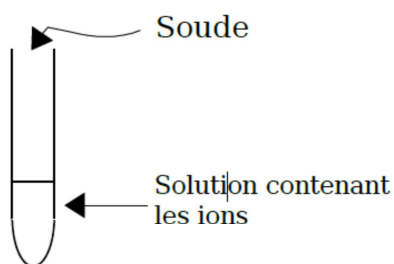


# ANNEXES : TEST D'IDENTIFICATION DES GAZ ET DES IONS

## Annexe 1 : Test d'identification des gaz

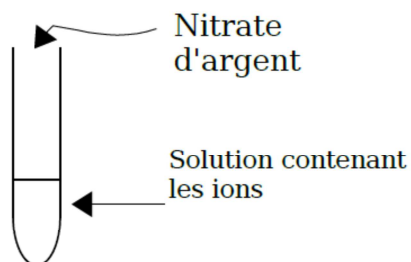
Gaz	Dioxyde de carbone	dioxygène	dihydrogène
réactifs	Eau de chaux	allumette	flamme
Observations	Eau de chaux se trouble en blanc	La combustion est plus vive	détonation

## Annexe 2 : Ions réagissant avec la soude



Ion	Résultat du test
$\text{Al}^{3+}$	Précipité blanc
$\text{Zn}^{2+}$	Précipité blanc
$\text{Fe}^{2+}$	Précipité vert
$\text{Fe}^{3+}$	Précipité rouille
$\text{Cu}^{2+}$	Précipité bleu

## Annexe 3 : Ions réagissant avec le nitrate d'argent



Ion	Résultat du test
$\text{Cl}^-$	Précipité blanc