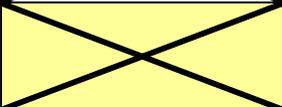


3) Comment reconnaître la présence de quelques ions en solution aqueuse : TABLEAU RÉCAPITULATIF DES TESTS D'IONS

Ion à identifier (couleur en solution aqueuse)	Formule de l'ion	Solution test utilisée	Ion réagissant dans la solution test	Résultat du test	Nom et formule du produit formé
Magnésium (incolore)	Mg^{2+}	hydroxyde de sodium ($Na^+ + OH^-$)			
Chlorure	Cl^-	nitrate d'argent ($Ag^+ + NO_3^-$)			
Calcium	Ca^{2+}	oxalate d'ammonium ($2 NH_4^+ + C_2O_4^{2-}$)			
Phosphate	PO_4^{3-}	nitrate d'argent ($Ag^+ + NO_3^-$)			
Sulfate	SO_4^{2-}	chlorure de baryum ($Ba^{2+} + 2 Cl^-$)			
Fer II (vert pâle)	Fe^{2+}	hydroxyde de sodium ($Na^+ + OH^-$)			
Fer III (orange pâle)	Fe^{3+}	hydroxyde de sodium ($Na^+ + OH^-$)			
Cuivre II		hydroxyde de sodium ($Na^+ + OH^-$)			
Zinc	Zn^{2+}	hydroxyde de sodium ($Na^+ + OH^-$)			
Sodium	Na^+	Test de flamme		Flamme	
Potassium	K^+	Test de flamme		Flamme	