

# Formules, noms, couleurs en solution et détecteur de certaines espèces chimiques

<b>Ions</b>				
<b>Nom</b>	<b>Formule</b>	<b>Couleur en solution</b>	<b>Détecteur</b>	<b>Couleur de précipité</b>
Cuivre (II)	$\text{Cu}^{2+}$	bleu	Soude ( $\text{Na}^+ + \text{HO}^-$ )	bleu
Fer (II) [ <i>ferreux</i> ]	$\text{Fe}^{2+}$	vert	Soude ( $\text{Na}^+ + \text{HO}^-$ )	vert
Fer (III) [ <i>ferrique</i> ]	$\text{Fe}^{3+}$	orange	Soude ( $\text{Na}^+ + \text{HO}^-$ )	orange/rouge brique
Zinc	$\text{Zn}^{2+}$	incolore	Soude ( $\text{Na}^+ + \text{HO}^-$ )	blanc
Magnésium	$\text{Mg}^{2+}$	incolore	Soude ( $\text{Na}^+ + \text{HO}^-$ )	blanc
Aluminium	$\text{Al}^{3+}$	incolore	Soude ( $\text{Na}^+ + \text{HO}^-$ )	blanc
Plomb	$\text{Pb}^{2+}$	incolore	Soude ( $\text{Na}^+ + \text{HO}^-$ )	blanc
Chlorure	$\text{Cl}^-$	incolore	Nitrate d'argent ( $\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-$ )	blanc (noircit à la lumière)
Tétrathionate	$\text{S}_4\text{O}_6^{2-}$	incolore	–	–
Thiosulfate	$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	incolore	–	–
Permanganate	$\text{MnO}_4^-$	violet	–	–
Manganèse	$\text{Mn}^{2+}$	incolore	–	–
Sulfate	$\text{SO}_4^{2-}$	incolore	–	–
Chromate	$\text{CrO}_4^{2-}$	jaune	–	–
Chrome (III)	$\text{Cr}^{3+}$	vert	–	–

<b>Molécules</b>				
<b>Nom</b>	<b>Formule</b>	<b>État sous les CHTP<sup>1</sup></b>	<b>Couleur</b>	<b>Détecteur</b>
Dioxyde de carbone	$\text{CO}_2$	Gaz	Incolore	Eau de chaux
Dihydrogène	$\text{H}_2$	Gaz	Incolore	Test de l'allumette
Dioxygène	$\text{O}_2$	Gaz	Incolore	Test de l'allumette incandescente ravivée
Diode	$\text{I}_2$	Gaz ou cristaux	Jaune à brun (en solution)	–
Dioxyde de soufre	$\text{SO}_2$	Gaz	[odeure piquante]	[soluble dans l'eau]

1. Conditions Habituelles de Température et de Pression