

## Dosage spectrophotométrique

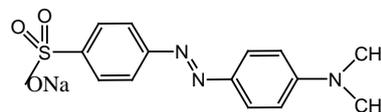
### I-Exploitation des mesures (Compte-rendu)

- 1)\_ Recherche Bibliographique sur : les courbes d'étalonnage ; la loi de Beer Lambert ; l'absorbance ; les colorants (y compris le méthyle orange).
- 2)\_ Tracer la courbe  $A = f(C)$  (par **papier millimétré** et par **Excel**).  
(avec A : absorbance et C : concentration du colorant (méthyle orange) en mg/L)
- 3)\_ Commenter l'allure de la courbe.
- 4)\_ Exploiter l'équation de la courbe ( $Y = aX$  ( $a = \epsilon C L$ ))  
avec : Y : l'absorbance ; X : la concentration de Méthyle orange (mg/L ou Mole/L) ; A : la pente)

### II- Détermination de la concentration d'une solution inconnue

- 1-Préparation de la solution de Méthyle orange : Prenez 9 mL, 20 mL à partir de la solution mère du Méthyle orange (100 mg/L) dans une fiole de 50 mL et complétez avec de l'eau distillée.
- 2- Mesurer l'absorbance de cette solution à l'aide du spectrophotomètre.
- 3- déterminez la concentration de cette solution en utilisant la courbe d'étalonnage de Méthyle orange.

**Les données : Méthyle orange :** Sa formule chimique est  $C_{14}H_{14}N_3O_3SNa$  (Masse molaire : 327,33 g/mol)  
Solubilité : 5,2 g/L (à 20°C) et  $pK_a = 3.4$



**Dr. N. BOUANIMBA**