

Compte rendu mars 2012

L3 SPC - Thermo Stat

I)

1) Ensemble statistique permettant de décrire les propriétés thermodynamiques d'un système fermé en équilibre thermique avec un thermostat qui impose sa température  $T$ .

2)  $Z = \sum_{(e)} e^{-\beta E_e}$      3)  $P_e = \frac{1}{Z} e^{-\beta E_e}$

4)  $\langle E^c \rangle = \frac{1}{Z} \sum_{(e)} E_e e^{-\beta E_e} = \sum_{(e)} E_e P_e$  ( $E$  discrète)

$\langle E^c \rangle = \frac{1}{Z} \int_0^{\infty} P(E) E e^{-\beta E} dE$  ( $E$  continue)

5)  $S^I = -k_B \sum_{(e)} P_e \ln P_e$

$= -k_B \sum_{(e)} \frac{1}{Z} e^{-\beta E_e} \ln \left( \frac{e^{-\beta E_e}}{Z} \right)$

$= -k_B \sum_{(e)} \frac{e^{-\beta E_e}}{Z} (-\beta E_e - \ln Z)$

$= +k_B \left[ \sum_{(e)} \beta E_e \frac{e^{-\beta E_e}}{Z} \right] + k_B \left[ \sum_{(e)} \frac{e^{-\beta E_e}}{Z} \ln Z \right]$

$= k_B \beta \left[ \sum_{(e)} E_e e^{-\beta E_e} \right] + k_B \left[ \frac{\ln Z}{Z} \sum_{(e)} e^{-\beta E_e} \right]$

$S^c = k_B \beta \langle E^c \rangle + k_B \ln Z = \frac{-\langle E^c \rangle}{T} + k_B \ln Z$

II) 1)  $E = n(E_0 + E^*) + (N-n)E_0$

$= nE^* + NE_0$

$n = \frac{E - NE_0}{E^*}$

2)  $\Omega(N, n) = \frac{N!}{(N-n)! n!} = C_N^n$

3)  $S^* = k_B \ln \Omega(N, n) = k_B \ln N! - k_B \ln (N-n)! - k_B \ln n!$

$S^* = k_B \left\{ N \ln N - (N-n) \ln (N-n) - n \ln n \right\}$

$$4) \frac{1}{T^*} = \left( \frac{\partial S^*}{\partial E} \right)_N = \left( \frac{\partial S^*}{\partial n} \right)_N \left( \frac{\partial n}{\partial E} \right)_N = \frac{1}{E^*} \left( \frac{\partial S^*}{\partial n} \right)_N$$

$$\frac{1}{T^*} = \frac{k_B}{E^*} \left\{ \ln(N-n) - (N-n) \frac{1}{(N-n)} - \ln n - \frac{n}{n} \right\} \quad (I)$$

$$\frac{E^*}{k_B T^*} = \left\{ \ln(N-n) - \ln n \right\} = \ln \left( \frac{N-n}{n} \right)$$

$$5) \ln \left( \frac{N}{n} - 1 \right) = \frac{E^*}{k_B T^*} \Rightarrow \left( \frac{N}{n} - 1 \right) = e^{E^*/k_B T^*}$$

$$\frac{N}{n} = 1 + e^{E^*/k_B T^*} \quad n = \frac{N}{1 + e^{E^*/k_B T^*}}$$

$$6) T = 0 \text{ K} \quad n = 0$$

tous les atomes à l'état fondamental  
un seul état  $S^* = 0$

$$7) k_B T \ll E^* \quad BT$$

$$e^{E^*/k_B T} \gg 1 \Rightarrow n = N e^{-E^*/k_B T}$$

$n \rightarrow 0$ , le nb d'atomes dans l'état excité est faible à BT, donc  $S^* \rightarrow 0$

$$8) k_B T \gg E^* \quad HT, \lim_{x \rightarrow 0} (1 + e^x) \approx 2 + x \approx 2$$

$$x = \frac{E^*}{k_B T} \ll 1 \quad x \rightarrow 0$$

$$n \approx \frac{N}{2} \quad S^* \rightarrow S^*_{\max}$$

à haute température, il y a autant d'atomes à l'état fondamental qu'à l'état excité à cause de l'agitation thermique entropie microcanonique est maximale

$$S^* = k_B \ln 2^N = N k_B \ln 2$$