

28 Le laser à Argon (50 min)

1. a. Les longueurs d'onde des raies sont comprises entre 400 nm et 800 nm, elles appartiennent au domaine du visible.

b. La longueur d'onde s'exprime par $\lambda = \frac{c}{\nu}$.

Cela conduit à $\nu = \frac{c}{\lambda} = \frac{3,00 \times 10^8 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}}{488,0 \times 10^{-9} \text{ m}}$ et $\nu = 6,15 \times 10^{14} \text{ Hz}$

2. $\mathcal{E} = \frac{h \times c}{\lambda}$; \mathcal{E} s'exprime en joule, h en $\text{J} \cdot \text{s}$, c en $\text{m} \cdot \text{s}^{-1}$ et λ en mètres.

3. \mathcal{E} et λ varient en sens inverse donc plus l'énergie du photon est grande plus la longueur d'onde est petite et inversement.

a. Le photon A correspond à la longueur d'onde la plus petite :

$$\lambda_A = 454,5 \text{ nm}$$

b. Le photon B correspond à la longueur d'onde la plus grande :

$$\lambda_B = 514,5 \text{ nm}$$

4. L'énergie transportée par le photon A est :

$$\mathcal{E}_A = \frac{h \times c}{\lambda_A} \text{ ainsi } \mathcal{E}_A = \frac{6,63 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s} \times 3,00 \times 10^8 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}}{454,5 \times 10^{-9} \text{ m}}$$

d'où $\mathcal{E}_A = 4,38 \times 10^{-19} \text{ J}$ soit 2,74 eV

L'énergie transportée par le photon B est :

$$\mathcal{E}_B = \frac{h \times c}{\lambda_B} \text{ ainsi } \mathcal{E}_B = \frac{6,63 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s} \times 3,00 \times 10^8 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}}{514,5 \times 10^{-9} \text{ m}}$$

d'où $\mathcal{E}_B = 3,87 \times 10^{-19} \text{ J}$ soit 2,42 eV

5. a. Les niveaux d'énergie d'un atome ne possèdent que certaines valeurs : on dit que l'énergie d'un atome est quantifiée.

b. $\mathcal{E}_{\text{photon}} = \Delta \mathcal{E}_{4p \rightarrow 4s}$ soit $\mathcal{E}_{\text{photon}} = |\mathcal{E}_{4s} - \mathcal{E}_{4p}|$

c. Il y a émission de radiations lors de la transition du niveau 4p vers le niveau 4s donc $\mathcal{E}_{4p} > \mathcal{E}_{4s}$

donc ici $\Delta \mathcal{E}_{4s \rightarrow 4p} = \mathcal{E}_{4p} - \mathcal{E}_{4s}$

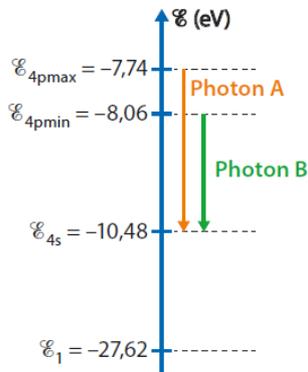
$\mathcal{E}_A = \mathcal{E}_{4p_{\text{max}}} - \mathcal{E}_{4s}$ donc $\mathcal{E}_{4p_{\text{max}}} = \mathcal{E}_A + \mathcal{E}_{4s}$

soit $\mathcal{E}_{4p_{\text{max}}} = 2,74 \text{ eV} + (-10,48 \text{ eV}) = -7,74 \text{ eV}$

de même :

$\mathcal{E}_{4p_{\text{min}}} = \mathcal{E}_B + \mathcal{E}_{4s}$ et $\mathcal{E}_{4p_{\text{min}}} = (2,42 \text{ eV} + (-10,48 \text{ eV})) = -8,06 \text{ eV}$

d. À partir des énergies des différents niveaux on obtient :



6. a. $P = N \times h \times \nu$

P s'exprime en Watt ce qui correspond à des $\text{J} \cdot \text{s}^{-1}$; N s'exprime en s^{-1} ; h en $\text{J} \cdot \text{s}$ et ν en $\text{Hz} = \text{s}^{-1}$

Le produit $N \times h \times \nu$ s'exprime donc en $\text{s}^{-1} \times \text{J} \times \text{s} \times \text{s}^{-1} = \text{J} \times \text{s}^{-1}$ ce qui correspond bien à l'unité d'une puissance.

b. $P = N \times h \times \nu = N \times \frac{h \times c}{\lambda}$ donc $N = P \times \frac{\lambda}{h \times c}$

d'où $\frac{N_4}{N_1} = \frac{P_4 \times \lambda_4}{P_1 \times \lambda_1} = \frac{1,5 \text{ W} \times 488 \text{ nm}}{2,0 \text{ W} \times 514,5 \text{ nm}} = 0,71$

7. En médecine, on peut également utiliser, par exemple, des RX en radiographie dont la fréquence est de l'ordre de 10^{19} Hz .