

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

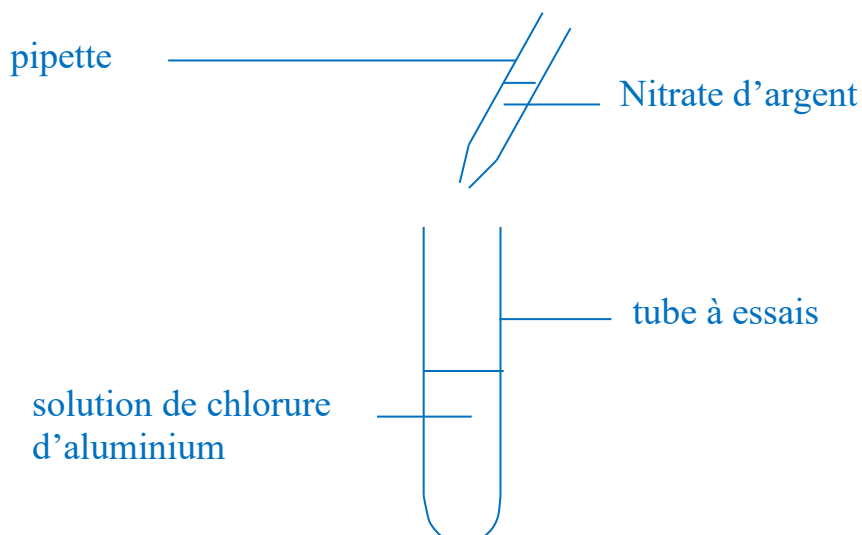


Corrosif

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 chlorure

On observe un précipité blanc.