











## Fiche 10 Tests d'identification


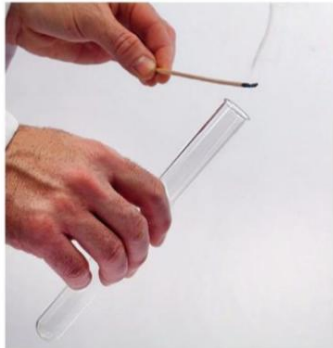

### A Tests d'identification des ions

Ion testé	Cuivre (II) $\text{Cu}^{2+}$	Fer (II) $\text{Fe}^{2+}$	Fer (III) $\text{Fe}^{3+}$	Magnésium $\text{Mg}^{2+}$	Zinc $\text{Zn}^{2+}$
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 $\text{Ca}^{2+}$	Chlorure $\text{Cl}^-$	Bromure $\text{Br}^-$	Iodure $\text{I}^-$	Sulfate $\text{SO}_4^{2-}$
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 $\text{O}_2$	Dihydrogène $\text{H}_2$	Dioxyde de carbone $\text{CO}_2$
Résultat du test	 Bûchette enflammée	 Détonation	 Eau de chaux troublée

## Fiche 10 Tests d'identification


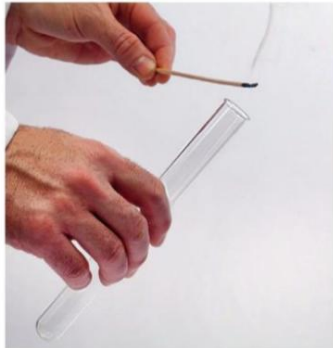

### A Tests d'identification des ions

Ion testé	Cuivre (II) $\text{Cu}^{2+}$	Fer (II) $\text{Fe}^{2+}$	Fer (III) $\text{Fe}^{3+}$	Magnésium $\text{Mg}^{2+}$	Zinc $\text{Zn}^{2+}$
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 $\text{Ca}^{2+}$	Chlorure $\text{Cl}^-$	Bromure $\text{Br}^-$	Iodure $\text{I}^-$	Sulfate $\text{SO}_4^{2-}$
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 $\text{O}_2$	Dihydrogène $\text{H}_2$	Dioxyde de carbone $\text{CO}_2$
Résultat du test	 Bûchette enflammée	 Détonation	 Eau de chaux troublée