



TESTS DE RECONNAISSANCE DE QUELQUES IONS : comment reconnaître la présence de certains ions en solution ?



Exercice 1

Léa réalise deux tests, pour mettre en évidence des produits obtenus suite à une réaction chimique :

- Dans le tube A, elle verse de la soude et observe un précipité vert.
- Dans le tube B, elle verse du nitrate d'argent et observe un précipité blanc qui noircit à la lumière.

Ion caractérisé	réactif	Couleur du précipité
Ion cuivre II	soude	bleu
Ion fer II	soude	vert
Ion chlorure	Nitrate d'argent	blanc qui noircit à la lumière

Quelles sont les deux espèces chimiques mises en évidence par les deux tests ?

.....

.....

.....

.....

(D'après sujet de DNB Série générale Session 2013)

Exercice 2

Malik prélève un peu d'une solution restant en fin de réaction et y ajoute quelques gouttes de soude. Il observe un précipité de couleur rouille.

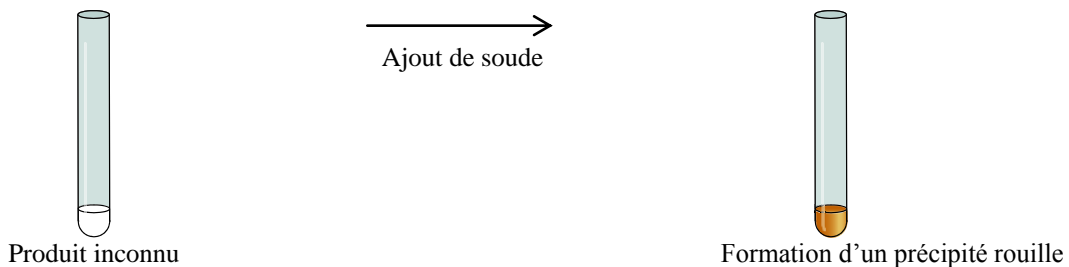


Tableau d'identification des ions en solution		
Réactif	Ion mis en évidence	Couleur du précipité
Nitrate d'argent	Ion chlorure Cl^-	Précipité blanc qui noircit à la lumière
	Ion cuivre II Cu^{2+}	
Soude	Ion fer II Fe^{2+}	Précipité vert
	Ion fer III Fe^{3+}	Précipité rouille

Quel est l'ion mis en évidence par ce test ?

.....

.....

.....

(D'après sujet de DNB Série technologique et professionnelle Session 2012)