

Fiche 10 Tests d'identification

A Tests d'identification des ions

Ion testé	Cuivre (II) Cu^{2+}	Fer (II) Fe^{2+}	Fer (III) Fe^{3+}	Magnésium Mg^{2+}	Zinc Zn^{2+}
Réactif utilisé	Solution d'hydroxyde de sodium $\text{Na}^+ + \text{HO}^-$				
Résultat du test					

*Ce précipité se redissout si on ajoute un excès de réactif.

Ion testé	Calcium Ca^{2+}	Chlorure Cl^-	Bromure Br^-	Iodure I^-	Sulfate SO_4^{2-}
Réactif utilisé	Solution d'oxalate d'ammonium $2 \text{NH}_4^+ + \text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	Solution de nitrate d'argent $\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-$			Solution de chlorure de baryum $\text{Ba}^{2+} + 2 \text{Cl}^-$
Résultat du test					

B Tests de présence de quelques gaz

Gaz testé	Dioxygène O_2	Dihydrogène H_2	Dioxyde de carbone CO_2
Résultat du test			

Fiche 10 Tests d'identification

A Tests d'identification des ions

Ion testé	Cuivre (II) Cu^{2+}	Fer (II) Fe^{2+}	Fer (III) Fe^{3+}	Magnésium Mg^{2+}	Zinc Zn^{2+}
Réactif utilisé	Solution d'hydroxyde de sodium $\text{Na}^+ + \text{HO}^-$				
Résultat du test					

*Ce précipité se redissout si on ajoute un excès de réactif.

Ion testé	Calcium Ca^{2+}	Chlorure Cl^-	Bromure Br^-	Iodure I^-	Sulfate SO_4^{2-}
Réactif utilisé	Solution d'oxalate d'ammonium $2 \text{NH}_4^+ + \text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	Solution de nitrate d'argent $\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-$			Solution de chlorure de baryum $\text{Ba}^{2+} + 2 \text{Cl}^-$
Résultat du test					

B Tests de présence de quelques gaz

Gaz testé	Dioxygène O_2	Dihydrogène H_2	Dioxyde de carbone CO_2
Résultat du test			