

## FICHE DE PREPARATION

**DATES :**

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

### MATÉRIEL PROFESSEUR :

- Solution de nitrate d'argent  $0,10 \text{ mol.L}^{-1}$  (500 mL par groupe  $\rightarrow$  2L)
- Solution de sel de Mohr  $0,10 \text{ mol.L}^{-1}$  (500 mL par groupe  $\rightarrow$  2L)
- Solution de chlorure de sodium  $0,10 \text{ mol.L}^{-1}$  (250 mL/groupe  $\rightarrow$  1 L)
- Solution de thiocyanate de potassium  $0,10 \text{ mol.L}^{-1}$  (250 mL/groupe  $\rightarrow$  1 L)
- Solution de d'hexacyanoferrate (III) de potassium  $0,10 \text{ mol.L}^{-1}$  (250 mL/groupe  $\rightarrow$  1 L)
- Solution de sulfate de fer III  $0,10 \text{ mol.L}^{-1}$  (250 mL/groupe  $\rightarrow$  1 L)
- 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 :

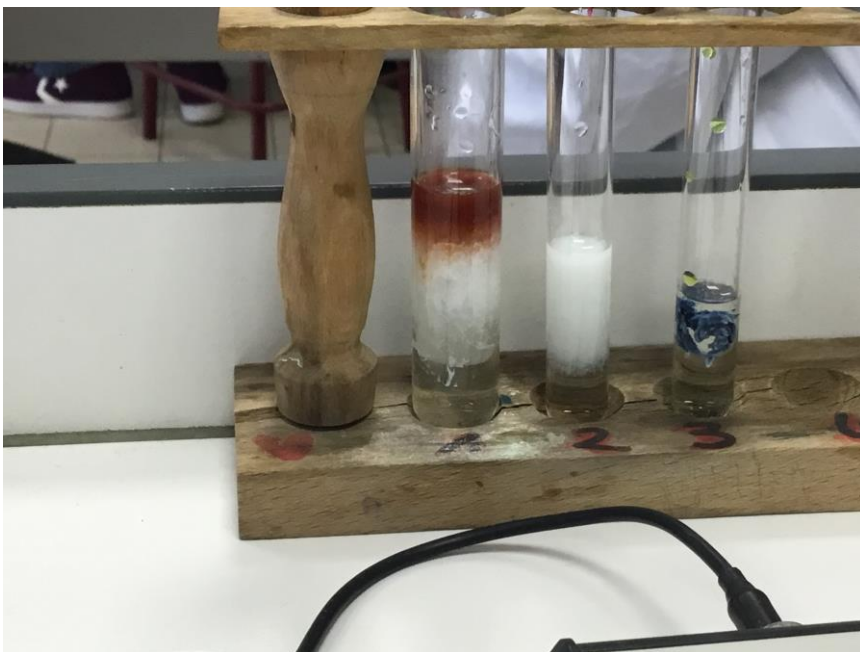
Carrés de papier filtre pour entonnoir

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

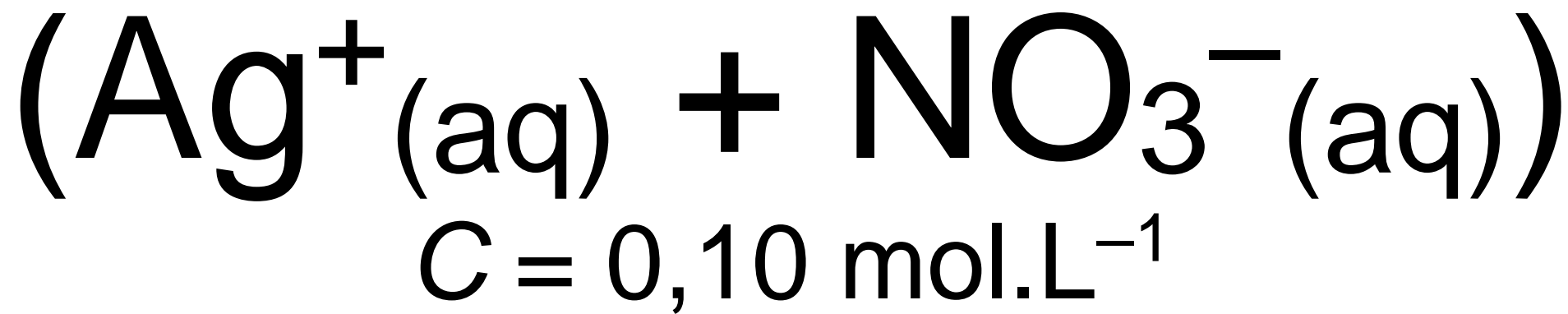
### Remarques Prof :

Durée : 1h partie rédox finie en général

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



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



sel de Mohr ( $\text{Fe}^{2+}$ ) 

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

**Solution  
de chlorure de  
sodium**



hexacyanoferrate  
(III) de potassium.



thiocyanate de  
potassium



sulfate de fer (III)