

## QUELQUES TESTS D'IDENTIFICATION DES IONS

<p><b>Identification de l'ion chlorure : <math>\text{Cl}^-</math></b></p> <p><u>Manipulation</u> : On verse quelques gouttes de <b>nitrate d'argent</b> dans la solution susceptible de contenir des ions chlorures.</p> <p>Si des ions chlorures sont présents, alors il se forme un <b>précipité blanc qui noircit à la lumière</b>.</p>	
<p><b>Identification de l'ion sulfate : <math>\text{SO}_4^{2-}</math></b></p> <p><u>Manipulation</u> : On verse quelques gouttes de <b>chlorure de baryum</b> dans la solution susceptible de contenir des ions sulfates.</p> <p>Si des ions sulfates sont présents, alors il se forme un <b>précipité blanc</b>.</p>	
<p><b>Identification de l'ion cuivre (II) : <math>\text{Cu}^{2+}</math></b></p> <p><u>Manipulation</u> : On verse quelques gouttes de <b>d'hydroxyde de sodium (ou soude)</b> dans la solution susceptible de contenir des ions cuivre (II).</p> <p>Si des ions cuivre sont présents, alors il se forme un <b>précipité bleu</b>.</p>	
<p><b>Identification de l'ion fer (II) : <math>\text{Fe}^{2+}</math></b></p> <p><u>Manipulation</u> : On verse quelques gouttes de <b>d'hydroxyde de sodium</b> dans la solution susceptible de contenir des ions fer (II).</p> <p>Si des ions fer (II) sont présents, alors il se forme un <b>précipité vert foncé</b>.</p>	
<p><b>Identification de l'ion fer (III) : <math>\text{Fe}^{3+}</math></b></p> <p><u>Manipulation</u> : On verse quelques gouttes de <b>d'hydroxyde de sodium</b> dans la solution susceptible de contenir des ions fer (III).</p> <p>Si des ions fer (III) sont présents, alors il se forme un <b>précipité rouille</b>.</p>	
<p><b>Identification de l'ion zinc (II) : <math>\text{Zn}^{2+}</math></b></p> <p><u>Manipulation</u> : On verse quelques gouttes de <b>d'hydroxyde de sodium</b> dans la solution susceptible de contenir des ions zinc (II).</p> <p>Si des ions zinc (II) sont présents, alors il se forme un <b>précipité blanc</b>.</p>	

## TABLEAU RECAPITULATIF DES TESTS D'IDENTIFICATION DES IONS

Réactif utilisé	Hydroxyde de sodium ou soude				Nitrate d'argent	Chlorure de baryum
Couleur du précipité	Bleu	Vert	Rouille	blanc	Blanc	blanc
Ion identifié	$\text{Cu}^{2+}$	$\text{Fe}^{2+}$	$\text{Fe}^{3+}$	$\text{Zn}^{2+}$	$\text{Cl}^-$	$\text{SO}_4^{2-}$