

Fiche méthode n° 14

Les tests de reconnaissance

I – Reconnaissance de molécules

- ☞ **eau (H_2O)** : le sulfate de cuivre anhydre devient bleu en présence d'eau



- ☞ **dioxygène (O_2)** : ravive une bûchette incandescente



- ☞ **dioxyde de carbone (CO_2)** : trouble l'eau de chaux



- ☞ **dihydrogène (H_2)** : légère détonation à l'approche d'une flamme



II – Reconnaissance d'ions

- ☞ **ion sodium (Na^+)** : lorsqu'on vaporise une solution contenant des ions sodium dans une flamme, la flamme devient jaune
- ☞ **ion hydrogène (H^+)** : le pH de la solution est acide ($\text{pH} < 7$)
- ☞ **ion hydroxyde (OH^-)** : le pH de la solution est basique ($\text{pH} > 7$)

Nom de l'ion	ion chlorure	ion fer II	ion fer III	ion cuivre	ion zinc	ion aluminium
Formule de l'ion	Cl^-	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Cu^{2+}	Zn^{2+}	Al^{3+}
Réactif	nitrate d'argent	soude	soude	soude	soude	soude
Observation	précipité blanc 	précipité vert 	précipité rouille 	précipité bleu 	précipité blanc 	précipité blanc 