

Test d'identification

1. Test d'identification des ions fer II : En présence d'ions hydroxyde HO^- , les ions fer II (Fe^{2+}) donnent un **précipité vert** d'hydroxyde de fer II : $\text{Fe}(\text{OH})_2$.
2. Test d'identification des ions cuivre II : En présence d'ions hydroxyde HO^- , les ions cuivre II (Cu^{2+}) donnent un **précipité bleu** d'hydroxyde de cuivre II : $\text{Cu}(\text{OH})_2$.
3. Test d'identification des ions fer III : En présence d'ions hydroxyde HO^- , les ions fer III (Fe^{3+}) donnent un précipité rouille d'hydroxyde de fer III : $\text{Fe}(\text{OH})_3$.
4. Test d'identification des ions zinc : En présence d'ions hydroxyde (HO^-), les ions zinc (Zn^{2+}) donnent un **précipité blanc** d'hydroxyde de zinc : $\text{Zn}(\text{OH})_2$ (qui se dissout dans un excès de soude).
5. Test d'identification des ions chlorure : En présence d'ions argent (Ag^+), les ions chlorure (Cl^-) donnent un **précipité blanc** de chlorure d'argent : AgCl qui noircit à la lumière.
6. Test d'identification des ions iodure : En présence d'ions plomb (Pb^{2+}), les ions iodure (I^-) donnent un **précipité jaune** d'iodure de plomb : PbI_2 .
7. Test d'identification des ions sulfate : En présence d'ion baryum (Ba^{2+}), les ions sulfate (SO_4^{2-}) donnent un **précipité blanc** de sulfate de baryum : BaSO_4 .
8. Test d'identification des ions carbonate : En présence d'ions calcium (Ca^{2+}), les ions carbonate (CO_3^{2-}) donnent un **précipité blanc** de carbonate de calcium : CaCO_3 .
9. Test d'identification du dihydrogène : Le dihydrogène (H_2) produit une **détonation** à l'approche d'une allumette enflammée.
10. Test d'identification du dioxyde de carbone : Le dioxyde de carbone (CO_2) trouble l'eau de chaux par formation d'un **précipité blanc** de carbonate de calcium : CaCO_3 .
11. Test d'identification du dioxygène : Le dioxygène (O_2) **ravive la combustion** d'une bûchette incandescente.