

I, Equilibre d'échange isotopique

$$1. \boxed{K(T) = \frac{q_{H_2}^2}{q_{H_2} q_{D_2}}}$$

2. Indépendance des degrés de liberté :

$$E = E_h + E_{int} + E_v + E_d$$

$$3. q_v(T) = \sum_{m_v=0}^{\infty} e^{-\left(m_v+\frac{1}{2}\right)\frac{\hbar\omega}{k_b T}} = e^{-\frac{\hbar\omega}{2k_b T}} \underbrace{\sum_{m_v=0}^{\infty} \left(e^{-\frac{\hbar\omega}{k_b T}}\right)^{m_v}}_{\frac{1}{1 - e^{-\frac{\hbar\omega}{k_b T}}}}$$

$$\Rightarrow q_v(T) = \frac{e^{-\frac{\Theta_v}{2T}}}{1 - e^{-\frac{\Theta_v}{T}}} \quad \text{avec } \left[\frac{\Theta_v \cdot \frac{\hbar\omega}{k_b}}{k_b}\right] = \frac{\hbar}{k_b} \sqrt{\frac{k}{\nu}}$$

4. Θ_v : température de dégel de la vibration. Pour $T \geq \Theta_v$, les états excités de vibration sont accessibles. La vibration est alors thermalisée.

5. Courbes d'énergie potentielle identiques pour H_2 , HD et D_2

$$\Rightarrow E_o(H_2) = E_o(HD) = E_o(D_2)$$

- Même constante de force de vibration harmonique :

$$k(H_2) = k(HD) = k(D_2)$$

- Même longueur d'équilibre :

$$l_o(H_2) = l_o(HD) = l_o(D_2)$$

$$\bullet \quad \Theta_v(H_2) = \frac{\hbar}{k_B} \sqrt{\frac{k(H_2)}{\nu(H_2)}} \quad \Theta_v(HD) = \frac{\hbar}{k_B} \sqrt{\frac{k(HD)}{\nu(HD)}} \quad \Theta_v(D_2) = \frac{\hbar}{k_B} \sqrt{\frac{k(D_2)}{\nu(D_2)}}$$

$$\Rightarrow \frac{\Theta_v(HD)}{\Theta_v(H_2)} = \sqrt{\frac{\nu(H_2)}{\nu(HD)}} \quad \text{or} \quad \frac{\Theta_v(D_2)}{\Theta_v(H_2)} = \sqrt{\frac{\nu(H_2)}{\nu(D_2)}}$$

$$\Rightarrow \boxed{\Theta_v(HD) = \Theta_v(H_2) \sqrt{\frac{\nu(H_2)}{\nu(HD)}}} \quad \text{or} \quad \boxed{\Theta_v(D_2) = \Theta_v(H_2) \sqrt{\frac{\nu(H_2)}{\nu(D_2)}}}$$

$$\bullet \quad \Theta_{net}(H_2) = \frac{\hbar^2}{2I(H_2)k_B} \quad \text{and} \quad I(H_2) = \nu(H_2)l_0^2$$

$$\Rightarrow \boxed{\frac{\Theta_{net}(HD)}{\Theta_{net}(H_2)} = \sqrt{\frac{\nu(H_2)}{\nu(HD)}}} \quad \text{or} \quad \boxed{\frac{\Theta_{net}(D_2)}{\Theta_{net}(H_2)} = \sqrt{\frac{\nu(H_2)}{\nu(D_2)}}}$$

