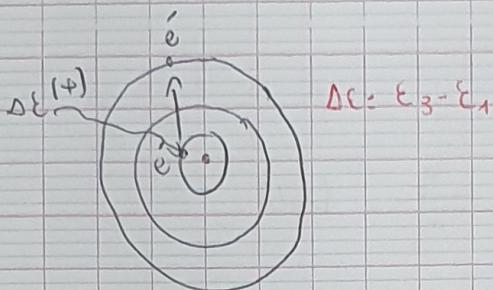
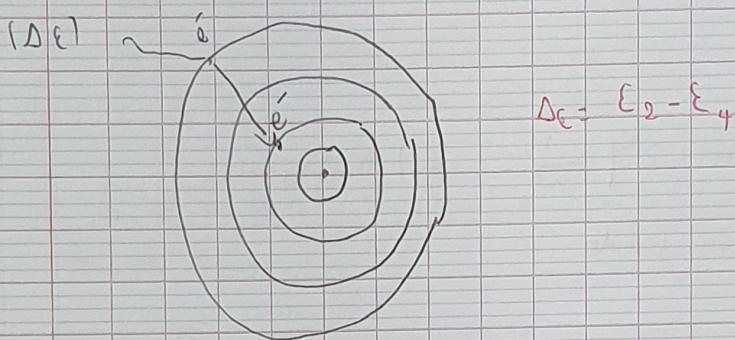


chap3: modèle de Bohr

phénomène d'absorption:



phénomène d'émission:



Energie de l'électron:

$$E_n = \frac{-13,6 \alpha z^2}{n^2} \text{ (eV)}$$

$$\Delta E = E_f - E_i \text{ (eV)}$$

$$\delta \Delta E = h \omega \propto \text{fréquence}$$

fréquence:

$$\nu = \frac{c}{\lambda} \rightarrow$$

سرعه ضوء
طول الموجي

Vitesse:

$$v = 2,18 \times 10^6 \text{ m} \frac{s}{m} \quad (\text{m/s})$$

Rays:

$$R_n = 0,53 \cdot \frac{n^2}{z} \quad (\text{\AA})$$

Rytbyz:

$$\frac{1}{\lambda} = R_n + z^2 \left(\frac{1}{m_1} - \frac{1}{m_2} \right) \text{ m}^{-1}$$

m
l'ordre d'onde

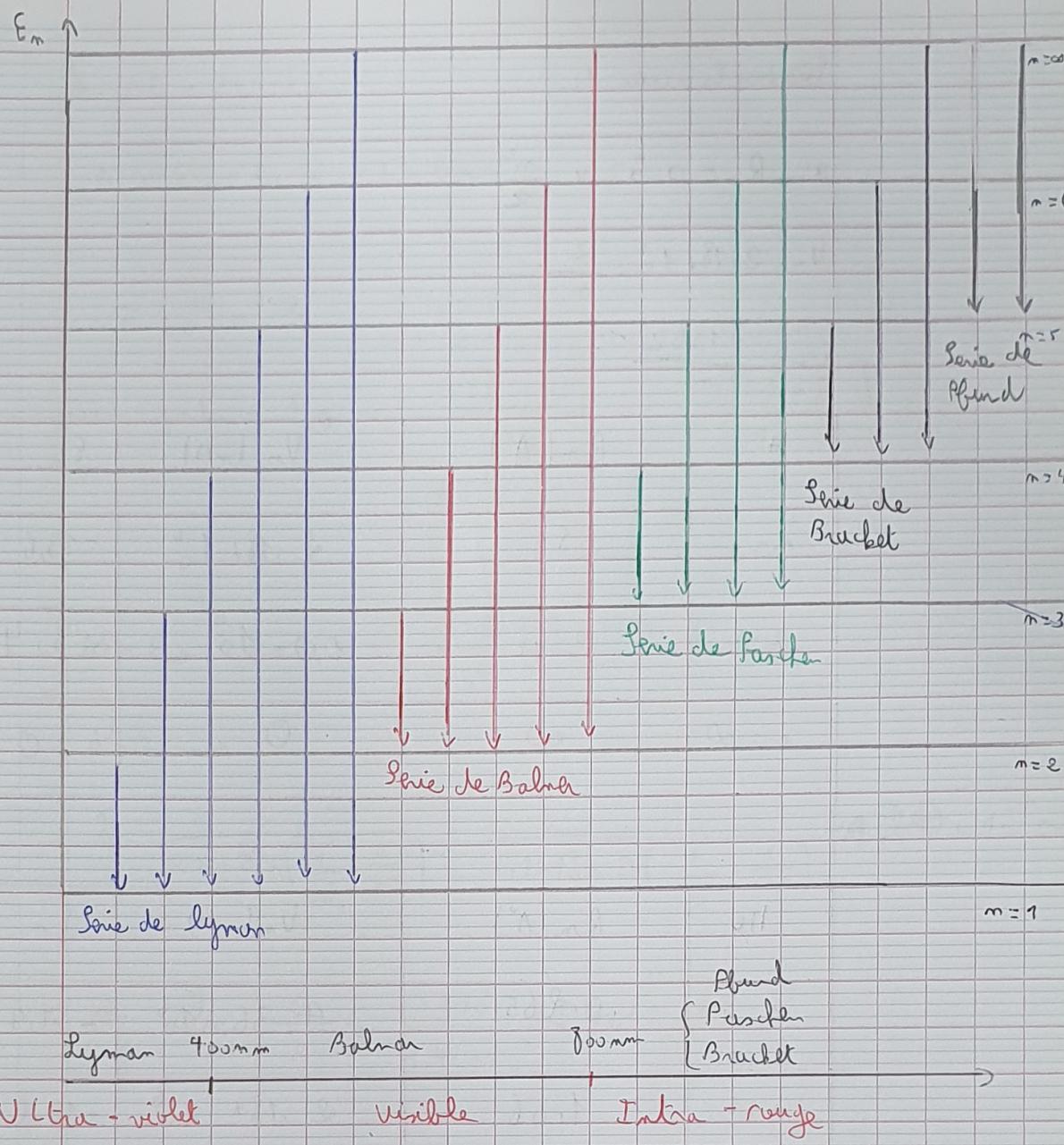
valeur d'onde

$$\bar{m} = \frac{1}{\lambda}$$

état fondamental $\Rightarrow n=1$

état excité $\Rightarrow n = \text{état excité} + 1$

état initial $\Rightarrow n = \infty$



Résonance Hydrogénique:

$$\frac{A}{2} X^{+b}$$

$$z = b + 1$$