# 2.4. Énergie d'agitation thermique

Le facteur de Boltzmann,  $\exp\left(-\frac{E}{k_BT}\right)$ , montre qu'il faut comparer l'énergie E d'un micro-état avec  $k_BT$  pour savoir s'il est probable ou pas:

- ▶ si  $E \leqslant k_B T$  alors  $p(\text{micro} \text{\'etat}) \lesssim 1$
- ▶ si  $E \gg k_B T$  alors  $p(\text{micro} \text{\'etat}) \ll 1$

On appelle  $k_BT$ : **l'énergie d'agitation thermique**. C'est l'énergie que le système macroscopique peut acquérir lorsqu'il est en équilibre avec un thermostat à la température T.

## Applications au calcul d'ordre de grandeur :

- ► A température ambiante, que vaut l'énergie d'agitation thermique en Joule ? Puis en eV?
- Pourquoi la poussière finit toujours par tomber ? (indice la masse des poussière  $m \simeq 0, 1$  mg).
- Dans un atome d'hydrogène, l'électron occupe des niveaux d'énergie quantifié  $E_n = -\frac{E_I}{r^2}$  avec  $E_I = 13,6$  eV. A quelle température faut-il porter un gaz de di-hydrogène pour le ioniser complètement ?
- A température ambiante, quelle doit être la taille du puits de potentiel pour qu'un électron confiné soit uniquement dans le niveau de plus basse énergie ?

### 3. Système à spectre discret d'énergie

#### 3.1 Quantification

<u>En physique classique</u>, les grandeurs sont généralement continue: altitude, vitesse, orientation, ... elles peuvent prendre toutes les valeurs réelles.

 $\Rightarrow$  l'énergie d'une particule varie continument, E réel, on parle de spectre d'énergie continu.

En physique quantique, on a montrer que l'énergie d'un état stationnaire confiné était quantifié par un entier.

 $\Rightarrow$  l'énergie d'une particule ne prend que certaines valeurs discrètes,  $E_n$ , on parle de spectre discret d'énergie.

## 3.2 Probabilité d'occupation et fonction de partition

Dans le cas d'un spectre discret,

<u>le facteur de Boltzmann</u> nous indique que la probabilité d'une

particule d'avoir une énergie  $E_n$  est:

$$p(E_n) = A \exp\left(-\frac{E_n}{k_B T}\right)$$

On parle de **spectre non dégénéré** quand deux états différent ont des énergies différentes  $(n \neq m) \Rightarrow (E_n \neq E_m)$  d'où :

$$p(\text{\'etat } n) = p(E_n) = A \exp\left(-\frac{E_n}{k_B T}\right)$$

La particule est bien quelque part, on a donc une condition de

### normalisation:

$$\sum_{n} p\left(\text{\'etat } n\right) = 1$$

Cette condition de normalisation permet de déterminer A par :

$$\sum_{n} p \left( \text{état } n \right) = 1 \Rightarrow A \sum_{n} \exp \left( -\frac{E_{n}}{k_{B}T} \right) = 1 \Rightarrow A = \frac{1}{\sum_{n} \exp \left( -\frac{E_{n}}{k_{B}T} \right)}$$

On appelle fonction de partition, notée Z, la somme introduite :

$$Z = \sum_{n} \exp\left(-\frac{E_n}{k_B T}\right)$$

Le facteur de Boltzmann dépend de l'agitation thermique, et la fonction de partition dépend l'ensemble des états possibles. Ils déterminent la probabilité d'occupation par :

$$p\left(\operatorname{\acute{e}tat}\,n\right) = \frac{1}{Z}\exp\left(-\frac{E_n}{k_BT}\right)$$

#### exercice:

- Au niveau de la mer l'air est constitué de  $N_2$  et de  $O_2$  en proportion molaire de  $x(N_2) = 4x(O_2)$ . Comment varie ce rapport  $x(N_2)/x(O_2)$  en haut du Mont-blanc ?
- Soit une particule dans un oscillateur harmonique quantique 1D de spectre d'énergie  $E_n=\hbar\omega\left(n+\frac{1}{2}\right)$ , calculez la fonction de partition du système.

## 3.3 Moyenne et fluctuation d'énergie

A partir de la loi de probabilité d'occupation des différents état de la particule, on peut calculer des grandeurs macroscopiques en s'appuyant sur l'hypothèse ergodique.

