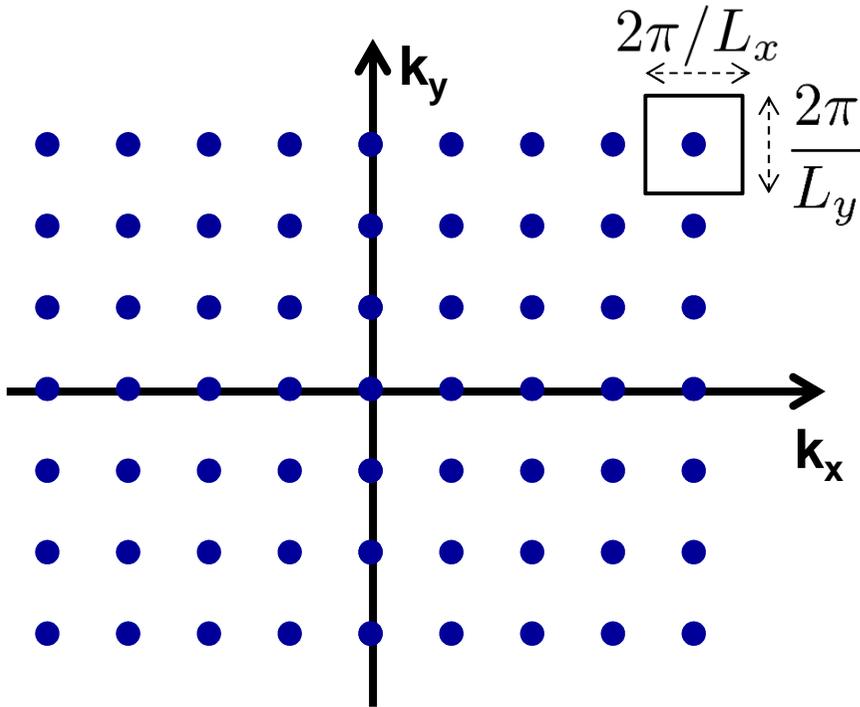
$$e^{i\mathbf{k} \cdot \mathbf{L}} = 1$$

- Solução: quantização da energia (ou de k):
$$k_x L_x + k_y L_y + k_z L_z = 2n\pi$$
$$n = 0, \pm 1, \pm 2, \dots$$

Contando os estados.

- Valores de k possíveis:

$$k_{x(y,z)} = \frac{2\pi n_{x(y,z)}}{L_{x(y,z)}} \text{ com } n_{x(y,z)} = 0, \pm 1, \pm 2, \dots$$



- Estado e energia para cada k:

$$\Psi_{\mathbf{k}}(\mathbf{r}) = \frac{1}{\sqrt{L_x L_y L_z}} e^{i\mathbf{k} \cdot \mathbf{r}} \quad \boxed{\varepsilon_{\mathbf{k}} = \frac{\hbar^2 k^2}{2m^*}}$$

- Número de estados no espaço k (3D) :

“Volume” de cada estado em k

$$V_{\mathbf{k}}^{1st} = \left(\frac{2\pi}{L_x} \right) \left(\frac{2\pi}{L_y} \right) \left(\frac{2\pi}{L_z} \right) = \frac{(2\pi)^3}{V_{\mathbf{r}}}$$

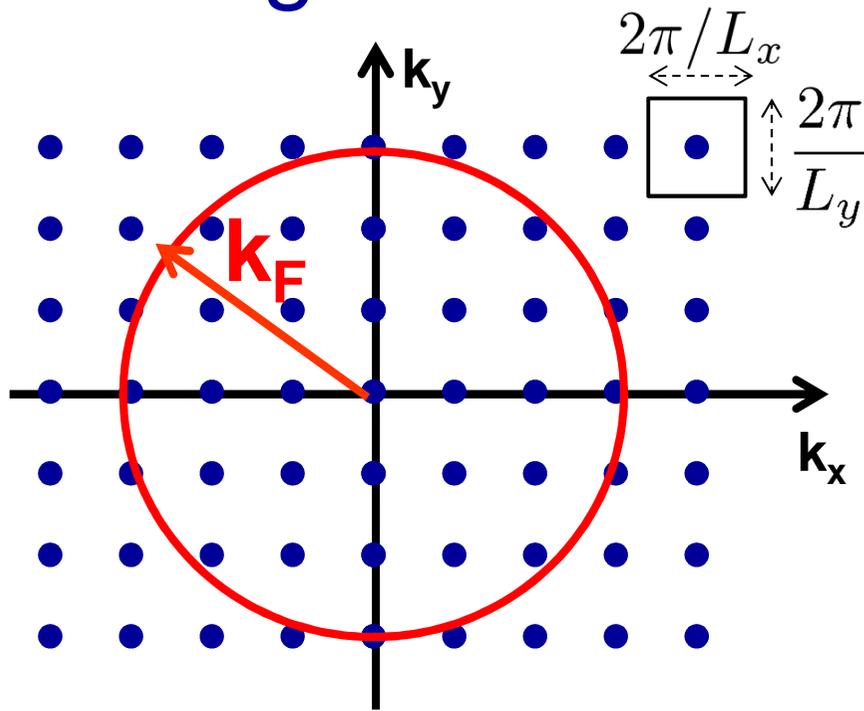
Dica: para transformar Discreto → contínuo!

