

Exercice d'application sur le dosage par étalonnage

Le *Lugol* est un antiseptique couramment utilisé dont la molécule active est le diiode. Pour déterminer la concentration en diiode dans du *Lugol*, on commence par préparer six solutions aqueuses de diiode de concentrations en quantité de matière différentes. On réalise ensuite la mesure de l'absorbance A de chaque solution avec un spectrophotomètre UV-visible qui admet une gamme de mesures pour l'absorbance de $A_0 = 0$ à $A_{\max} = 2,00$. Les résultats obtenus permettent de tracer la courbe d'étalonnage de la Figure 3. On prend ensuite la solution commerciale de *Lugol* et on la dilue par 10 avant de mesurer son absorbance. On trouve une absorbance $A = 1,00$.

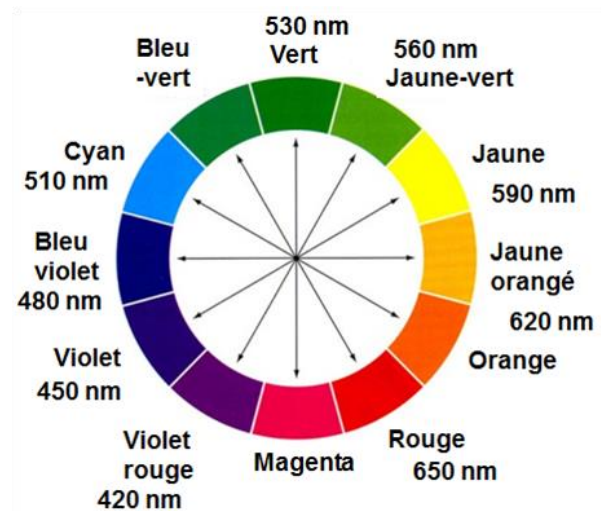
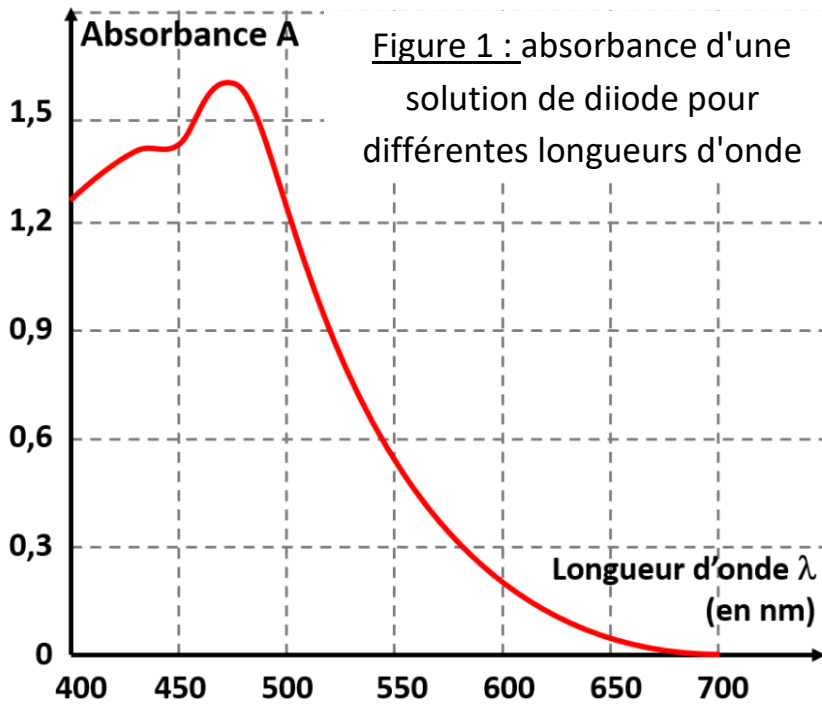


Figure 2 : cercle chromatique

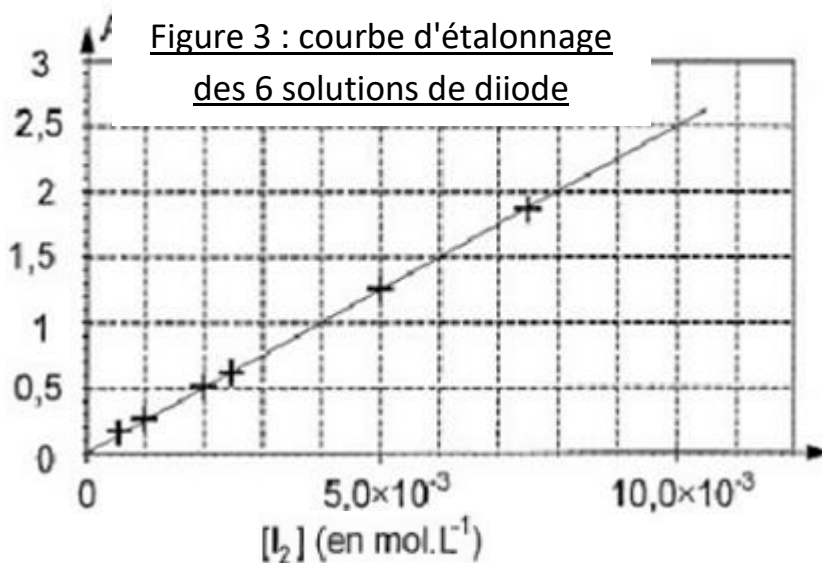


Figure 4 : Gamme étalon des 6 solutions de diiode