Hypothèse ergodique : à l'équilibre, la valeur moyenne d'une grandeur calculée de manière statistique est égale à la moyenne d'un très grand nombre de mesures prises dans le temps.

On en déduit que la valeur moyenne observée expérimentalement d'une grandeur physique G est donnée par :

$$\langle G \rangle = \sum_{n} G_{n} p \left( \text{état } n \right) = \frac{1}{Z} \sum_{n} G_{n} \exp \left( -\frac{E_{n}}{k_{B} T} \right)$$

Appliquée à l'énergie moyenne d'une particule :

$$\langle E \rangle = \frac{1}{Z} \sum_{n} E_{n} \exp \left( -\frac{E_{n}}{k_{B}T} \right)$$

et si on pose 
$$\beta = \frac{1}{k_B T}$$
 alors on remarque que :  $\langle E \rangle = \frac{1}{Z} \sum_n E_n e^{-\beta E_n} = -\frac{1}{Z} \frac{\partial Z}{\partial \beta}$ 

$$| \langle E \rangle = -\frac{\partial \ln(Z)}{\partial \beta} |$$

L'énergie moyenne est une propriété macroscopique du système qui dépend de la fonction de partition et de la température.

### exercice:

- Quelle est l'énergie moyenne d'une particule dans un oscillateur harmonique quantique 1D?
- Quelle est sa limite classique HT et quantique BT ?



## Appliquée à la fluctuation d'énergie d'une particule :

La **variance** ou écart quadratique moyen donne une information sur l'écart des valeurs à la valeur moyenne. Elle est définie comme:

$$\sigma_G^2 = <(G - )^2> = \sum_n (G_n - )^2 p(\text{\'etat }n)$$

#### Remarques:

- La variance est aussi la moyenne d'une grandeur physique, elle vérifie l'hypothèse ergodique.
- L'expression de la variance peut se simplifier avec

$$\sigma_G^2 = <(G - < G >)^2 > = < G^2 - 2G < G > + < G >^2 >$$

$$= < G^2 > -2 < G > < G > + < G >^2$$

$$donc \left[ \sigma_G^2 = < G^2 > - < G >^2 \right]$$

Pour l'énergie on obtient :

#### Remarques:

- les fluctuations sont reliées à la fonction de partition et donc aussi à l'énergie moyenne à l'équilibre thermique.
- une variance est toujours positive, donc l'énergie moyenne est toujours décroissante avec  $\beta = \frac{1}{k_B T}$  donc croissante avec T.

### exercice:

- Calculez les fluctuations d'énergie pour un oscillateur harmonique à 1D.
- Discuter de la limite classique HT et quantique BT du rapport

$$\frac{\sigma_E}{k_BT}$$

### 3.4 Système à N particules

Si le système est constitué de N particules, on fait l'hypothèse de particules indépendantes (gaz parfait, mélange idéaux, ...) il n'y a pas d'interaction entre particules.

Donc l'énergie totale est la somme des énergies de chaque particule k:  $E_{tot} = \sum_k E(\text{particule } k)$  donc  $< E_{tot} > = < \sum_k E(\text{part. } k) > = \sum_k < E(\text{part. } k) >$  or pour toutes les particules à l'équilibre < E(part. k) > = < E > donc  $\boxed{< E_{tot} > = N < E >}$ 

Pour les fluctuations

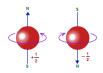
$$\begin{split} \sigma_{E_{tot}}^2 &= -\frac{\partial < E_{tot}>}{\partial \beta} = -N\frac{\partial < E>}{\partial \beta} = N\sigma_E^2 \\ \text{donc} & \left[ \sigma_{E_{tot}} = \sqrt{N}\sigma_E \right] \\ \text{d'où} & \left[ \frac{\sigma_{E_{tot}}}{< E_{tot}>} = \frac{1}{\sqrt{N}} \frac{\sigma_E}{< E>} \right] \end{split}$$

les fluctuations relatives diminuent avec la taille du système N et les grandeurs thermodynamiques sont constantes car  $N \sim nN_A \sim 10^{23}$  est un grand nombre.

