

Soluzione Esonero 6-6-00

1) In coordinate cilindriche ogni particella ha un'hamiltoniana:

$$H = \frac{1}{2m} \left(p_r^2 + \frac{p_\phi^2}{r^2} + p_z^2 \right) + \frac{m\omega^2}{2} r^2$$

da cui otteniamo una funzione di partizione canonica:

$$\begin{aligned} Z^c &= \frac{1}{N!} \left[\int_0^R dr \int_0^{2\pi} d\phi \int_0^h dz \int_{-\infty}^{+\infty} dp_r \int_{-\infty}^{+\infty} dp_\phi \int_{-\infty}^{+\infty} dp_z e^{-\beta \left(\frac{1}{2m} (p_r^2 + \frac{p_\phi^2}{r^2} + p_z^2) + \frac{m\omega^2}{2} r^2 \right)} \right]^N = \\ &= \frac{1}{N!} \left[\left(\frac{2\pi m}{\beta} \right)^{\frac{3}{2}} \frac{2\pi h}{\beta m \omega^2} (1 - e^{-\beta \frac{m\omega^2}{2} R^2}) \right]^N \\ U &= -\frac{\partial}{\partial \beta} \log Z^c = \frac{5}{2} N \frac{1}{\beta} - N \frac{m\omega^2}{2} R^2 \frac{e^{-\beta \frac{m\omega^2}{2} R^2}}{1 - e^{-\beta \frac{m\omega^2}{2} R^2}} \end{aligned}$$

La densità del gas in funzione di r è data dall'espressione:

$$\rho(r) = \frac{n(r) dr}{2\pi h r dr} = \frac{n(r)}{2\pi h r}$$

con $n(r) dr$ il numero medio di particelle nel volume infinitesimo cilindrico tra r e $r + dr$.
Abbiamo quindi:

$$\begin{aligned} n(r) dr &= \frac{1}{Z^c} \frac{1}{N!} \int_0^R dr_1 \int_0^{2\pi} d\phi_1 \int_0^h dz_1 \dots \\ &\dots \int_{-\infty}^{+\infty} dp_{r,1} \int_{-\infty}^{+\infty} dp_{\phi,1} \int_{-\infty}^{+\infty} dp_{z,1} \dots \sum_{k=1}^N \chi_{(r,r+dr)}^k e^{-\beta \left(\frac{1}{2m} \sum_{j=1}^N (p_{r,j}^2 + \frac{p_{\phi,j}^2}{r^2} + p_{z,j}^2) + \frac{m\omega^2}{2} r_j^2 \right)} = \\ &= N r \beta m \omega^2 \frac{e^{-\beta \frac{m\omega^2}{2} r^2}}{1 - e^{-\beta \frac{m\omega^2}{2} R^2}} dr \end{aligned}$$

da cui otteniamo:

$$\rho(r) = \frac{N \beta m \omega^2}{2\pi h} \frac{e^{-\beta \frac{m\omega^2}{2} r^2}}{1 - e^{-\beta \frac{m\omega^2}{2} R^2}}$$

2) La funzione di partizione gran-canonica è data da:

$$Z^g = \exp \left\{ e^{\beta \mu} \left(\frac{2\pi m}{\beta} \right)^{\frac{3}{2}} \frac{2\pi h}{\beta m \omega^2} (1 - e^{-\beta \frac{m\omega^2}{2} R^2}) \right\}$$

Il numero medio di particelle è dato da:

$$\langle n \rangle = \log Z^g = e^{\beta \mu} \left(\frac{2\pi m}{\beta} \right)^{\frac{3}{2}} \frac{2\pi h}{\beta m \omega^2} (1 - e^{-\beta \frac{m\omega^2}{2} R^2})$$

e dall'equazione di stato del gas perfetto otteniamo:

$$P^g = \frac{\langle n \rangle kT}{V} = kT e^{\beta \mu} \left(\frac{2\pi m}{\beta} \right)^{\frac{3}{2}} \frac{2}{\beta m \omega^2 R^2} (1 - e^{-\beta \frac{m\omega^2}{2} R^2})$$