

Tableau de caractérisation des ions en solutions.

<u>Ion à caractériser</u>	<u>Aspect initial</u>	<u>ion réactif</u>	<u>produit réactif</u>	<u>observation</u>
ion sulfate SO_4^{2-}	incolore	ion baryum Ba^{2+}	Chlorure de baryum $\text{Ba}^{2+}2\text{Cl}^-$	précipité BLANC de sulfate de baryum
ion chlorure Cl^-	incolore	ion argent Ag^+	nitrate d'argent Ag^+NO_3^-	précipité BLANC de chlorure d'argent
ion carbonate CO_3^{2-}	incolore	ion oxonium H_3O^+	acide chlorhydrique $\text{H}_3\text{O}^+\text{Cl}^-$	dégagement de dioxyde de carbone qui trouble l'eau de chaux
ion potassium K^+	incolore		acide picrique	aiguilles jaunes
ion calcium Ca^{2+}	incolore	ion oxalate $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	oxalate d'ammonium $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}2\text{NH}_4^+$	précipité BLANC d'oxalate de calcium
ion cuivre II Cu^{2+}	bleu	ion hydroxyde OH^-	hydroxyde de sodium Na^+OH^-	précipité BLEU d'hydroxyde de cuivre
		ion ammonium NH_4^+	hydroxyde d'ammonium (en excès) NH_4^+OH^-	couleur bleu outremer : eau céleste
ion fer II Fe^{2+}	vert	ion hydroxyde OH^-	hydroxyde de sodium Na^+OH^-	précipité VERT d'hydroxyde de fer II
ion fer III Fe^{3+}	rouille	ion hydroxyde OH^-	hydroxyde de sodium Na^+OH^-	précipité ROUILLE d'hydroxyde de fer III
ion aluminium Al^{3+}	incolore	ion hydroxyde OH^-	hydroxyde de sodium Na^+OH^-	précipité BLANC d'hydroxyde d'aluminium
ion zinc Zn^{2+}	incolore	ion hydroxyde OH^-	hydroxyde de sodium Na^+OH^-	précipité BLANC d'hydroxyde de zinc
ion plomb Pb^{2+}	incolore	ion sulfure S^{2-}	sulfure de sodium $2\text{Na}^+\text{S}^{2-}$	précipité NOIR de sulfure de plomb