



**Règles de transition :**

Absorption :  $E_{\text{photon incident}} = E_{\text{sup}} - E_{\text{inf}}$

Émission :  $E_{\text{photon émis}} = E_{\text{sup}} - E_{\text{inf}}$

Ionisation :  $E_{\text{photon incident}} \geq EI = -E_{\text{fondamental}}$

$E_{\text{sup}}$  et  $E_{\text{inf}}$  désignent respectivement les énergies de l'état d'énergie la plus élevée et celui d'énergie la plus basse entre lesquels la transition a lieu.

*Rappel* : L'énergie d'un photon de fréquence  $\nu$  et de longueur d'onde  $\lambda$  est donnée par :

$$E_{\text{photon}} = \frac{hc}{\lambda} = h\nu$$