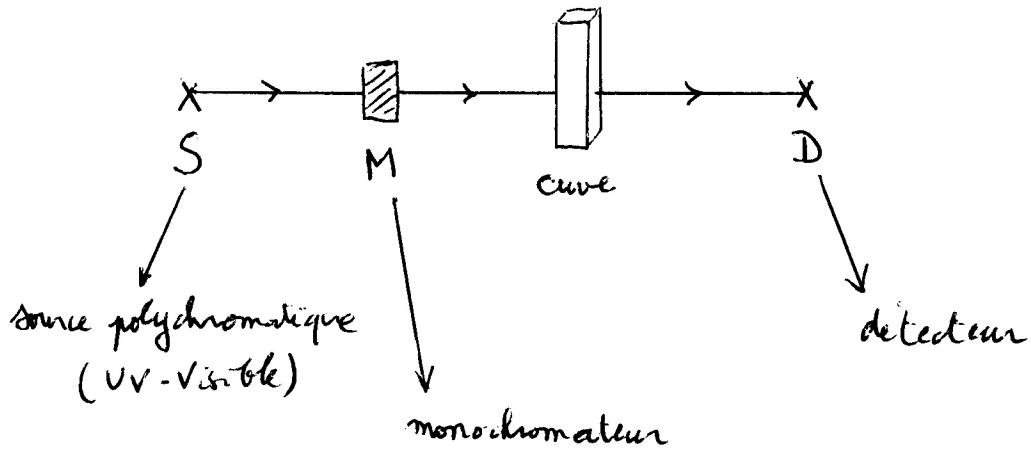


# Corrigé DS n°2

①

I) 1) On utilise un spectrophotomètre.



2) Pour mesurer l'absorbance à une longueur d'onde  $\lambda$  donnée :

- on règle la valeur de  $\lambda$  souhaitée grâce au monochromateur ;
- on place une cuve remplie uniquement de solvant ("le blanc") dans l'appareil : le détecteur mesure le flux énergétique  $\Phi_0$  ;
- on place la cuve de mesure : le détecteur mesure le flux  $\Phi$ .

L'appareil calcule alors l'absorbance, définie par :

$$A = \log \frac{\Phi_0}{\Phi}$$

3) Pour la perception de lumière par l'œil, seule la partie visible du spectre est à considérer (de 400 à 750 nm).

D'après le document 2, le bleu de méthylène absorbe notablement entre 600 et 700 nm environ, soit les couleurs jaune à rouge. D'après le cercle chromatique, la couleur perçue est

