










Chapitre 2 – Tests de reconnaissance des ions

Les pictogrammes de sécurité

Dangers physiques				
				
Explosif	Inflammable	Comburant	Corrosif pour les métaux	Gaz comprimé, liquéfié, dissout

Dangers pour la santé			Danger pour l'environnement
Dangers aigus élevés	Danger chronique ou aigu moyen	Danger chronique élevé	
			

Les différents produits chimiques que l'on peut rencontrer dans la vie de tous les jours comportent des informations importantes sur leurs emballages, qui nous informent sur les règles de sécurité à adopter lorsqu'on les manipule, ou encore sur les gestes à adopter en cas de problème.

Reconnaître quelques ions en solution

Activité : Comment reconnaître des ions en solution ?

- Les tests à la soude permettent de reconnaître les ions métalliques Cu^{2+} , Fe^{2+} et Fe^{3+} .
- Le test au nitrate d'argent permet d'identifier les ions chlorure.

Ion testé	Fer II	Fer III	Cuivre II	Aluminium III	Zinc II	Chlorure
Formule de l'ion	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Cu^{2+}	Al^{3+}	Zn^{2+}	Cl^{-}
Réactif	Soude	Soude	Soude	Soude	Soude	Nitrate d'argent
Couleur du précipité	Vert	Rouille	Bleu	Blanc	Blanc	Blanc qui noircit à la lumière

