

1ère Spé PC ~ TP Dosage des ions fer II Fe^{2+} par l'ion permanganate MnO_4^- ~

Par binôme élève

1. burette graduée
2. petit bécher pour prélever le permanganate et charger la burette plus facilement
3. pipette jaugée de 10 mL avec poire
4. erlenmeyer ou bécher
5. verre à pied
6. barreau aimanté
7. agitateur magnétique
8. lunettes de protection

Professeur

1. stock de papier essuis tout
2. lunettes de protection
3. gants latex
4. les flacons de solution de permanganate $[MnO_4^-] = 0,020 \text{ mol.L}^{-1}$
5. compte goutte avec de l'acide
6. flacons de solution de Fe^{2+} « inconnue » ($[Fe^{2+}] = 0,10 \text{ mol.L}^{-1}$).