

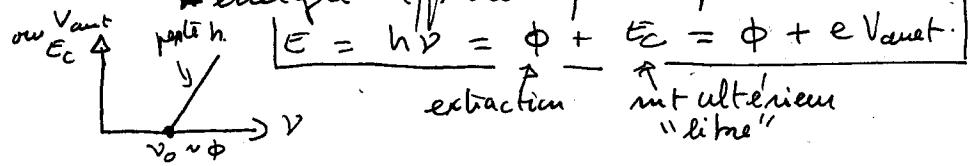
Mécanique quantique

À l'irode.

Le photon

- Energie du photon: $E = h\nu$ $h = \text{"action"} = 6,64 \cdot 10^{-34} \text{ J.s}$

- Effet photoélectrique: interaction "lumière - matière". L'énergie apportée par le photon arrache un électron du réseau métal.



$$E_C = eV_{\text{anti}} \quad (V_{\text{anti}} < 0)$$

ϕ : extraction = $h\nu_0$
C'est l'e du potentiel
le liant au réseau

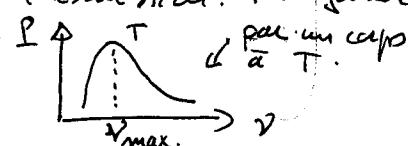
- Taux de puissance P. $P = L = I \times \text{Surface d'émission}$. P rayonnée

* photon $\nu \leftrightarrow$ température T

↳ Loi de Planck: $T \lambda_{\max} = 3 \cdot 10^{-3} \text{ K.m}$

Loi du corps noir: $I_\nu \propto \frac{1}{\exp(\frac{h\nu}{k_B T}) - 1}$
 $I_\nu: \text{W m}^{-2} \text{ Hz}^{-1} \text{ sr}^{-1}$

Intégré sur L_ν toutes les directions et toutes les ν Loi de Stefan $L = \sigma T^4$ puissance rayonnée par unité de surface d'émission.
 $L: \text{W m}^{-2}$ $\sigma = 5,6 \text{ W m}^{-2} \text{ K}^{-4}$



onde - particule

- Limite de PQ: comparer à ce associé à la particule à la longueur caractéristique du phénomène

- De Broglie: $\lambda \times p = h$ p: qté de mouvement = impulsio

• photon: $P = \frac{h}{\lambda} = \frac{h\nu}{c} = \frac{E}{c}$ \leftarrow qté de mouvement des photons

• particule massive: $p = mv = \frac{h}{\lambda} \rightarrow \lambda = \frac{h}{mv}$

Heisenberg

$$\lambda \times p = h \rightarrow \begin{cases} \Delta x_e \times \Delta p_e \geq h \\ \Delta t \times \Delta E \geq h \end{cases}$$

produit des quantités conjuguées dans l'action > quantité d'action h

"pour qu'il se passe quelque chose, il faut modifier quelque chose"

$$h = \frac{h}{\sim 10^{-34} \text{ J.s}}$$

- Atome d'hydrogène: cf cours de sup:

$$\Delta E = E_m - E_p = \left(\frac{13,6}{n^2} \right) \left(\frac{1}{m^2} - \frac{1}{p^2} \right) = h\nu_{p \rightarrow m}$$

Relativité

- Équivalent "masse-énergie" du photon: $h\nu = mc^2$

- Relativité générale: Red shift gravitationnel: $\frac{\Delta \nu}{\nu} = \frac{GM}{Rc^2}$

$$h\nu' = h\nu_0 + \frac{GMm}{R} \quad \text{avec } h\nu_0 = mc^2 \rightarrow \frac{(h\nu' - h\nu_0)}{h\nu_0} = - \frac{GM}{Rc^2}$$

m masse de l'atome
 R rayon de l'atome