$\sigma_{H_2} = \sigma_{D_2} = 2$

$$6. \quad K(T) = \frac{\dot{q}_{HD}^2}{\dot{q}_{H_2}^2 \dot{q}_{D_2}^2} = \left(\frac{\Lambda(H_2)\Lambda(D_2)}{\Lambda(HD)} \right)^2 \times \left(\frac{\Theta_{net}(D_2)\Theta_{net}(H_2) \times 4}{\Theta_{net}^2(HD)} \right)$$

$$\times \left(e^{-\frac{\Theta_v(HD)}{T}} \times \frac{(1 - e^{-\frac{\Theta_v(H_2)}{T}})(1 - e^{-\frac{\Theta_v(D_2)}{T}})}{(1 - e^{-\frac{\Theta_v(HD)}{T}})^2} \right)$$

$$K_{BT}(T)$$

$$7. \quad \Theta_v \ll T \Rightarrow e^{-\frac{\Theta_v}{T}} \approx 1 - \frac{\Theta_v}{T}$$

$$\Rightarrow K_v(T) \approx \frac{\Theta_v(H_2) \times \Theta_v(D_2)}{\Theta_v^2(HD)} = \frac{\sqrt{\frac{\nu(H_2)}{\nu(D_2)}}}{\sqrt{\frac{\nu(H_2)}{\nu(HD)}}} = \sqrt{\frac{\nu(HD)}{\nu(H_2) \times \nu(D_2)}}$$

$$\mu_{H_2} = \frac{1}{2} m_H \quad ; \quad \mu_{HD} = \frac{2}{3} m_H \quad ; \quad \mu_{D_2} = m_H$$

$$\Rightarrow \boxed{K_v(T) = \sqrt{\frac{\frac{4}{9}}{\frac{1}{4}}} = \sqrt{\frac{16}{9}} = \frac{4}{3} \approx 1}$$

$$8. \quad \Lambda = \frac{\hbar}{\sqrt{2\pi m k_B T}}$$

(2)

$$\Rightarrow K_{\text{tr}} = \frac{\Lambda(\text{HD})^6}{\Lambda(H_2)^3 \Lambda(D_2)^3} = \frac{m_{H_2}^{3/2} m_{D_2}^{3/2}}{m_{\text{HD}}^3} \quad \text{avec} \quad m_{D_2} = 2m_{H_2}$$

$$m_{\text{HD}} = \frac{3}{2} m_{H_2}$$

$$\Rightarrow K_{\text{tr}} = \boxed{\frac{\sqrt[6]{8}}{\frac{27}{8}}} = \frac{8\sqrt[6]{8}}{27} \approx 0,84$$

$$K_{\text{rot}} = \frac{4 \times \frac{\nu(H_2)}{\nu(D_2)} \Omega_{\text{rot}}(H_2) \Omega_{\text{rot}}(D_2)}{\left(\frac{\nu(H_2)}{\nu(\text{HD})} \Omega_{\text{rot}}(H_2) \right)^2} = 4 \quad \frac{\nu(\text{HD})^2}{\nu(H_2) \nu(D_2)} = 4 \quad \frac{\frac{4}{9}}{\frac{1}{4} \times 1}$$

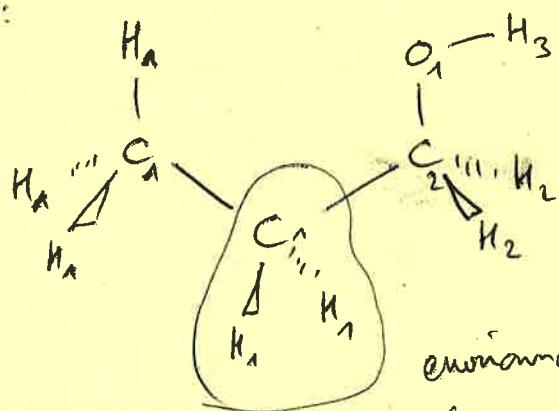
$$\boxed{K_{\text{rot}} = \frac{64}{9} \approx 7,1}$$

Bilan : A T ambiante, c'est la rotation qui contribue le plus à K.

II, Simulation moléculaire

- Un type d'atome est la description d'un élément dans un environnement chimique donné. Sa définition permet de décrire les interactions entre l'atome et ses voisins dans le système décrit par un champ de forces.
- Les 3 atomes H₁ sont équivalents chimiquement, de même que les 2 atomes H₂. Par contre l'environnement des H₁ diffère de l'environnement des H₂ et des H₃ d'où les 3 types d'atomes \neq b.

