

## 1.2 Identification de l'ion chlorure $\text{Cl}^-$

Manipulation: On verse quelques gouttes de nitrate d'argent dans la solution contenant des ions chlorure  $\text{Cl}^-$ . En présence des ions chlorure, il se forme un **précipité blanc** qui peu à peu noircit à la lumière.



## 1.3 Identification de l'ion sulfate $\text{SO}_4^{2-}$

Manipulation: On verse quelques gouttes de chlorure de baryum, en présence d'ions sulfate  $\text{SO}_4^{2-}$  il se forme un **précipité blanc**



## 1.4 Identification de l'ion cuivre II $\text{Cu}^{2+}$

Manipulation: On verse quelques gouttes de soude dans la solution contenant des ions cuivre  $\text{Cu}^{2+}$ . Il se forme un **précipité bleu azur**.



## 1.5 Identification des ions fer II $\text{Fe}^{2+}$ et fer III $\text{Fe}^{3+}$

Manipulation: On verse quelques gouttes de soude, il se forme un **précipité vert foncé** en présence d'ions fer II **et un précipité rouille** en présence d'ions fer III.



## 1.6 Identification des ions zinc $\text{Zn}^{2+}$ et aluminium $\text{Al}^{3+}$

Manipulation: On verse quelques gouttes de soude Il se forme un **blanc gélatineux** en présence d'ions zinc **et un précipité blanc** en présence d'ions aluminium. l'aluminium.



## 1.7 tableau récapitulatif

Tests	test à la soude				test au nitrate d'argent	test au chlorure de baryum
	blanc	vert	rouille	bleu		
Couleur précipité	blanc	vert	rouille	bleu	blanc	blanc
ion identifié	$\text{Al}^{3+}$ ou $\text{Zn}^{2+}$	$\text{Fe}^{2+}$	$\text{Fe}^{3+}$	$\text{Cu}^{2+}$	$\text{Cl}^-$	$\text{SO}_4^{2-}$

