

FICHE DE PREPARATION

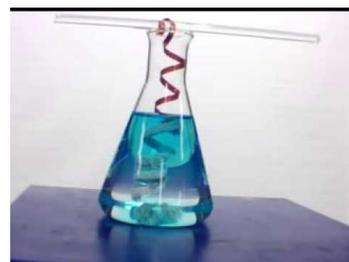
| DATES : | Professeurs : | Classe : | Heure : |
|------------|---------------|----------|-------------|
| 03/10/2019 | M Glénat | 1Spé 2 | 13h30-17h30 |
| 04/10/2019 | M Glénat | 1Spé 3 | 8h-12h |
| 08/10/2019 | M Morazzani | 1Spé 1 | 8h-12h |

NIVEAU : 1 Spécialité

THEME : TP C3 Oxydoréduction

MATÉRIEL PROFESSEUR :

- Chariot IPad
- Solution de sulfate de cuivre (II) à 0,5 mol.L⁻¹
- Solution de nitrate d'argent à 0,1 mol.L⁻¹
- Erlenmeyer + solution de nitrate d'argent à 0,1 mol.L⁻¹ + tournure de cuivre suspendue à un crochet
- Zinc en poudre
- Solution d'acide chlorhydrique à 1 mol.L⁻¹
- Bidon métaux
- Bidon solvant
- Paille de fer
- Ampoule à décanter
- Cyclohexane
- Solution de chlorure de fer (III) à 0,1 mol.L⁻¹
- Solution de iodure de potassium à 0,1 mol.L⁻¹
- Solution de permanganate de potassium à 0,1 mol.L⁻¹, acidifiée avec de l'acide sulfurique.
- Solution de sulfate de fer (II) 0,1 mol.L⁻¹
- Solution de chlorure de sodium à 0,1 mol.L⁻¹
- Papier filtre



MATÉRIEL ÉLÈVES :

9 groupes

- 6 tubes à essais
- 2 bouchons 14/3
- Paille de fer
- Fil de cuivre (3 cm)
- Flacon compte-gouttes de soude
- Allumettes
- 2 béchers 100 mL
- Spatule
- Pipette pasteur
- Entonnoir
- Agitateur en verre
-

A PREPARER :

- Dénuder le fil de cuivre
- Vérifier si les flacons de soude sont pleins
-

REMARQUES :

- Il faut compter 10-15 min pour le film