

Tests caractéristiques ions

3ième

Banque de données

Protocole :

- Verser un échantillon de la **solution à tester** dans un tube à essais.
- Ajouter quelques gouttes du « **révélateur** » des ions recherchés.
- Si l'**observation** correspond à celle attendue, les ions recherchés sont présents dans la solution.

Recherche de l'ion chlorure (Cl^-)	Recherche de l'ion calcium (Ca^{2+})	Recherche de l'ion zinc (Zn^{2+})	Recherche de l'ion fer (II) (Fe^{2+})	Recherche de l'ion fer (III) (Fe^{3+})	Recherche de l'ion aluminium (Al^{3+})
Révélateur : solution de nitrate d'argent	Révélateur : solution d'oxalate d'ammonium			Révélateur : soude appelée aussi solution d'hydroxyde de sodium	
Précipité blanc (noircit à la lumière)	Précipité blanc	Précipité blanc	Précipité vert	Précipité rouille	Précipité blanc (disparaît en ajoutant de la soude)

Précipité : Solide insoluble dans la solution