

NOM – Prénom :

Classe :

Binôme :

Groupe :

Correction

Manipulation :/ 10

Théorie :/ 10

⇒ NOTE :/ 20

| Domaines | Compétences | Maîtrise |
|----------|---|----------|
| D 1S | Réaliser et légender un schéma | |
| D3 | Expérimenter en respectant les règles de sécurité | |
| D4 | Choisir, suivre ou concevoir un protocole | |

TP n° 3 : TESTS DE RECONNAISSANCE DES IONS

Avant de commencer le TP, lire attentivement la fiche méthode.



Pour tous les ions testés, la réaction qui se produit après l'ajout du réactif est la formation d'un trouble appelé **précipité**. Ce précipité peut prendre différentes couleurs, ne pas oublier de la préciser. Ex : précipité rose



Pour réaliser ces expériences, mettre environ 1 cm³ de solution ionique à tester dans un tube à essais, puis verser quelques gouttes du réactif. **Ne pas agiter le tube après l'ajout du réactif.**

Noter ce que vous observez lors de ces réactions.

Quel est le risque indiqué par chacun des pictogrammes ci-dessous :



Nocif/Irritant

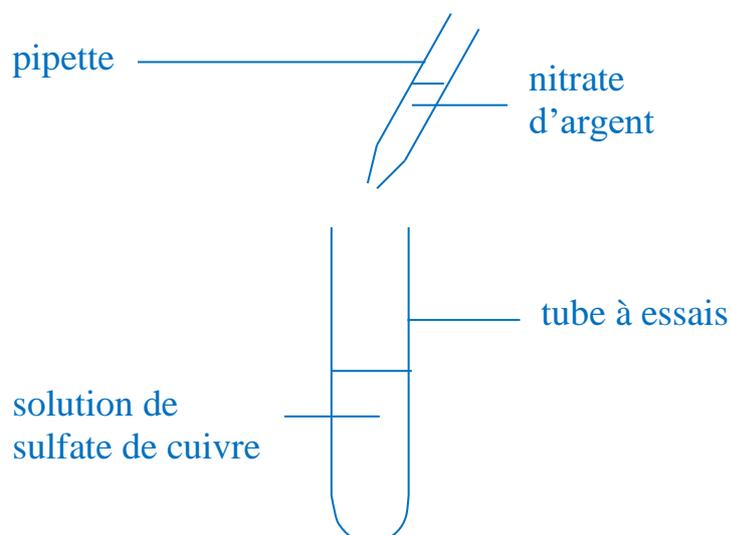


Corrosif

Observations :

| ion testé | nom de la solution ionique utilisée | Réactif | réaction observée |
|---------------|---|------------------|-------------------|
| ion chlorure | Chlorure d'aluminium | nitrate d'argent | Précipité blanc |
| ion cuivre | Sulfate de cuivre | soude | Précipité bleu |
| ion fer II | Sulfate de fer II | soude | Précipité vert |
| ion fer III | Sulfate de fer III | soude | Précipité rouille |
| ion zinc | Sulfate de zinc | soude | Précipité blanc |
| ion aluminium | Chlorure d'aluminium ou Sulfate d'aluminium | soude | Précipité blanc |

Schématiser une des expériences réalisées :



Test de reconnaissance des ions cuivre