

FICHE DE PREPARATION

DATES :

NIVEAU : Tale SpéPC  **THEME :** TP C6 Notion d'équilibre chimique

MATÉRIEL PROFESSEUR :

- Solution de nitrate d'argent $0,10 \text{ mol.L}^{-1}$ (20 mL par binôme)
- Solution de sel de Mohr $0,10 \text{ mol.L}^{-1}$ (25 mL par binôme)
- Solution de chlorure de sodium $0,10 \text{ mol.L}^{-1}$ (10 mL par binôme)
- Solution de thiocyanate de potassium $0,10 \text{ mol.L}^{-1}$ (10 mL/binôme)
- Solution de d'hexacyanoferrate (III) de potassium $0,10 \text{ mol.L}^{-1}$ (10 mL/binôme)
- Solution de sulfate de fer III $0,10 \text{ mol.L}^{-1}$ (10 mL/ binôme)
- Bidon de récupération métaux
- Carrés de papier filtre

VOIR ORGANISATION DES SOLUTIONS EN PHOTOGRAPHIE CI-APRÈS.

MATÉRIEL ÉLÈVES :

9 groupes

- 1 becher forme basse de 100 mL
- 1 becher 150 mL forme haute
- 2 Éprouvettes en verre de 10 mL (ou une de 10 mL et une de 25 mL)
- 1 portoir à tubes à essais
- 6 tubes à essais
- 3 pipettes Pasteur
- Entonnoir à bout étroit
- papier filtre
- Goupillon
- Notice calculatrice TI « comment calculer écart-type, moyenne, incertitude ? »

A PREPARER :

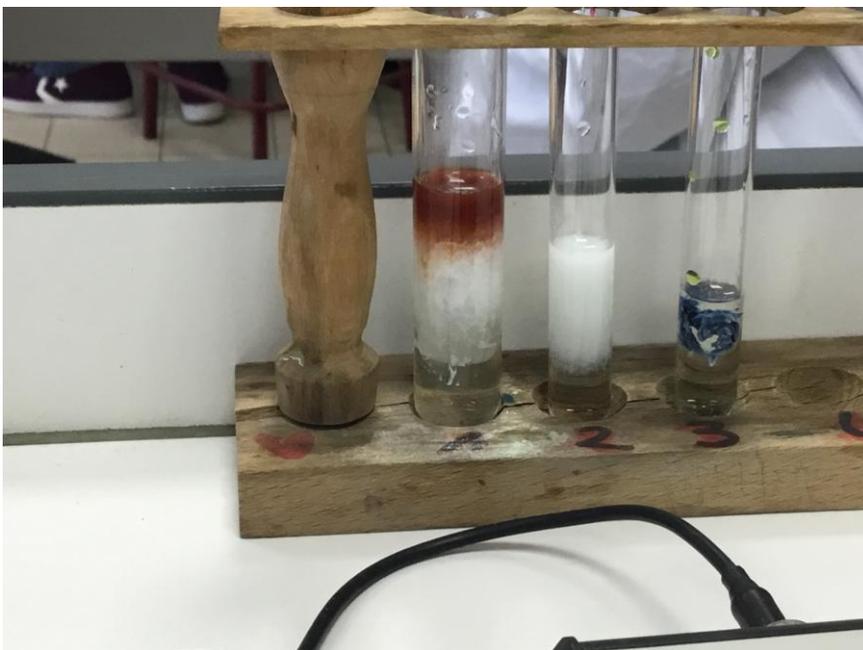
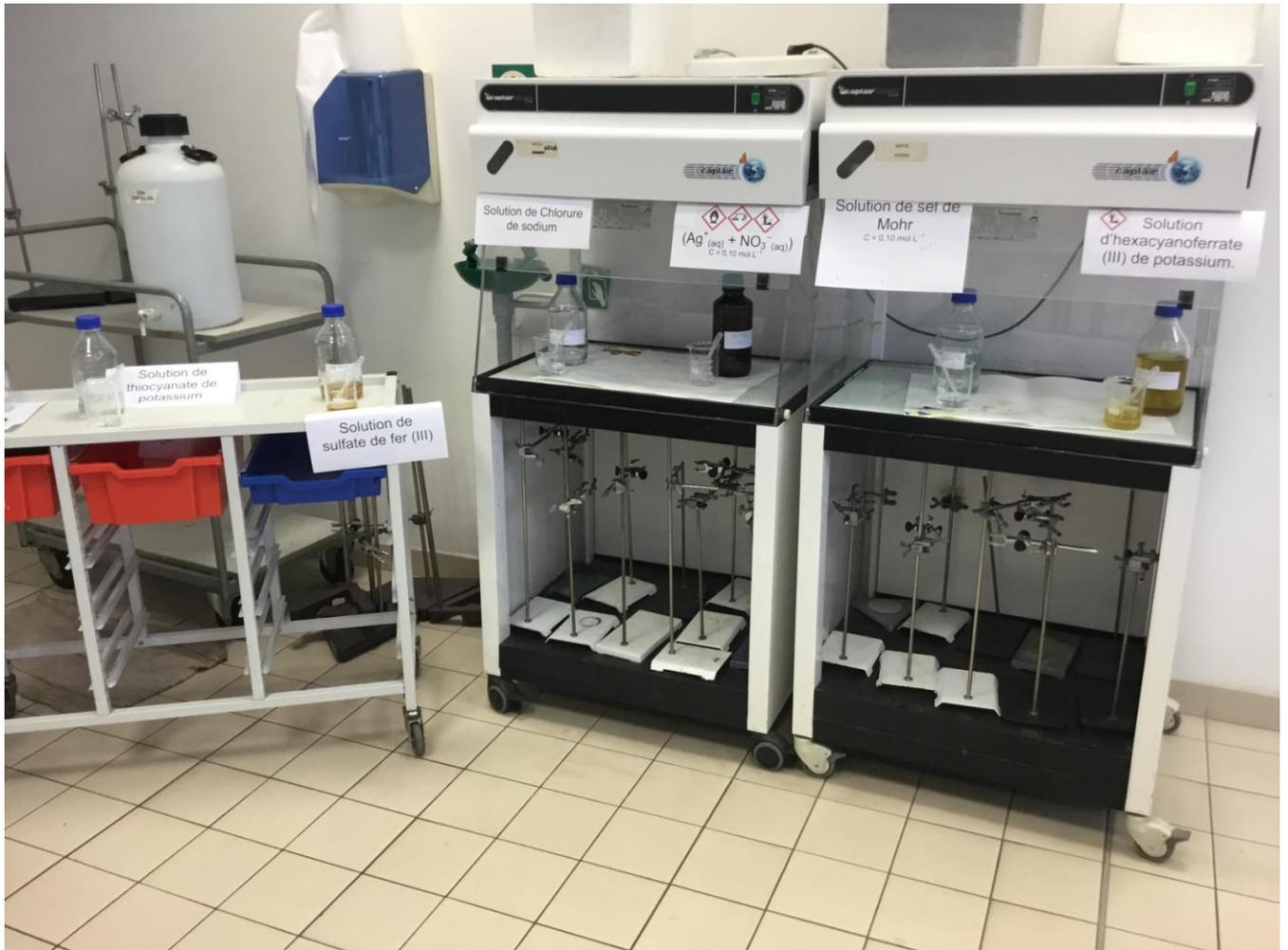
Carrés de papier filtre pour entonnoir

