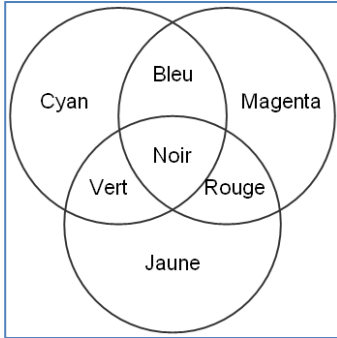
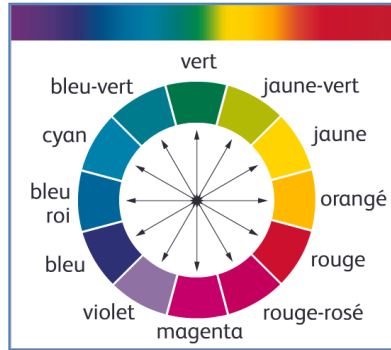


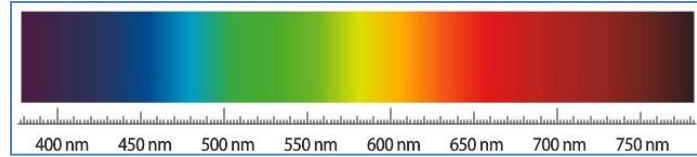
Documents :



Synthèse **SOUSTRACTIVE** des couleurs



Le cercle chromatique : les couleurs complémentaires sont opposées



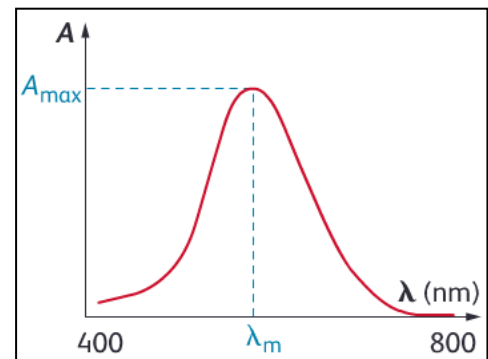
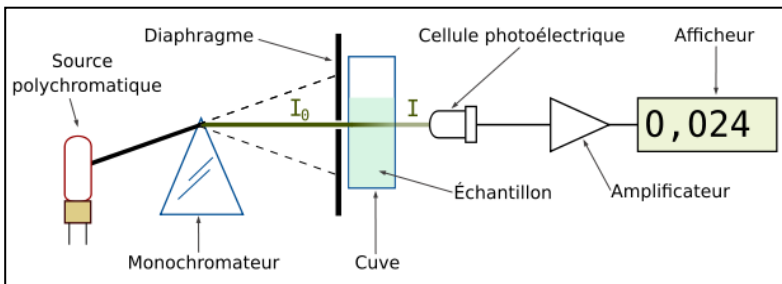
Longueurs d'onde des radiations visibles

1) Solutions colorées et lumière blanche page 116 **Uniquement les questions 2a et 2c**

2) Spectrophotomètre

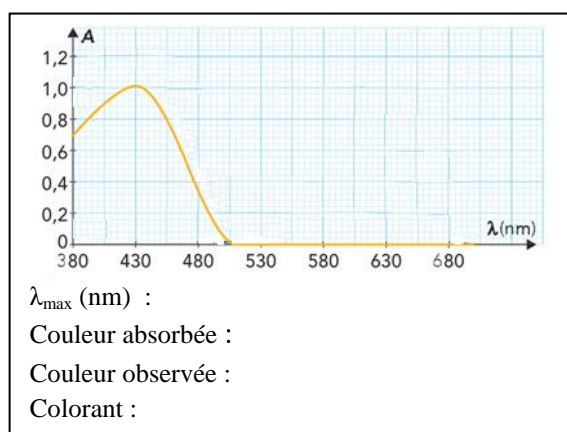
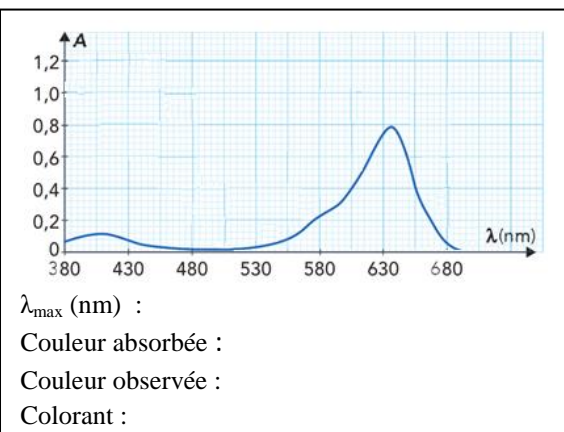
Document : Spectrophotomètre et absorbance.

Lorsqu'on envoie de la lumière blanche sur un échantillon contenant une substance chimique colorée, une partie des radiations est absorbée. Le spectre de la lumière qui ressort de l'échantillon est donc appauvri. Pour chaque longueur d'onde, le spectrophotomètre mesure les intensités de la radiation monochromatique incidente I_0 et de la radiation transmise I . Il calcule alors, pour chaque longueur d'onde, l'absorbance A , une grandeur liée au rapport entre l'intensité de la lumière transmise et celle de la lumière incidente. Ainsi, pour une longueur d'onde donnée λ , l'absorbance A est d'autant plus grande que la radiation de longueur d'onde λ est absorbée par la solution. Le graphique représentant l'absorbance en fonction de la longueur d'onde de la radiation émise s'appelle « spectre d'absorption ».



1. Qu'est-ce que l'absorbance A d'une solution pour une longueur d'onde λ donnée ?
2. Avec quel instrument la mesure-t-on ?
3. Comment appelle-t-on le graphique donnant l'absorbance A en fonction de la longueur d'onde λ ?

3) Spectres d'absorption Attribuer à chacun des spectres son colorant (Jaune tartrazine E102 ou Bleu Patenté E131)



ex 4 p 122

ex 8 p 123