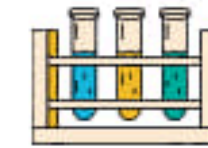


8

3 APIC / PC / S1

TESTS D'IDENTIFICATION DE QUELQUES IONS



Test d'identification des ions chlorure

 Cl^- Chlorure de sodium
 NaCl

+



L'eau

Solution de nitrate d'argent
 $(\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-)$ Solution de chlorure de sodium
 $(\text{Na}^+ + \text{Cl}^-)$ 

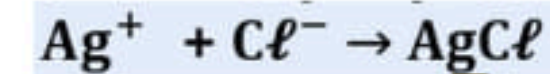
Précipité blanc qui noircit à la lumière

Le chlorure d'argent de formule chimique AgCl

Présence des ions chlorure

 Cl^-

• L'équation de précipitation :



Tests d'identification des ions métalliques

	L'ion à identifier	Solution détectrice	Ion détecteur	Couleur du précipité	Nom et formule chimique du précipité	Équation de précipitation
	Cu^{2+}	Solution d'hydroxyde de sodium $(\text{Na}^+ + \text{HO}^-)$	HO^- Ion d'hydroxyde	Bleu	Hydroxyde de cuivre II $\text{Cu}(\text{OH})_2$	$\text{Cu}^{2+} + 2\text{HO}^- \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$
	Fe^{2+}			Vert	Hydroxyde de fer II $\text{Fe}(\text{OH})_2$	$\text{Fe}^{2+} + 2\text{HO}^- \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_2$
	Fe^{3+}			Rouille	Hydroxyde de fer III $\text{Fe}(\text{OH})_3$	$\text{Fe}^{3+} + 3\text{HO}^- \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3$
	Zn^{2+}			Blanc	Hydroxyde de zinc $\text{Zn}(\text{OH})_2$ qui se redissout si la soude est fort excès	$\text{Zn}^{2+} + 2\text{HO}^- \rightarrow \text{Zn}(\text{OH})_2$
	Al^{3+}			Blanc	Hydroxyde de l'aluminium $\text{Al}(\text{OH})_3$	$\text{Al}^{3+} + 3\text{HO}^- \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3$

Prof "Hanae Khabbache"

Prof : "EL HABIB"