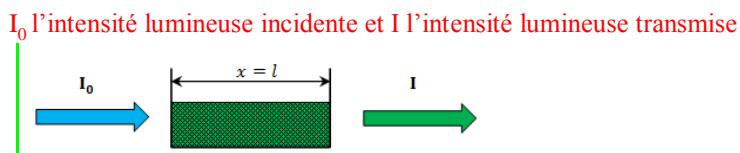


1- Vis-à-vis des propriétés spectroscopiques d'une solution macromoléculaire, la quantité de lumière absorbée dépend uniquement de :

- a. La concentration de la solution. b. La longueur d'onde de la lumière c. T.R.F.

L'absorbance est donnée par
$$A = \text{Log}_{10} \left(\frac{I_0}{I} \right) = \epsilon \times C_M \times l$$



$$A = \epsilon(\lambda) \cdot C_M \cdot l$$

L'absorbance dépend de :

1. l'intensité du faisceau incident
 2. ϵ : coefficient d'absorption molaire (coefficient d'extinction), (*dépend de la nature de l'espèce absorbante et de la longueur d'onde de la radiation λ*)
 3. l : La longueur du récipient
- 4- C_M : concentration molaire-

2- La loi de Beer-Lambert :

b. **Dépend de la concentration pondérale de la solution macromoléculaire.**

- c. Ne dépend pas de l'intensité du faisceau incident. c. T.R.F.

$$A = \text{Log}_{10} \left(\frac{I_0}{I} \right) = \epsilon \times C_M \times l$$

La loi de Beer-Lambert dépend de :

- la concentration qui est une grandeur égale au nombre de moles par le volume de solution (mol/L) et qui peut être égale à la masse de soluté par le volume de solution (en g/L) pour la concentration massique.
- de l'intensité du faisceau.

3- Vis-à-vis des propriétés spectroscopiques d'une solution macromoléculaire, la quantité de lumière absorbée dépend uniquement de :

- a. La concentration de la solution. b. la longueur d'onde de la lumière c. T.R.F.

4- La loi de Beer-Lambert :

a. **Dépend de la concentration pondérale de la solution macromoléculaire.**

- b. Ne dépend pas de l'intensité du faisceau incident. c. T.R.F.

5- Vis-à-vis des propriétés spectroscopiques d'une solution macromoléculaire, la quantité de lumière absorbée dépend uniquement du

- a. Coefficient d'extinction(ϵ). Uniquement du trajet parcouru par la lumière. c.T.R.F.

6- La loi de Beer-Lambert :

- a. Ne dépend pas l'intensité du faisceau incident.
b. **Est fonction de la concentration pondérale de la solution macromoléculaire.**
-

8- Vis-à-vis des propriétés spectroscopiques d'une solution macromoléculaire, la quantité de lumière absorbée dépend uniquement de :

De la concentration molaire. b. coefficient d'extinction(ε). c. de la longueur d'onde de la lumière. **d. T.R.F.**

$$A = \varepsilon(\lambda) \cdot L \cdot C$$

En résumé l'absorbance A dépend de l'intensité (I_0) de la radiation ($A = \log_{10} \left(\frac{I_0}{I} \right)$)

Et dépend de la concentration (C) de l'épaisseur traversé (L) et de ε qui lui-même dépend de la longueur d'onde

$$A = \varepsilon \times C_M \times l$$

A = fonction (C ,L, ε , λ (longueur d'onde donc énergie))