$$\boxed{\frac{1}{V_{\mathbf{r}}} \sum_{\mathbf{k}} \rightarrow \int \frac{d^3 \mathbf{k}}{(2\pi)^3}}$$

No. estados em um volume em k:

$$N_{st} = \sum_{\mathbf{k}} = \int \frac{d^3 \mathbf{k}}{V_{\mathbf{k}}^{1st}} = V_{\mathbf{r}} \int \frac{d^3 \mathbf{k}}{(2\pi)^3}$$

Energia de Fermi.



- Energia de Fermi \mathcal{E}_F : energia dos últimos estados ocupados.
- $\mathcal{E}=\mathcal{E}_F$: **esfera no espaço k.**
- O raio da esfera é o **vetor de onda de Fermi k_F**

$$k_F = \frac{\sqrt{2m^* \mathcal{E}_F}}{\hbar}$$

- Em cada estado ocupado ($k < k_F$) cabem 2 férmions com spin (Pauli).
- Para N férmions “com spin”, temos:

$$N = 2 \sum_{|\mathbf{k}| < k_F} = 2V_r \int_{V_k} \frac{d^3 \mathbf{k}}{(2\pi)^3}$$

Integrando na esfera no espaço k:

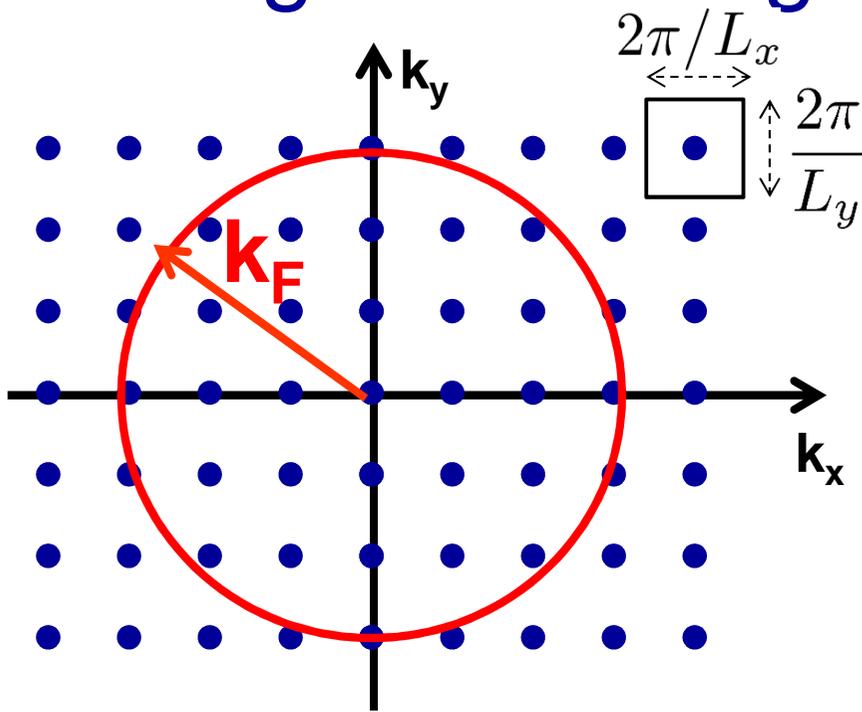
$$\frac{N}{V_r} = \frac{2}{8\pi^3} \frac{4}{3} \pi k_F^3 = \frac{k_F^3}{3\pi^2}$$

- Em termos da densidade $n=N/V_r$:

$$\mathcal{E}_F = \left(\frac{\hbar^2 (3\pi^2)^{\frac{2}{3}}}{2m^*} \right) n^{\frac{2}{3}}$$

Em 3D, \mathcal{E}_F varia com $n^{2/3}$!!