- Propanol :



environnement similaire au CH₃ terminal
(connecté à des C ou des H)

- * $g(n)$ à p_0 et T_0

↳ Propriété statique \Rightarrow MC ou DM.

↳ p_0 et T_0 fixés \Rightarrow (N, V, T)

- * η à p_0 et T_0

↳ Propriété dynamique \Rightarrow DM

↳ p_0 et T_0 fixés \Rightarrow (N, P, T)

- Mot le \oplus rapide est la vibration autour de 3500 cm^{-1} pour H₂O de période :

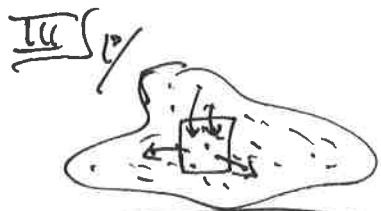
$$T = \frac{d}{c} = \frac{1}{3500} \times \frac{1}{3 \cdot 10^{10}}$$

\uparrow
en cm^{-1}

$$\Rightarrow T \approx \frac{1}{3,5 \cdot 10^3 \times 3 \cdot 10^{10}} \approx 10^{-14}$$

\Rightarrow il faut δt au \oplus égal à 10% de T soit 1 fs.

Examen 26(3/25)



A l'intérieur du sous-volume V , le nombre de particules N n'est pas fixé et la température T est celle fixée par le fluide environnant \Rightarrow variables μ, T imposées et donc description grand canonique.

$$\beta = (P_{\text{ext}} T)^{-1}$$

et μ est le potentiel chimique du fluide.

2% On a $P_i = \frac{e^{-\beta(E_i - \mu N_i)}}{\sum_i e^{-\beta(E_i - \mu N_i)}}$.

3% On a $\langle N \rangle = \sum_i N_i P_i$ et ainsi $\langle N \rangle = \sum_i \frac{N_i e^{-\beta(E_i + \mu N_i)}}{\sum_i e^{-\beta(E_i - \mu N_i)}}$

Soit $\langle N \rangle = \frac{1}{\beta \sum_i e^{-\beta(E_i - \mu N_i)}} \frac{\partial}{\partial \mu} \underbrace{\sum_i e^{-\beta(E_i - \mu N_i)}}_E = \frac{1}{\beta^2} \frac{\partial E}{\partial \mu}$

4% On a $\langle N^2 \rangle = \sum_i \frac{N_i^2 e^{-\beta(E_i - \mu N_i)}}{\sum_i} = \frac{1}{\beta^2} \frac{1}{E} \frac{\partial^2 E}{\partial \mu^2}$ et $\langle N \rangle^2 = \frac{1}{\beta^2} \frac{1}{E^2} \left(\frac{\partial E}{\partial \mu} \right)^2$.

Ainsi $\langle N^2 \rangle - \langle N \rangle^2 = \frac{1}{\beta^2} \frac{1}{E} \frac{\partial^2 E}{\partial \mu^2} - \frac{1}{\beta^2} \frac{1}{E^2} \left(\frac{\partial E}{\partial \mu} \right)^2$.

Calculons $\frac{1}{\beta} \frac{\partial \langle N \rangle}{\partial \mu} = \frac{1}{\beta^2} \frac{\partial}{\partial \mu} \left(\frac{1}{E} \frac{\partial E}{\partial \mu} \right) + \frac{1}{\beta^2} \frac{1}{E} \frac{\partial^2 E}{\partial \mu^2} = -\frac{1}{\beta^2} \frac{1}{E^2} \left(\frac{\partial E}{\partial \mu} \right)^2 + \frac{1}{\beta^2} \frac{1}{E} \frac{\partial^2 E}{\partial \mu^2}$.

Douc, on a bien $\Delta N^2 = \langle N^2 \rangle - \langle N \rangle^2 = \frac{1}{\beta} \frac{\partial \langle N \rangle}{\partial \mu}$.

