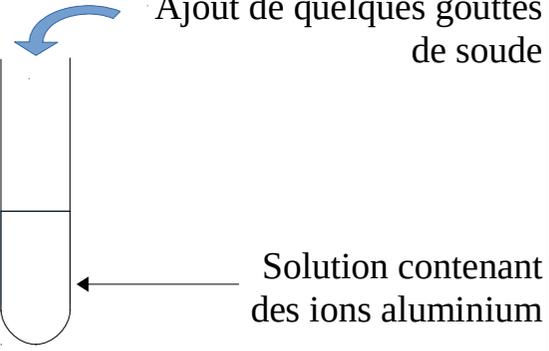
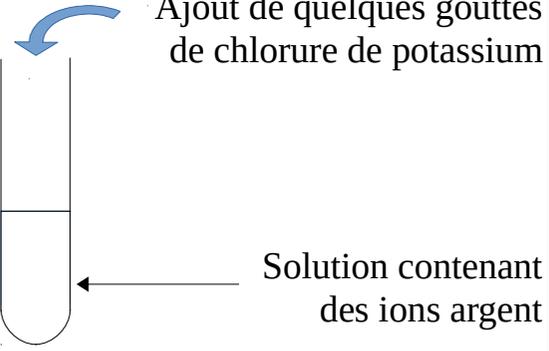
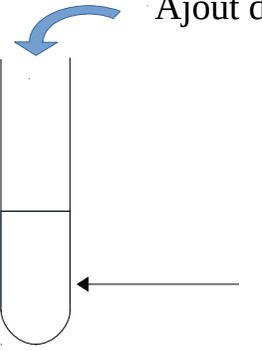
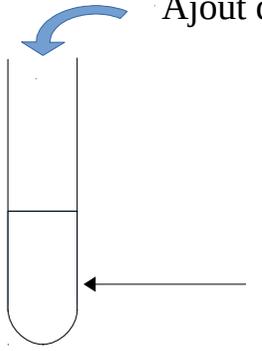
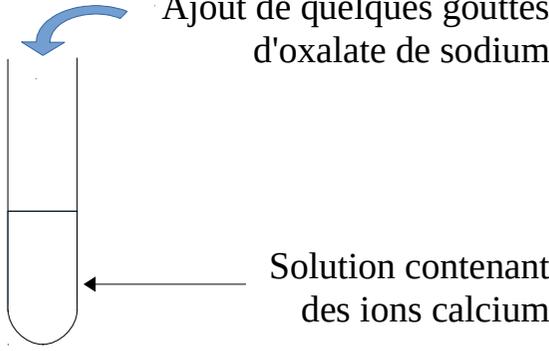


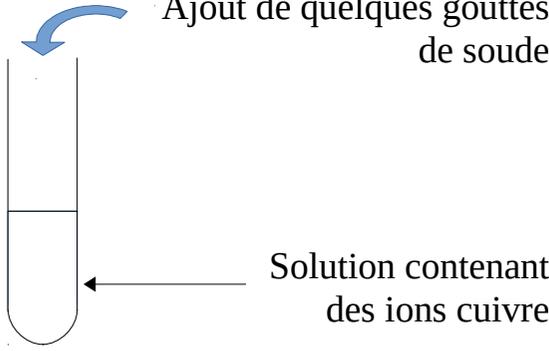
NOM	Ion aluminium
Formule	Al^{3+}
Couleur en solution	incolore
Réactif	Solution d'hydroxyde de sodium (ou soude)
Test et Observation	<p>Ajout de quelques gouttes de soude</p>  <p>Solution contenant des ions aluminium</p> <p>Formation d'un précipité blanc</p> <p>↓</p>
Photo	

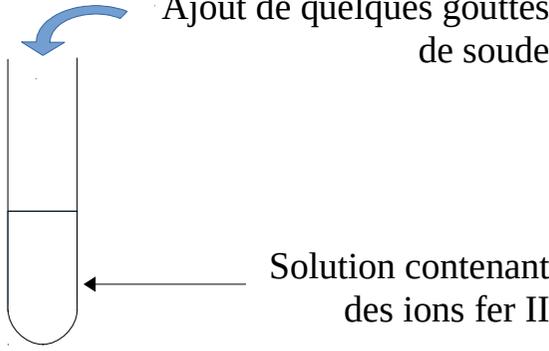
NOM	Ion argent
Formule	Ag^+
Couleur en solution	incolore
Réactif	Solution de chlorure de potassium
Test et Observation	<p>Ajout de quelques gouttes de chlorure de potassium</p>  <p>Solution contenant des ions argent</p> <p>Formation d'un précipité blanc qui noircit à la lumière</p> <p>↓</p>
Photo	 <p>Précipité blanc chlorure d'argent AgCl (s)</p> <p>Précipité qui se dépose après quelques minutes et qui noircit à la lumière</p>

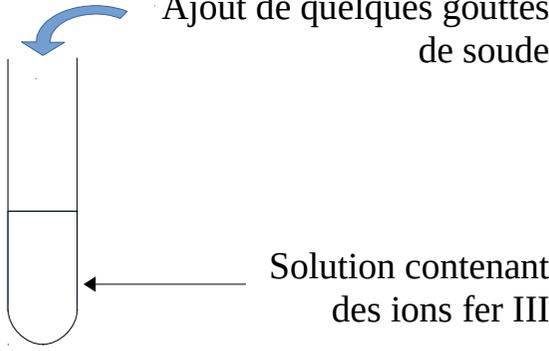
NOM	Ion bromure
Formule	Br^-
Couleur en solution	incolore
Réactif	Solution de nitrate d'argent
Test et Observation	<p>Ajout de quelques gouttes de nitrate d'argent</p>  <p>Solution contenant des ions bromure</p> <p>Formation d'un précipité jaunâtre qui noircit à la lumière</p> 
Photo	

