

## Activité expérimentale de sciences physiques

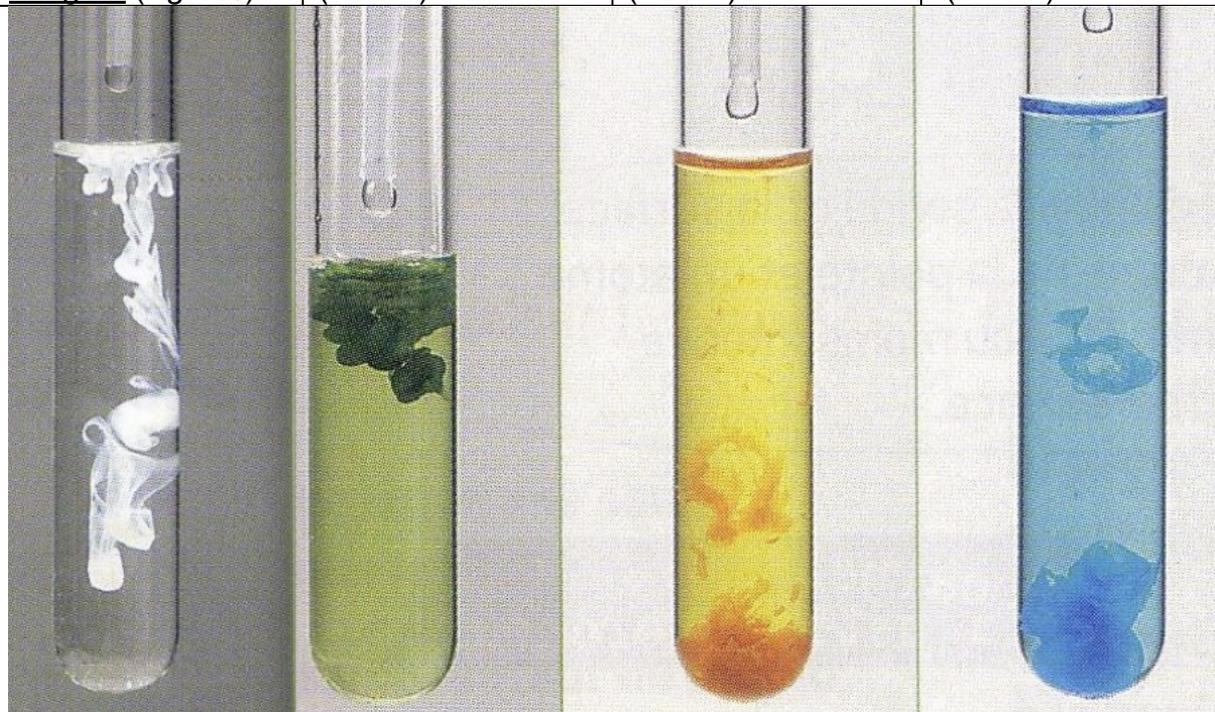
### Tests d'identification des ions

#### Compétences travaillées:

- C.1. Je pratique la démarche scientifique
- C.4. J'utilise la langue française
- C.5. J'utilise des langages scientifiques
- C.7. J'adopte un comportement éthique et responsable

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

Identifier l'ion $Cl^-$ , présent dans le chlorure de sodium ( $NaCl$ )	Identifier l'ion $Fe^{2+}$ , présent dans le sulfate de fer II ( $FeSO_4$ )	Identifier l'ion $Fe^{3+}$ , présent dans le sulfate de fer III ( $Fe_2(SO_4)_3$ )	Identifier l'ion $Cu^{2+}$ , présent dans le sulfate de cuivre ( $CuSO_4$ )
Ajout de <b>quelques gouttes</b> de <u>nitrate d'argent</u> ( $AgNO_3$ )	Ajout de <b>quelques gouttes</b> de <u>soude</u> ( $NaOH$ )	Ajout de <b>quelques gouttes</b> de <u>soude</u> ( $NaOH$ )	Ajout de <b>quelques gouttes</b> de <u>soude</u> ( $NaOH$ )



Couleur du précipité : <b>Blanc</b>	Couleur du précipité : <b>Vert</b>	Couleur du précipité : <b>Orange</b>	Couleur du précipité : <b>Bleu</b>
-------------------------------------	------------------------------------	--------------------------------------	------------------------------------

**Rédiger** une conclusion pour chaque expérience, réalisée dans les quatre tubes.

**Pour l'expérience 1, nous avons obtenu un précipité blanc, caractéristique de la présence des ions chlorure.**

**Pour l'expérience 2, nous avons obtenu un précipité vert, caractéristique de la présence des ions fer II.**

**Pour l'expérience 3, nous avons obtenu un précipité orange, caractéristique de la présence des ions fer III.**

**Pour l'expérience 4, nous avons obtenu un précipité bleu, caractéristique de la présence des ions cuivre II.**

**RESPECTER LES CONSIGNES DE SÉCURITÉ: GANTS ET LUNETTE**