

## FICHE DE PREPARATION

**DATES :** Vendredi 04 décembre 8 h - 12 h  
Vendredi 07 décembre 8 h - 12 h

MORAZZANI – DINI  
GLENAT -CLEMENT

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

### MATÉRIEL PROFESSEUR :

- Solution de nitrate d'argent 0,10 mol.L<sup>-1</sup> (500 mL par groupe)
- Solution de sel de Mohr 0,10 mol.L<sup>-1</sup> (500 mL par groupe)
- Solution de chlorure de sodium 0,10 mol.L<sup>-1</sup>
- Solution de thiocyanate de potassium 0,10 mol.L<sup>-1</sup>
- Solution de d'hexacyanoferrate (III) de potassium 0,10 mol.L<sup>-1</sup>
- Papier Joseph
- Solution d'acide éthanoïque  $c_3 = 0,10 \text{ mol.L}^{-1}$
- Solution d'acide éthanoïque  $c_2 = 0,010 \text{ mol.L}^{-1}$
- Solution d'acide éthanoïque  $c_1 = 5,0 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$
- Solution de sulfate de fer III 0,10 mol.L<sup>-1</sup>
- Bidon de récupération métaux

Voir organisation des solutions en photographie ci-après.

### MATÉRIEL ÉLÈVES : 9 groupes

- 5 bechers de 100 mL
- Éprouvette en verre de 10 mL
- Éprouvette en verre de 25 mL
- 2 portoirs à tubes à essais
- 12 tubes à essais
- 3 pipettes Pasteur
- Solutions tampon pH = 7 et pH = 4
- pH mètre + électrode + portoir
- Entonnoir à bout étroit + papier filtre
- Papier Joseph

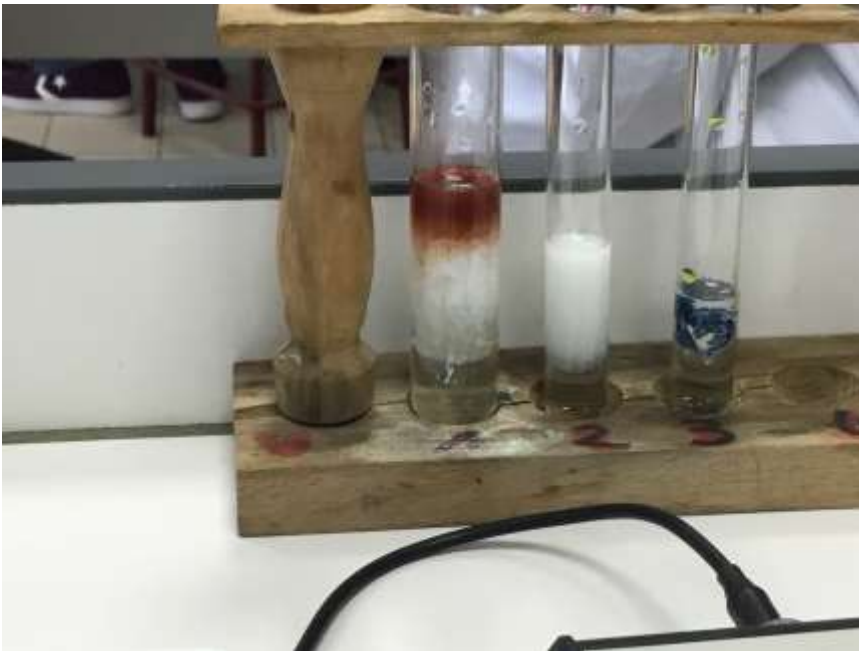
### A PREPARER :

### Remarques Prof :

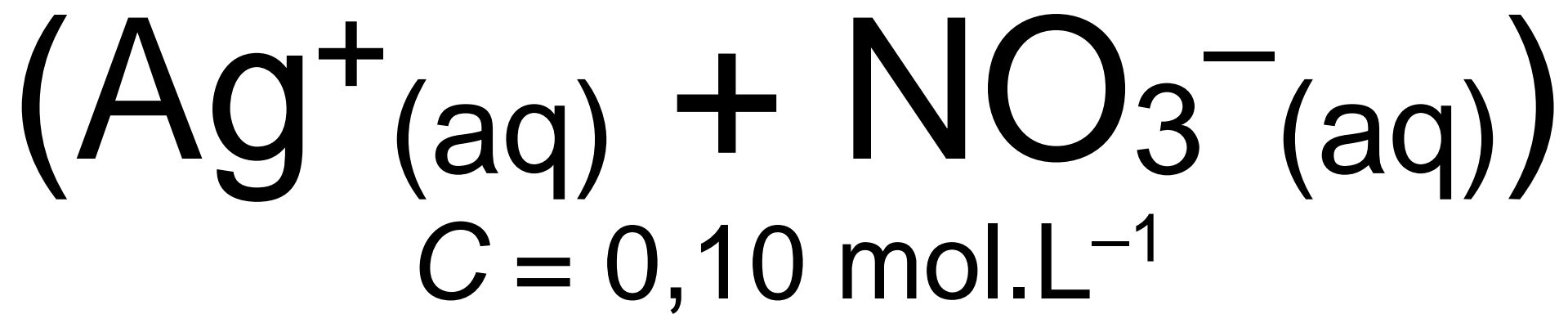
Durée : La majorité arrive à Q7.

Mélange 3 : Ag<sup>+</sup> en excès réagit avec SCN<sup>-</sup> pour former un précipité blanc AgSCN<sub>(s)</sub>

Partie Qr, éq acide éthanoïque à tester avec conductimétrie ?



Mélange 3 :  $\text{Ag}^+$  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



acide éthanoïque

$$C_3 = 0,10 \text{ mol.L}^{-1}$$





acide éthanoïque

$$C_2 = 0,010 \text{ mol.L}^{-1}$$



acide éthanoïque

$$C_1 = 5,0 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$$



sulfate de fer (III)