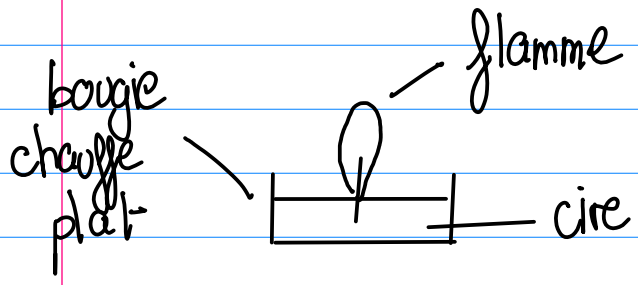
# TP: La combustion

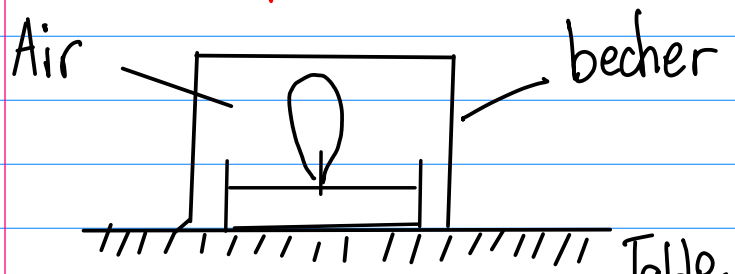
La combustion c'est la réaction entre un combustible et un comburant

## Expérience 1: Etude d'une combustion (La bougie)



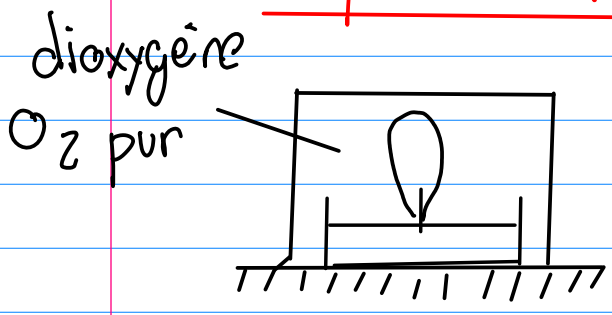

Lors de cette combustion la cire va disparaitre

## Expérience 2:




Lors de la combustion il se forme de la buée (eau $H_2O$) puis la flamme s'éteint.

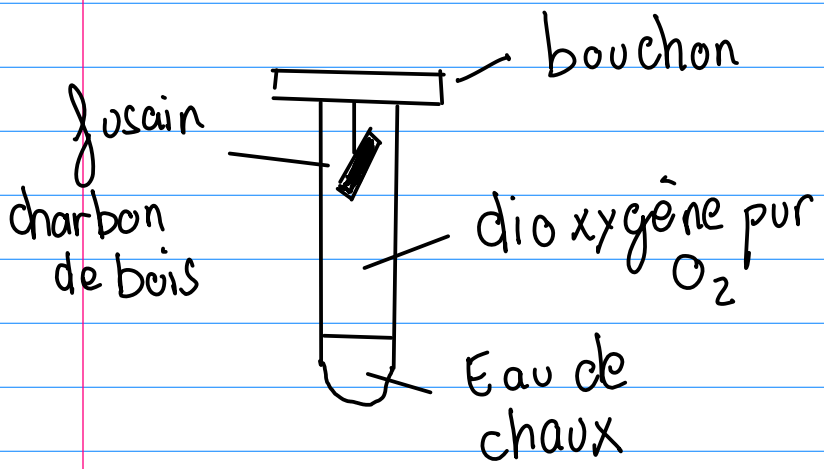
## Expérience 3:




Lors de cette combustion la flamme est plus brillante, plus chaude et dure plus longtemps donc le dioxygène $O_2$ est un réactif de cette combustion

# Expérience 4 : Test de l'eau de chaux

L'eau de chaux est transparente et elle se trouble (blanche) qu'en présence de dioxyde de carbone $CO_2$




Lors de cette combustion il se forme
- de l'eau $H_2O$
- du dioxyde de carbone $CO_2$

(car l'eau de chaux se trouble)

## Conclusion :

Combustible (Bougie ou fusain) + Comburant $O_2$ → Eau $H_2O$ + dioxyde de carbone $CO_2$

réactifs → produits