TP cours : Les tests d'identification

* Expérience 1 : Décomposition de l'eau H_2O

$$2\,H_2O \xrightarrow{\text{'électricité'}} 2\,H_2 + O_2$$

eau — dihydrogène — dioxygène

On teste la présence de dihydrogène H_2 par le test à la flamme. (Pop ou Pfuitt)

* Expérience 2 : Test de la braise

$$O_2 + C \longrightarrow CO_2$$

dioxygène — carbone, charbon, braise — dioxyde de carbone

On teste la présence du dioxygène lorsque l'on voit la braise se rallumer.

* Expérience 3 : Test à l'eau de chaux

On teste la présence du dioxyde de carbone CO_2 avec de l'eau de chaux (transparente)

$$Ca(OH)_2 + CO_2 \longrightarrow CaCO_3 + H_2O$$

eau de chaux — dioxyde de carbone — calcaire blanc — eau

la poudre blanche de calcaire va troubler l'eau de chaux