On peut considérer que le nombre de particules est pratiquement fixé dans le sous-volume V si N est suffisamment grand. Autrement dit, d'après la relation précédente, on voit que $\Delta N^2 \sim \langle N \rangle$ et donc $\frac{\Delta N}{N} \sim \frac{1}{\sqrt{N}}$, qui devient négligeable pour $\langle N \rangle \gg 1$.

5% On a $dF = -SdT - PdV + \mu dN$. Comme dF est une différentielle totale, on a de plus $\frac{\partial^2 F}{\partial N \partial V} = \frac{\partial^2 F}{\partial V \partial N}$. Donc $\left[\left(\frac{\partial P}{\partial N} \right)_{T,V} = - \left(\frac{\partial V}{\partial P} \right)_{T,N} \right]$.

6% D'après 4%, on a $\Delta N^2 = \frac{1}{\beta} \frac{\partial \langle N \rangle}{\partial \mu} = \beta^{-1} \left(\frac{\partial \langle N \rangle}{\partial \mu} \right)^{-1} = -\beta^{-1} \left(\frac{V \partial \mu}{\partial V \partial N} \right)^{-1} = \beta^{-1} \left(\frac{V^2 \partial P}{\partial N \partial V} \right)^{-1}$,

soit $\Delta N^2 = -\beta^{-1} \left(\frac{V^2 \partial P}{\partial N \partial V} \right)^{-1} = -\beta^{-1} n \langle N \rangle \times \frac{1}{V} \left(\frac{\partial V}{\partial P} \right)_{T,N}$ et donc

$\boxed{\Delta N^2 = \beta^{-1} n \langle N \rangle x_T}$, avec $x_T = -\frac{1}{V} \left(\frac{\partial V}{\partial P} \right)_{T,N}$ et $n = \frac{\langle N \rangle}{V}$.

7% D'après 6%, on a $x_T = \frac{\beta \Delta N^2}{n \langle N \rangle}$ et $\Delta N^2 > 0$, $n > 0$, $\langle N \rangle > 0$ et $\beta > 0$.

Donc $x_T > 0$.

Examen 26/3/24

IV 1° On considère les molécules comme discrépantes et indépendantes les unes des autres, qui oscillent autour de leur position d'équilibre de façon harmonique. Ce sont les ingrédients du modèle d'Einstein.

2° Ces particules étant indépendantes, chacune se comporte selon sa fonction de partition mono-particulaire. On a donc

$$Q = q^N$$

3° De manière générale on a $q = \frac{1}{\rho_1^3} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \exp\left(-\frac{H(p_x, p_y, p_z, x, y, z)}{k_B T}\right) dp_x dp_y dp_z$,

$$\text{Soit } q = \frac{1}{\rho_1^3} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \exp\left[-\frac{p_x^2 + p_y^2 + p_z^2}{2m k_B T}\right] dp_x dp_y dp_z + \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \exp\left[-\frac{V_c + \frac{1}{2} K_c(x^2 + y^2 + z^2)}{k_B T}\right] dx dy dz$$

On a donc bien $Q = q_{id}(T) \times \beta(T)$

$$4° Q_{id}(T) = \frac{1}{\rho_1^3} \left(\int_{-\infty}^{+\infty} \exp\left(-\frac{p_x^2}{2m k_B T}\right) dp_x \right)^3, \text{ soit } q_{id}(T) = \left(\frac{2\pi m k_B T}{e^2}\right)^{3/2}$$

$$5° \beta(T) = e^{-\frac{V_c}{k_B T}} \left(\int_{-\infty}^{+\infty} \exp\left(-\frac{K_c x^2}{2k_B T}\right) dx \right)^3 = e^{-\frac{V_c}{k_B T}} \left(\sqrt{\frac{2\pi k_B T}{K_c}} \right)^3 = \left(\frac{2\pi k_B T}{K_c} \right)^{3/2} e^{-\frac{V_c}{k_B T}}$$