Pas mal d'eau distillée pour vaisselle des tubes en début de TP

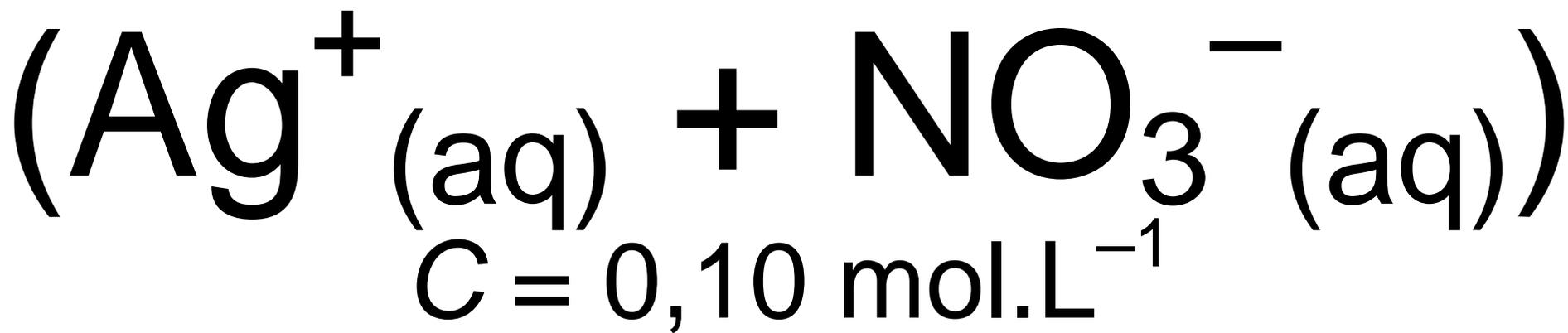
Remarques Prof :

Durée : 1h partie rédox finie en général

Remarque : Non indiqué aux élèves pour Q6. Ag^+ en excès réagit aussi avec SCN^- pour former un précipité blanc $\text{AgSCN}(s)$



Ag^+ en excès réagit avec SCN^- pour former un précipité blanc $\text{AgSCN}_{(s)}$
Et Fe^{3+} avec SCN^- coloration rouge sang.



sel de Mohr (Fe^{2+}) 

$$C = 0,10 \text{ mol.L}^{-1}$$

**Solution
de chlorure de
sodium**



hexacyanoferrate
(III) de potassium.



thiocyanate de
potassium



sulfate de fer (III)