

FICHE DE PREPARATION

DATE : Mercredi 22 et Jeudi 23 Février

NIVEAU : 1èreS



THÈME : TP C11 Titrage colorimétrique (oxydoréduction)

MATERIEL PROFESSEUR :

- ❑ 2 L de solution de permanganate de potassium ($K^+ + MnO_4^-$) $2,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$
- ❑ 2 L de solution de sel de Mohr $0,10 \text{ mol.L}^{-1}$ notée ($Fe^{2+} + SO_4^{2-}$) 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 39,2 g dans un litre
- ❑ acide sulfurique environ 2 mol.L^{-1}
- ❑ solution de sulfite de sodium (0,5M) pour éventuellement déboucher les burettes
- ❑ petit fil de cuivre sur le chariot pour débouchage de burette
- ❑ bâtons aimantés pour turbulent

MATERIEL ELEVES :

8 groupes

- ❑ 4 petits béchers
- ❑ 3 tubes à essais + porte tubes
- ❑ burette graduée
- ❑ agitateur magnétique + turbulent
- ❑ pipette jaugée 10 mL
- ❑ pipeteur
- ❑ 3 pipettes plastiques
- ❑ pissette d'eau distillée
- ❑ éprouvette de 10 mL en verre
- ❑ entonnoir
- ❑ **flacon de soude 1 M**
- ❑ lunettes de protection