

Absorbance

Loi De Beer Lambert

Absorbance
(sans unité)

$$A = \epsilon \times l \times c$$

Concentration molaire en mol. L^{-1}

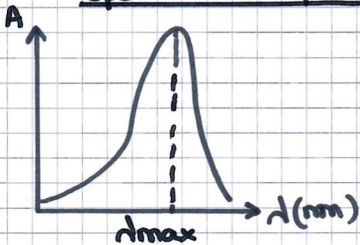
coef d'absorption molaire en $\text{L. mol}^{-1} \cdot \text{cm}^{-1}$

longueur de la cuve traversée en cm

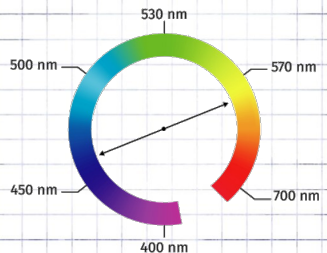
→ Version simplifiée : $A = k \times C$ avec $k = \epsilon \times l$

Spectroscopie UV-Visible

Spectre d'absorption



Cercle chromatique.



Dosage par étalonnage

1. Préparation des gammes étalons

Préparation par dilution successives.

$$p = \frac{C_{\text{mère}}}{C_{\text{fille}}}$$

$$p = \frac{V_{\text{fiole}}}{V_{\text{pipette}}}$$

facteur de dilution.

2 et 3. Courbe d'étalonnage et détermination de C_{inc} .

