

Le rôle de l'eau de chaux

SVT

L'**eau de chaux** est un réactif qui a l'apparence de l'eau. Elle se trouble en présence de **dioxyde de carbone (CO_2)** qu'elle met en évidence. Le précipité blanc ainsi formé est du carbonate de calcium (calcaire).

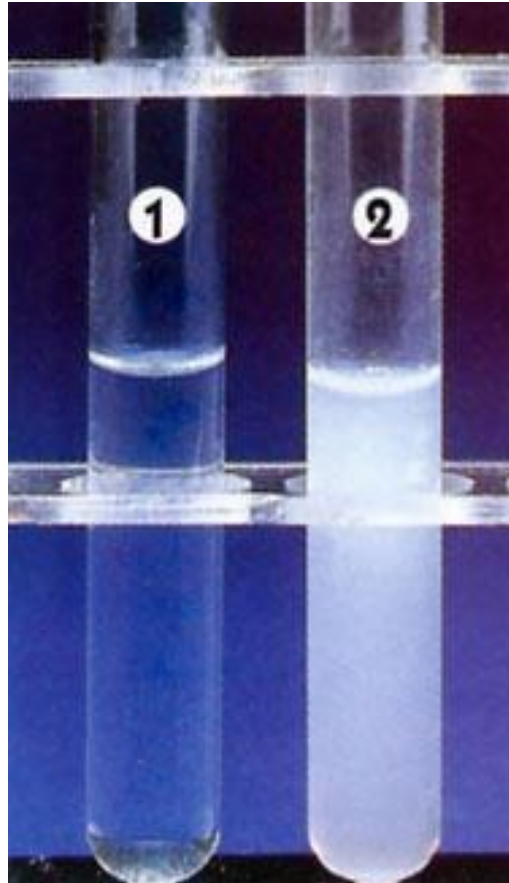
Elle se présente donc sous deux apparences :

①

Eau de chaux limpide (claire)

=

Pas ou très peu de Dioxyde de Carbone (CO_2)



②

Eau de chaux troublée (blanchâtre)

=

Présence de Dioxyde de Carbone (CO_2)

L'eau de chaux est fréquemment utilisée dans les cours et travaux pratiques de biologie, de géologie ou de chimie. Elle sert à la mise en évidence du dioxyde de carbone (CO_2) dans l'air testé.

L'air que l'on teste ne doit pas être mélangé avec l'air de l'environnement DONC :

- En chimie, si on veut savoir si un gaz contient du dioxyde de carbone (CO_2), le récipient qui le contient doit être **hermétique** (ne pas laisser passer l'air) et contenir l'eau de chaux.
- En SVT, si on veut tester l'air rejeté par un être vivant (pour savoir s'il renferme du dioxyde de carbone), il doit être placé dans un récipient **hermétique** qui contient de l'eau de chaux : **attention**, elle ne doit pas être en contact direct avec l'être vivant mais l'air doit pouvoir circuler entre les deux.

Fiche méthodologique SVT