

## Séance 3 : Les échelles de teinte



Le but est d'identifier la concentration d'une solution à partir d'une échelle de teinte

## Matériels :

- Permanganate de potassium en poudre
- 5 tubes à essais et support
- Eau distillée

## Protocole :

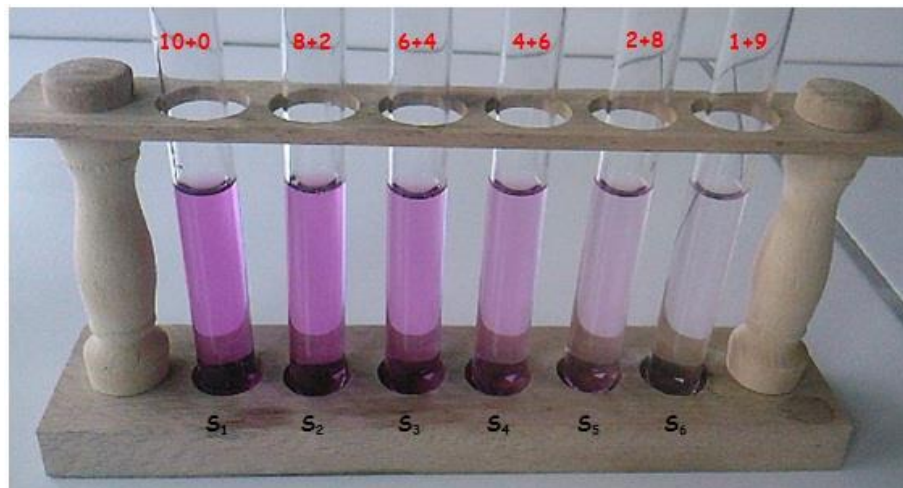
- Peser 1,0 g de permanganate de potassium en poudre
- Le verser dans un becher et compléter jusqu'à 100 mL en eau distillée
- Cette solution est la solution 1

Dans 5 tubes à essai, on prépare 9 solutions filles  $S_i$  ( $i= 1,2, \dots$ ) de permanganate de potassium de concentrations connues et de même volume  $V_f = 10 \text{ mL}$  à partir de la solution 1 (mère). (5 solutions par groupe)

- Pour cela, pour fabriquer la solution 2, on prélève 1 mL avec l'éprouvette de la solution 1 et on ajoute 9 mL d'eau distillée.
- On le verse dans un tube à essai
- On continue ainsi de suite pour préparer les autres solutions en suivant le tableau ci-dessous :

Solution	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Volume de la solution 1 (mL)	1	2	3	4	5	6	7	8	9
Volume eau (mL)	9	8	7	6	5	4	3	2	1

- on obtient ceci :



- A partir de l'échelle de teinte, identifier la solution inconnue :