

FICHE DE PREPARATION

DATE : Samedi..... Professeur : M. TAMER 1S1 Heure :
7h30-11h30

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

MATÉRIEL PROFESSEUR :

- bidon 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 : *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
- agitateur à verre

A PREPARER :

-
-

Remarques Prof :

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

Durée :

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