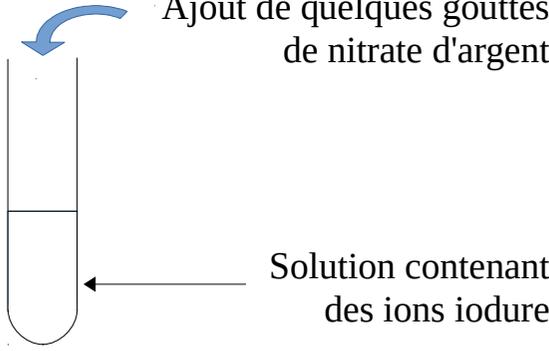
NOM	Ion chlorure
Formule	Cl^-
Couleur en solution	incolore
Réactif	Solution de nitrate d'argent
Test et Observation	<p>Ajout de quelques gouttes de nitrate d'argent</p>  <p>Solution contenant des ions chlorure</p> <p>Formation d'un précipité blanc qui noircit à la lumière</p> 
Photo	 <p>Précipité blanc</p> <p>Précipité qui se dépose après quelques minutes et qui noircit à la lumière</p>

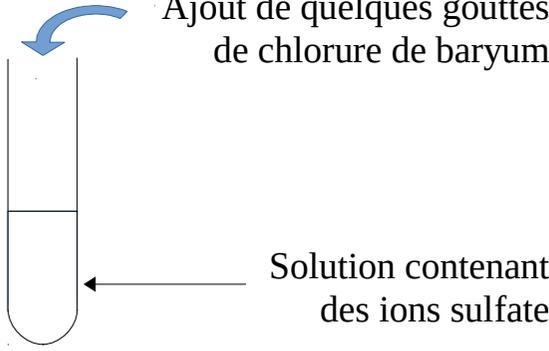
NOM	Ion calcium
Formule	Ca^{2+}
Couleur en solution	incolore
Réactif	Solution d'oxalate de sodium
Test et Observation	<p>Ajout de quelques gouttes d'oxalate de sodium</p>  <p>Solution contenant des ions calcium</p> <p>Formation d'un précipité blanc</p>
Photo	

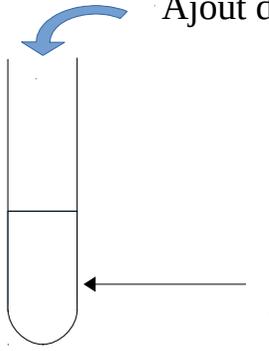
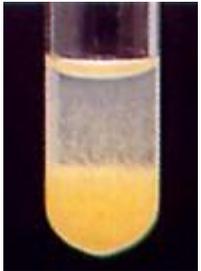
NOM	Ion cuivre
Formule	Cu^{2+}
Couleur en solution	bleu
Réactif	Solution d'hydroxyde de sodium (ou soude)
Test et Observation	<p>Ajout de quelques gouttes de soude</p>  <p>Solution contenant des ions cuivre</p> <p>Formation d'un précipité bleu azur</p>
Photo	

NOM	Ion fer II
Formule	Fe ²⁺
Couleur en solution	verdâtre
Réactif	Solution d'hydroxyde de sodium (ou soude)
Test et Observation	<p>Ajout de quelques gouttes de soude</p>  <p>Solution contenant des ions fer II</p> <p>Formation d'un précipité verdâtre</p> <p>↓</p>
Photo	

NOM	Ion fer III
Formule	Fe ³⁺
Couleur en solution	orange
Réactif	Solution d'hydroxyde de sodium (ou soude)
Test et Observation	<p>Ajout de quelques gouttes de soude</p>  <p>Solution contenant des ions fer III</p> <p>Formation d'un précipité orangé</p> <p>↓</p>
Photo	

NOM	Ion iodure
Formule	I^-
Couleur en solution	incolore
Réactif	Solution de nitrate d'argent
Test et Observation	<p>Ajout de quelques gouttes de nitrate d'argent</p>  <p>Solution contenant des ions iodure</p> <p>Formation d'un précipité jaune qui noircit à la lumière</p> <p>↓</p>
Photo	

NOM	Ion sulfate
Formule	SO_4^{2-}
Couleur en solution	incolore
Réactif	Solution de chlorure de baryum
Test et Observation	<p>Ajout de quelques gouttes de chlorure de baryum</p>  <p>Solution contenant des ions sulfate</p> <p>Formation d'un précipité blanc</p> <p>↓</p>
Photo	

NOM	Ion phosphate
Formule	PO_4^{3-}
Couleur en solution	incolore
Réactif	Solution de nitrate d'argent
Test et Observation	<p>Ajout de quelques gouttes de nitrate d'argent</p>  <p>Solution contenant des ions phosphate</p> <p>Formation d'un précipité jaunâtre</p>
Photo	

Lexique

(définitions : <http://www.larousse.fr>)

Réactif :

Substance qui peut réagir avec une ou plusieurs espèces chimiques appelées *substrats*. (Un réactif permet de classer les réactions dans lesquelles il intervient [électrophile, nucléophile, radicalaire, etc.] et de caractériser une espèce chimique particulière.).

Précipité :

Dépôt formé dans un liquide par une précipitation chimique.

Précipitation :

Action chimique par laquelle un corps en solution se sépare de son solvant et se dépose au fond du récipient.



Collège Jean Rostand CHATEAU-GONTIER

Le petit Chimiste

LIVRET
IDENTIFICATION DES IONS EN SOLUTION