

FICHE DE PREPARATION

DATES :	Professeurs :	Classe :	Heure :
28/11/2019	M Glénat	1Spé 2	13h30-17h30
29/11/2019	M Glénat	1Spé 3	8h-12h
03/12/2019	M Morazzani	1Spé 1	8h-12h

NIVEAU : 1 Spécialité

 **THEME :** TP C5 Titration

MATÉRIEL PROFESSEUR :

- 3 L de solution de permanganate de potassium ($K^+ + MnO_4^-$) $1,0 \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$
- 2 L de solution de sel de Mohr, étiquetée « solution antichlorose » Ne pas indiquer sur la bouteille sa concentration supposée inconnue des élèves.
sel de Mohr : en réalité $(NH_4)_2 Fe (SO_4)_2 \cdot 6 H_2O$
Soit 19,6 g dans un litre
- Solution de sulfite de sodium (0,5M) pour éventuellement déboucher les burettes ou eau oxygénée (20 volumes)
- Poubelle métaux
- Acide sulfurique environ 2 mol.L^{-1}

MATÉRIEL ÉLÈVES :

9 groupes

- Trois petits béchers
- Petit erlenmeyer
- Trois tubes à essais + porte tubes
- Burette graduée
- Agitateur magnétique + turbulent
- Pipette jaugée 10 mL
- Poire à pipeter
- Trois pipettes plastiques
- Pissette d'eau distillée
- Lunettes de protection
- Gants
- Soude en flacon
- Entonnoir
- Éprouvette graduée de 10 mL (en verre)

A PREPARER :

REMARQUES :

•

