

♦ LES DIVERS IONS A CONNAITRE

Les ions positifs : CATIONS

Nom de l'ion	Ion fer II	Ion fer III	Ion cuivre	Ion sodium	Ion argent	Ion aluminium	Ion zinc	Ion hydrogène
Formule de l'ion	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Cu^{2+}	Na^+	Ag^+	Al^{3+}	Zn^{2+}	H^+

Les ions négatifs: ANIONS

Nom de l'ion	Ion hydroxyde	Ion sulfate	Ion nitrate	Ion chlorure
Formule de l'ion	HO^-	SO_4^{2-}	NO_3^-	Cl^-

♦ TESTS CARACTERISTIQUES DES IONS

Ions	Test	Test de précipitation avec une solution		Test par mesure de pH	Test à la flamme
		D'hydroxyde de sodium (Na^+ ; HO^-)	De nitrate d'argent (Ag^+ ; NO_3^-)		
Nom	Formule				
Ion cuivre II	Cu^{2+}	Précipité bleu d'hydroxyde de cuivre $\text{Cu}(\text{HO})_{2(s)}$			
Ion oxonium ou hydrogène	H^+			Responsable de l'acidité	
Ion aluminium	Al^{3+}	Précipité blanc d'hydroxyde d'aluminium $\text{Al}(\text{HO})_{3(s)}$			
Ion chlorure	Cl^-		Précipité blanc noircissant à la lumière de $\text{AgCl}_{(s)}$		
Ion zinc	Zn^{2+}	Précipité blanc d'hydroxyde de zinc $\text{Zn}(\text{HO})_{2(s)}$			
Ion sodium	Na^+				Rend une flamme jaune orangée
Ion fer II	Fe^{2+}	Précipité vert d'hydroxyde de fer II $\text{Fe}(\text{HO})_{2(s)}$			
Ion hydroxyde	HO^-			Responsable de la basicité	
Ion fer III	Fe^{3+}	Précipité orange d'hydroxyde de fer III $\text{Fe}(\text{HO})_{3(s)}$			