$$6° \text{ On a } q(T) = \left(\frac{2\pi m k_B T}{e^2}\right)^{3/2} \times \left(\frac{2\pi k_B T}{K_c}\right)^{3/2} \times e^{-\frac{V_c}{k_B T}} = \sqrt{\frac{K_c}{m}} = 2\pi V_c$$

$$= \left(\frac{2\pi k_B T}{e^2}\right)^3 \left(\frac{m}{K_c}\right)^{3/2} e^{-\frac{V_c}{k_B T}} = \left(\frac{2\pi k_B T}{e^2}\right)^3 \left(\frac{1}{w_c}\right)^{3/2} e^{-\frac{V_c}{k_B T}}$$

$$\text{On obtient donc } q(T) = \left(\frac{k_B T}{e^2 V_c}\right)^3 e^{-\frac{V_c}{k_B T}} = q_e$$

7° On a ainsi $Q = q_e^N$ et donc

$$U = k_B T^2 \frac{\partial \ln Q_e}{\partial T} = k_B T^2 \frac{\partial \ln q_e^N}{\partial T} = N k_B T \frac{\partial}{\partial T} \left(3 \ln T - \frac{V_c}{k_B T} \right) = N \left(V_c + 3N k_B T \right)$$

$$F = -k_B T \ln Q = -N k_B T \ln \left[\left(\frac{k_B T}{e^2 V_c} \right)^3 e^{-\frac{V_c}{k_B T}} \right]$$

$$S = -\frac{F-U}{T} = 3N k_B \left[1 + \ln \left(\frac{k_B T}{e^2 V_c} \right) \right]$$

$$8) \langle v \rangle = \frac{1}{\mathcal{Z}(T)} \int_0^\infty \int_0^\pi \int_0^{2\pi} (V_c + \frac{1}{2} K_c r^2) \exp\left[-\frac{V_c + \frac{1}{2} K_c r^2}{k_B T}\right] r^2 \sin\theta d\theta d\phi dr$$

$$= \left(\frac{K_c}{2\pi k_B T}\right)^{3/2} e^{\frac{V_c}{k_B T}} \int_0^\infty V_c \exp\left[-\frac{V_c + \frac{1}{2} K_c r^2}{k_B T}\right] r^2 dr \int_0^\pi \sin\theta d\theta \int_0^{2\pi} d\phi$$

$$+ \left(\frac{K_c}{2\pi k_B T}\right)^{3/2} e^{\frac{V_c}{k_B T}} \int_0^\infty \frac{1}{2} K_c r^2 \exp\left[-\frac{V_c + \frac{1}{2} K_c r^2}{k_B T}\right] r^2 dr \int_0^\pi \sin\theta d\theta \int_0^{2\pi} d\phi$$

$$= \left(\frac{K_c}{2\pi k_B T}\right)^{3/2} V_c \left(\frac{2\pi k_B T}{V_c}\right)^{3/2} + \left(\frac{K_c}{2\pi k_B T}\right)^{3/2} \times 2\pi K_c \int_0^\infty r^4 \exp\left[-\frac{K_c r^2}{2k_B T}\right] dr$$

On pose $u = r^3 \Rightarrow du = 3r^2 dr$
 $dv = r \exp\left(-\frac{K_c r^2}{2k_B T}\right) dr \Rightarrow v = -\frac{k_B T}{K_c} \exp\left(-\frac{K_c r^2}{2k_B T}\right) \Big| = 0$

et $\langle v \rangle = V_c + 2\pi K_c \left(\frac{K_c}{2\pi k_B T}\right)^{3/2} \times \left\{ \left[-\frac{r^3 k_B T}{K_c} \exp\left(-\frac{K_c r^2}{2k_B T}\right) \right]_0^\infty + \int_0^\infty \frac{3k_B T}{K_c} r^2 \exp\left(-\frac{K_c r^2}{2k_B T}\right) dr \right\}$

$$= V_c + 2\pi K_c \left(\frac{K_c}{2\pi k_B T}\right)^{3/2} \times \frac{3k_B T}{K_c} \times \frac{1}{4} \left(\frac{2\pi \sqrt{3} k_B T}{K_c}\right)^{3/2} = V_c + \frac{K_c 3k_B T}{K_c}$$

et donc $\boxed{\langle v \rangle = V_c + \frac{3}{2} k_B T}$.

