Retourner à : Organisation et transformation de la matière



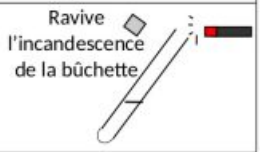
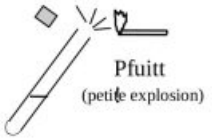
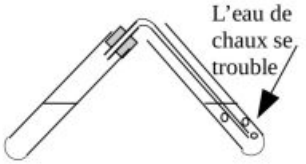
Dans une solution des ions de même signe ne réagissent pas, par contre lorsqu'ils sont de signes contraires les ions peuvent réagir dans certains cas. Il se forme alors des petits **grains solides** qui en général finissent par tomber au fond du récipient. On dit qu'il se forme un **précipité.**

	Réactif à utiliser pour faire le test : Soude (ion hydroxyde : HO^-)
ion cuivre : Cu^{2+}	**précipité bleu**
ion fer II : Fe^{2+}	**précipité vert**
ion fer III : Fe^{3+}	**précipité rouille**

Comment procéder pour faire le test des ions :

Pour savoir si une solution contient l'ion A (ion cuire, ion fer II, ion fer III...) :
On verse un peu de la solution dans un tube à essai.
On verse ensuite quelques gouttes du réactif test. On observe s'il se forme un précipité et de quelle couleur est celui-ci.
On en déduit la nature de l'ion A.
Si aucun précipité ne se forme, c'est que l'ion A n'est pas présent.

Complément : TABLEAU DE TEST DES GAZ

GAZ	*Test de présence*
DIOXYGENE O_2	
DIHYDROGÈNE H_2	
DIOXYDE DE CARBONE CO_2	
EAU H_2O	Test au sulfate de cuivre anhydre

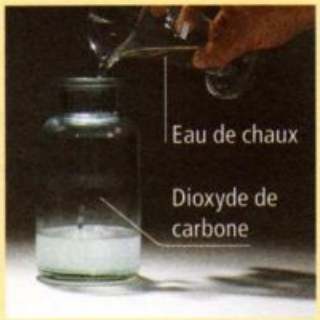
Rappel :
Au cours d'une transformation chimique, il y a conservation des atomes. Cela signifie qu'on doit retrouver dans les produits tous les atomes présents dans les réactifs. Ces atomes peuvent être sous forme d'atomes (très rare), de molécules (assemblage d'atome), ou d'ions (monoatomique ou polyatomique).

5 Identifier des gaz

Test d'identification du dioxyde de carbone

Verser de l'eau de chaux dans le flacon contenant le gaz à identifier.

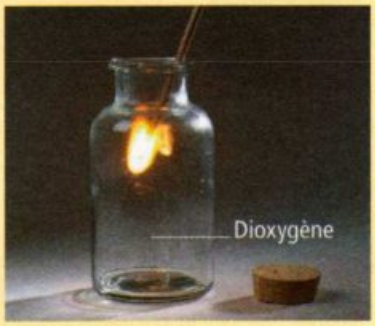
- Si l'eau de chaux se trouble, alors ce gaz est du **dioxyde de carbone**.



Test d'identification du dioxygène

Mettre en contact une bûchette incandescente avec le gaz à identifier.

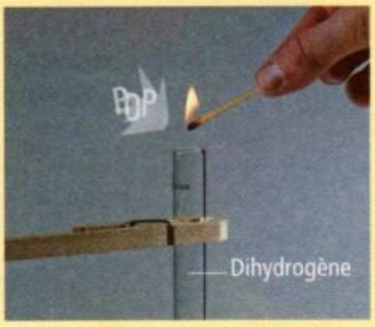
- Si la buchette incandescente s'enflamme, alors ce gaz est du **dioxygène**.



Test d'identification du dihydrogène

Approcher la flamme d'une allumette près de l'ouverture du tube contenant le gaz à identifier.

- Si une détonation retentit, alors ce gaz est du **dihydrogène**.



Leçon précédente
Leçon : Transformations chimiques
Leçon suivante
Réaction chimique entre l’acide chlorhydrique et le métal fer