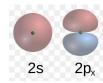
## 3.5 Système à 2 niveaux

### Exemples:

le dipole magnétique intrinsèque d'un proton, appelé spin, n'a que deux états  $+\mu_B \vec{e}_z$  et  $-\mu_B \vec{e}_z$ .



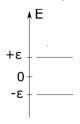
un électron célibataire entre deux orbitales, par exemple lithium [H<sub>e</sub>]2s<sup>1</sup> et [H<sub>e</sub>]2p<sup>1</sup>



## Niveaux d'énergie :

Les deux états sont dits non dégénérés et non pas la même énergie, à cause d'un champ magnétique extérieur B pour le spin  $E=\mp\mu_B B_z$ , ou du moment cinétique pour l'électron.

L'énergie potentielle étant définie à une constante près, on la choisie telle que les deux niveaux ait pour énergie  $\pm\epsilon$ :



## Fonction de partition :

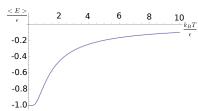
$$Z = e^{-\beta\epsilon} + e^{\beta\epsilon} = 2\cosh(\beta\epsilon)$$



### Energie moyenne:

$$\frac{\overline{\partial \ln Z}}{\langle E \rangle} = -\frac{\partial \ln Z}{\partial \beta} = -\frac{2\epsilon \sinh (\beta \epsilon)}{2 \cosh (\beta \epsilon)} = -\epsilon \tanh (\beta \epsilon)$$

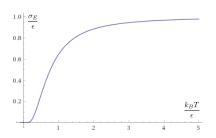
- Limite basse température  $\beta\epsilon\gg 1$  donc  $< E>= -\epsilon$ . C'est cohérent avec la probabilité d'occupation, le seul niveau occupé est le fondamental.
- ▶ Limite haute énergie  $\beta\epsilon\ll 1$  donc  $< E>\sim -\beta\epsilon^2\to 0$ . L'agitation thermique est grande devant l'écart en énergie des deux niveaux, ils sont équiprobables.



## Fluctuations d'énergie :

$$\begin{split} \sigma_E^2 &= \frac{\partial^2 \ln Z}{\partial \beta^2} = -\epsilon \frac{\partial \tanh \left(\beta \epsilon\right)}{\partial \beta} = \left(\frac{\epsilon}{\cosh \left(\beta \epsilon\right)}\right)^2 \\ \text{donc } \sigma_E &= \frac{\epsilon}{\cosh \left(\beta \epsilon\right)} \end{split}$$

- Limite basse température  $\beta\epsilon\gg 1$  donc  $\sigma_E\sim 2\epsilon e^{-\beta\epsilon}\to 0$ . Il n'y a pas de fluctuation le système est dans l'état fondamental.
- Limite haute énergie  $\beta\epsilon\ll 1$  donc  $\sigma_{\it E}=\epsilon$ . Les deux niveaux sont équiprobables donc l'énergie fluctue entre les deux niveaux.



$$\frac{\text{Capacite thermique}}{C = \frac{d < E >}{dT} = -\epsilon \frac{d \left( \tanh \left( \beta \epsilon \right) \right)}{dT} = \frac{\epsilon}{\cosh \left( \beta \epsilon \right)^2} \frac{d \left( \beta \epsilon \right)}{dT}$$

$$\text{donc } C = \frac{1}{k_B} \left( \frac{\epsilon}{T \cosh \left( \beta \epsilon \right)} \right)^2 = \frac{\sigma_E^2}{k_B T^2}$$

de manière générale  $C = \frac{d < E >}{dT} = \frac{\partial < E >}{\partial \beta} \times \frac{d\beta}{dT} = \frac{\sigma_E^2}{k_B T^2}$  c'est le théorème de fluctuation dissipation  $\boxed{\sigma_E^2 = k_B T^2 C}$ 

- Limite basse température  $\beta\epsilon\gg 1$  donc  $C\sim 4k_B(\beta\epsilon)^2e^{-2\beta\epsilon}\to 0$ . Il n'y a pas de fluctuation le système est dans l'état fondamental.
- Limite haute énergie  $\beta\epsilon\ll 1$  donc  $C\sim 4k_B(\beta\epsilon)^2\to 0$ . Les deux niveaux sont déjà équiprobables donc l'énergie n'augmente plus avec la température.