Energia total do gás de férmions.



- Somando as energias de cada estado ocupado:

$$E = 2 \sum_{|\mathbf{k}| < k_F} \varepsilon_k = 2V_r \int_{V_k} \frac{\hbar^2 k^2}{2m^*} \frac{d^3 \mathbf{k}}{(2\pi)^3}$$

- Integrando e rearranjando:

$$E = \frac{3}{5} V_r n \varepsilon_F \Rightarrow \frac{E}{N} = \frac{3}{5} \varepsilon_F$$

Energia por partícula em um gás de férmions

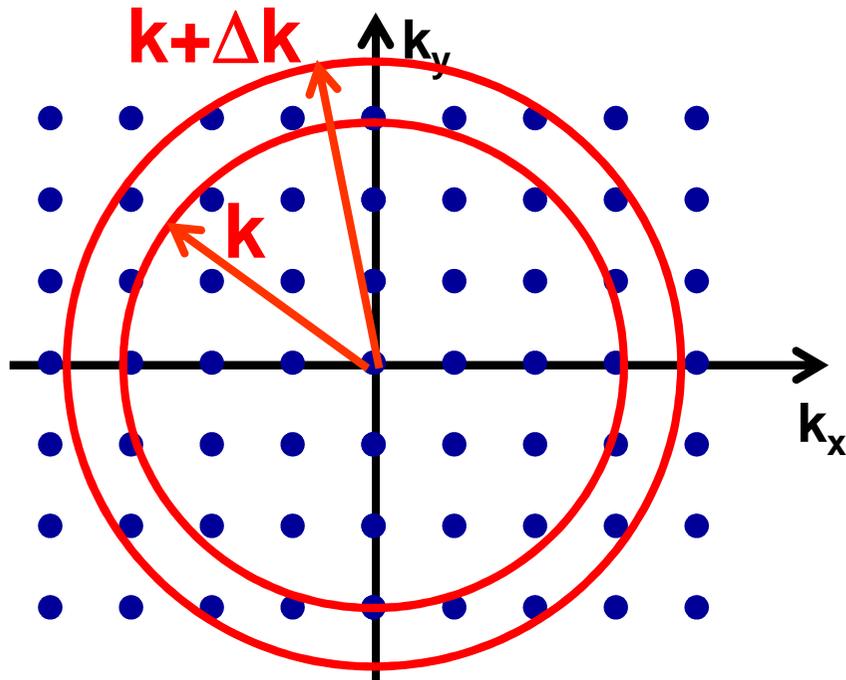
- Valores típicos em metais (cobre) :

$$\varepsilon_F \approx 7.03 \text{ eV} = 81600 \text{ K}/k_B$$

- Número bom para ter em mente:

$$(1 \text{ meV} = 11.6 \text{ K}/k_B)$$

Densidade de estados.



- No de estados entre k e $k + \Delta k$ (3D):

$$\Delta N_{st}^{\Delta k} = 2 \frac{\Delta V_k}{V_k^{1st}} = V_r \frac{8\pi k^2 dk}{(2\pi)^3}$$

$$\Delta N_{st}^{\Delta k} = V_r \frac{k^2 dk}{\pi^2}$$

- No de estados entre ε e $\varepsilon + \Delta\varepsilon$:

$$\Delta N_{st}^{\Delta\varepsilon} = \rho(\varepsilon) d\varepsilon$$

onde $\rho(\varepsilon)$ é a densidade de estados:

- Convertendo de k para ε :

$$\varepsilon_k = \frac{\hbar^2 k^2}{2m^*} \Rightarrow d\varepsilon = \frac{\hbar^2 k dk}{m^*}$$

Como o número de estados é o mesmo , temos:

$$\Delta N_{st}^{\Delta k} = \Delta N_{st}^{\Delta\varepsilon} = \frac{V_r}{2\pi^2} \left(\frac{2m^*}{\hbar^2} \right)^{\frac{3}{2}} \varepsilon^{\frac{1}{2}} d\varepsilon$$

- Densidade de estados em 3D:

$$\rho_{3D}(\varepsilon) = \frac{V_r}{2\pi^2} \left(\frac{2m^*}{\hbar^2} \right)^{\frac{3}{2}} \varepsilon^{\frac{1}{2}}$$