Sinon, en passant par le théorème d'équipartition de l'énergie, on obtient $\boxed{\langle v \rangle = V_{\text{panda}} + \frac{P_{\text{B}} T}{2} \times \text{N degré de liberté} = V_c + \frac{3}{2} k_B T}$.

10) On a $\langle \vec{F} \rangle = \frac{1}{\mathcal{Z}(T)} \int_0^\infty \int_0^\pi \int_0^{2\pi} |\vec{F}| \exp\left[-\frac{V_c + \frac{1}{2} K_c r^2}{k_B T}\right] r^2 dr \sin\theta d\theta d\phi$

avec $-\nabla V = -\frac{\partial}{\partial r} (V_c + \frac{1}{2} K_c r^2) = -K_c r = |\vec{F}| \Rightarrow \boxed{|\vec{F}|}$

Donc $\boxed{\langle |\vec{F}| \rangle = \frac{K_c}{\mathcal{Z}(T)} \int_0^\infty \int_0^\pi \int_0^{2\pi} \exp\left(-\frac{V_c + \frac{1}{2} K_c r^2}{k_B T}\right) r^3 dr \sin\theta d\theta d\phi}$

11) On pose $u = r^2 \Rightarrow du = 2r dr$ et $dv = r \exp\left(-\frac{K_c r^2}{2k_B T}\right) \Rightarrow v = -\frac{k_B T}{K_c} \exp\left(-\frac{K_c r^2}{2k_B T}\right)$

et on a $\langle |\vec{F}| \rangle = \left(\frac{K_c}{2\pi k_B T}\right)^{3/2} \times 4\pi K_c \times \left\{ \left[-\frac{k_B T r^2}{K_c} \exp\left(-\frac{K_c r^2}{2k_B T}\right) \right]_0^\infty + \int_0^\infty \frac{2k_B T}{K_c} r \exp\left(-\frac{K_c r^2}{2k_B T}\right) dr \right\}$

$$= \left(\frac{K_c}{2\pi k_B T}\right)^{3/2} \times 4\pi K_c \times \frac{2k_B T}{K_c} \times \left[-\frac{k_B T}{K_c} \exp\left(-\frac{K_c r^2}{2k_B T}\right) \right]_0^\infty$$

$$= \left(\frac{K_c}{2\pi k_B T}\right)^{3/2} \times 4\pi K_c \times 2 \left(\frac{k_B T}{K_c}\right)^2 = \sqrt{\left(\frac{K_c}{2\pi k_B T}\right)^3} \times \frac{2\pi}{K_c} (2k_B T)^2$$

$$= \sqrt{\left(\frac{K_c}{2\pi k_B T}\right)^3} \times \frac{4\pi^2}{K_c^2} \times (2k_B T)^4$$

et donc $\boxed{\langle |\vec{F}| \rangle = \sqrt{\frac{8 K_c k_B T}{\pi}}}$

12) D'après l'expression de $\langle |\vec{F}| \rangle$, on a $K_c = 4\pi^2 \rho_c^2 m = \frac{\pi \langle |\vec{F}| \rangle^2}{8k_B T}$, soit

$$\rho_c = \frac{\langle |\vec{F}| \rangle}{4\pi} \times \sqrt{\frac{\pi}{2m k_B T}}$$

$$\boxed{q_c = \left[\frac{4k_B T}{\langle |\vec{F}| \rangle} \left(\frac{2\pi m k_B T}{e^2} \right)^{3/2} \right]^3 \exp\left(-\frac{V_c}{k_B T}\right)}$$