

## FICHE DE PREPARATION

DATE : Mardi 5/10 Professeur : Morazzani + Sausse 1S3&1S4 Heure : 8h20-17h30

DATE : Mardi 22/9 Professeur : Clément Classes : 1S1&1S2 Heure : 8h20-17h30

**NIVEAU :** 1S  **THEME :** TP C3- Avancement d'une réaction chimique.

### MATÉRIEL PROFESSEUR :

- bonbonne eau distillée
- Solution de diiode à  $1,0 \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$  (25 mL /groupe)

Étiquetage:  $\text{I}_{2(\text{aq})}$   $c_1 = 1,0 \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$

Solution de thiosulfate de sodium à  $1,0 \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$  (40 mL /groupe)

Étiquetage:  $2\text{Na}^+(\text{aq}) + \text{S}_2\text{O}_3^{2-}(\text{aq})$   $c_2 = 1,0 \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$

### MATÉRIEL ÉLÈVES : **9 groupes**

- 4 bechers 100 mL
- éprouvette graduée plastique 50 mL
- éprouvette graduée en verre de 25 mL
- 2 pipettes pasteur
- porte tube à essais
- 2 tube à essais
- crayon à verre

### A PREPARER :

- 
- 

### Remarques Prof :

Sujet à imprimer sur 3 feuilles A4 (trop petit si réduction)

Durée : La majorité des élèves a fini Q14.

2

Identifier le réactif limitant, décrire quantitativement l'état final d'un système chimique (**Réaction chimique : réactif limitant, stœchiométrie, notion d'avancement**)  
Interpréter en fonction des conditions initiales la couleur à l'état final d'une solution siège d'une réaction chimique mettant en jeu un réactif ou un produit coloré