

Le test de reconnaissance du dioxyde de carbone

Qu'est-ce que le test de reconnaissance du dioxyde de carbone ? (5^{ème})

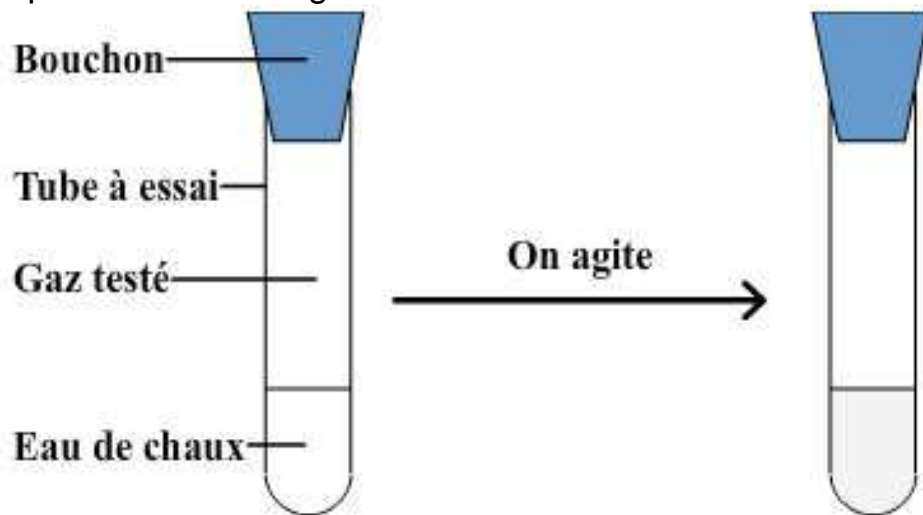
C'est un test qui permet de déterminer si un gaz est constitué de dioxyde de carbone. Ce test est aussi appelé « **test à l'eau de chaux** ».

Réalisation du test de reconnaissance du dioxyde de carbone (5^{ème})

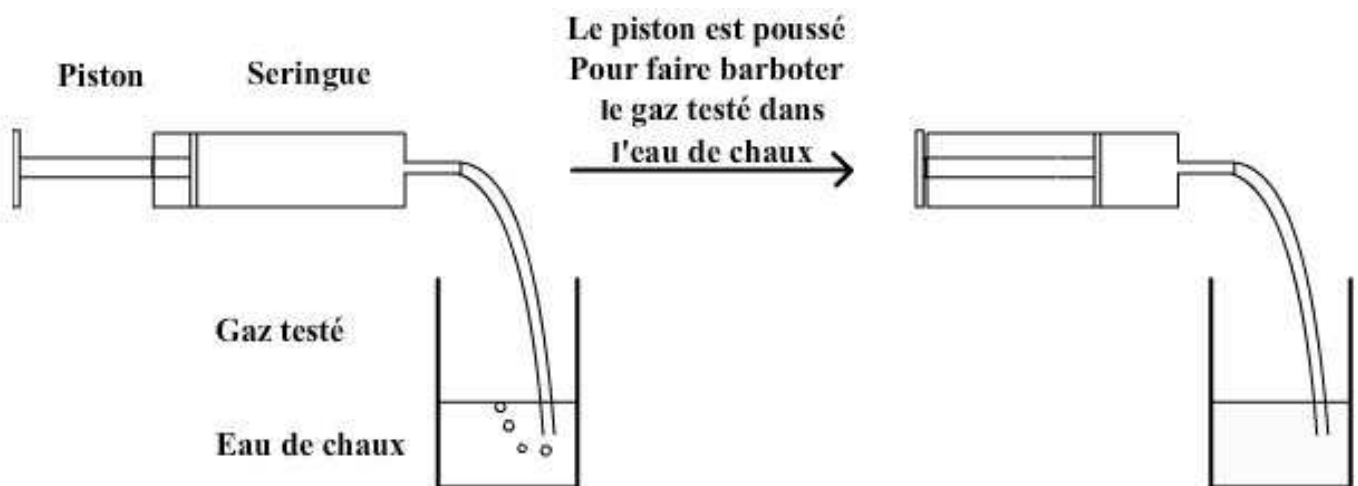
Ce test repose sur l'utilisation d'une **solution d'eau de chaux**. L'eau de chaux est un liquide initialement incolore mais en présence de dioxyde de carbone elle prend une couleur blanchâtre: on dit que **l'eau de chaux se trouble**.

Pour réaliser le test il suffit de mettre en contact gaz testé avec l'eau de chaux :

- Le contact peut être fait en agitant.



- Le contact peut aussi être obtenu en faisant barboter le gaz testé dans l'eau de chaux.



Il suffit ensuite d'observer l'apparence de l'eau de chaux :

- si **elle se trouble, le test est positif** et l'on peut conclure que le gaz testé est constitué de dioxyde de carbone.
- si elle conserve son **aspect limpide le test est négatif** et l'on peut conclure que le gaz testé n'est pas du dioxyde de carbone.

Utilisation du test de reconnaissance du dioxyde de carbone au collège

- En 5^{ème}, on l'utilise pour montrer que le gaz dissous dans les sodas et les eaux pétillantes est du dioxyde de carbone.
- en 4^{ème}, il sert à montrer que la combustion du carbone et celle du butane produisent du dioxyde de carbone.