

# TESTS D'IDENTIFICATION DE QUELQUES CATIONS

ion testé	COULEUR	FLAMME	B.B.T.	SOLUTION BASIQUE	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	S <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	HClO <sub>4</sub>
<b>Ag<sup>+</sup></b>				Précipité blanc noircissant lumière (insoluble excès NaOH ou NH <sub>3</sub> )	Précipité blanc sol. NH <sub>3</sub>	Précipité blanc sol. NH <sub>3</sub>		Précipité blanc	
<b>Al<sup>3+</sup></b>				Précipité blanc soluble excès NaOH insoluble excès NH <sub>3</sub>	Précipité blanc sol. HCl		Précipité blanc sol. HCl		
<b>Ba<sup>2+</sup></b>		vert livide		Précipité blanc soluble excès eau soluble excès NH <sub>3</sub>	Précipité blanc sol. HCl	Précipité blanc			
<b>Ca<sup>2+</sup></b>		rouge orangé		Précipité blanc soluble excès eau insoluble excès NH <sub>3</sub>	Précipité blanc sol. HCl	Précipité blanc	Précipité blanc		
<b>Co<sup>2+</sup></b>	rose			Précipité rose insoluble excès NaOH insoluble excès NH <sub>3</sub>	Précipité rouge	Précipité rouge	Précipité noir soluble acides		
<b>Cr<sup>3+</sup></b>	vert			Précipité jaune soluble excès eau insoluble excès NH <sub>3</sub>			Précipité noir		
<b>Cu<sup>2+</sup></b>	turquoise	vert		Précipité bleu insoluble excès NaOH soluble excès NH <sub>3</sub> (solution limpide bleu intense)	Précipité bleu sol. NH <sub>3</sub>		Précipité noir		
<b>Fe<sup>2+</sup></b>	vert pâle			Précipité vert insoluble excès NaOH insoluble excès NH <sub>3</sub>	Précipité gris sol. HCl		Précipité jaune-vert		
<b>Fe<sup>3+</sup></b>	rouille			Précipité rouille insoluble excès NaOH insoluble excès NH <sub>3</sub>		Précipité jaune			
<b>H<sub>3</sub>O<sup>+</sup></b>			jaune	élévation de température	élévation de température		Odeur H <sub>2</sub> S		
<b>K<sup>+</sup></b>		violet							Précipité blanc
<b>Li<sup>+</sup></b>		rouge		Précipité blanc soluble excès eau soluble excès NH <sub>3</sub>					
<b>Mg<sup>2+</sup></b>					Précipité blanc sol. HCl		Précipité rouge		
<b>Na<sup>+</sup></b>		jaune vif							
<b>NH<sub>4</sub><sup>+</sup></b>		vert pâle	jaune	élévation de température	élévation de température				
<b>Pb<sup>2+</sup></b>		bleu ciel		Précipité blanc soluble excès NaOH soluble excès NH <sub>3</sub>	Précipité blanc soluble à chaud			Précipité blanc	
<b>Zn<sup>2+</sup></b>		vert blanc		Précipité blanc soluble excès NaOH soluble excès NH <sub>3</sub>	Précipité blanc		Précipité blanc sol. HCl		