

## Activité expérimentale de sciences physiques

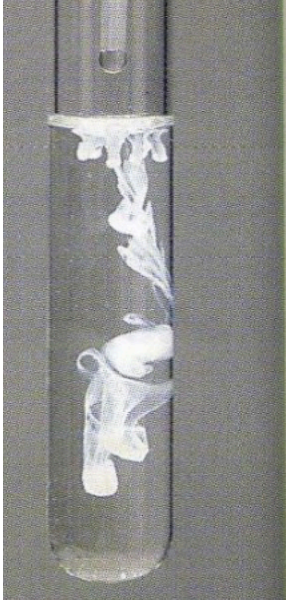
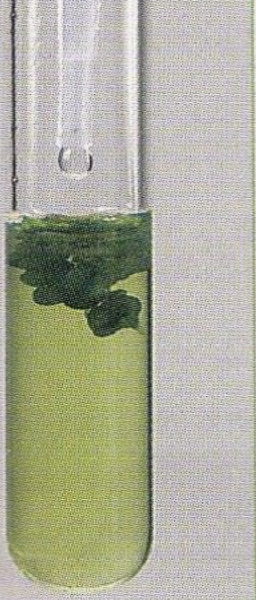
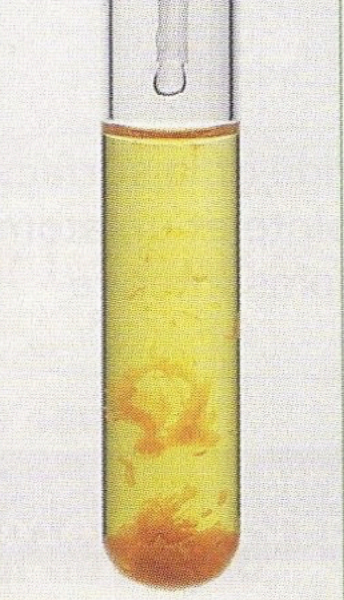
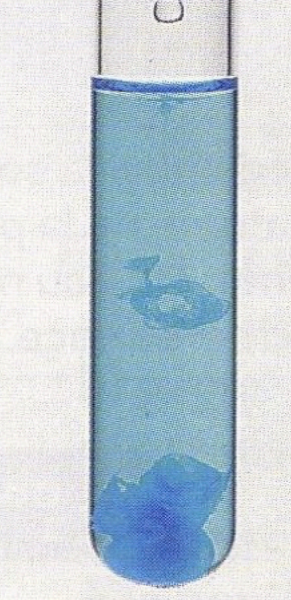
### Tests d'identification des ions

#### Compétences travaillées :

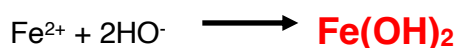
- C.2. Je suis un protocole expérimental.  
C.5. J'écris et j'équilibre des équations chimiques.  
C.7. Je manipule avec précaution le matériel.

**Objectif de l'activité :** Il s'agit de mettre en évidence des précipités caractéristiques de la présence de certains ions.

**Compléter** les schémas suivants, à partir des expériences réalisées en classe.

| Identifier l'ion $\text{Cl}^-$ ,<br>présent dans le<br>chlorure de sodium<br>( $\text{NaCl}$ ) | Identifier l'ion $\text{Fe}^{2+}$ ,<br>présent dans le<br>sulfate de fer II<br>( $\text{FeSO}_4$ ) | Identifier l'ion $\text{Fe}^{3+}$ ,<br>présent dans le<br>sulfate de fer III<br>( $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ ) | Identifier l'ion $\text{Cu}^{2+}$ ,<br>présent dans le<br>sulfate de cuivre<br>( $\text{CuSO}_4$ ) |
|------------------------------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------------------------------|
| Ajout de <b>quelques gouttes</b> de <u>nitrate d'argent</u> ( $\text{AgNO}_3$ )                | Ajout de <b>quelques gouttes</b> de <u>soude</u> ( $\text{NaOH}$ )                                 | Ajout de <b>quelques gouttes</b> de <u>soude</u> ( $\text{NaOH}$ )                                               | Ajout de <b>quelques gouttes</b> de <u>soude</u> ( $\text{NaOH}$ )                                 |
|              |                  |                               |                |
| Couleur du précipité : <b>Blanc</b>                                                            | Couleur du précipité : <b>Vert</b>                                                                 | Couleur du précipité : <b>Orange</b>                                                                             | Couleur du précipité : <b>Bleu</b>                                                                 |

**Compléter et équilibrer** les équations chimiques des tests d'identification des ions :



**CONSIGNES DE SÉCURITÉ : GANTS ET LUNETTES**

