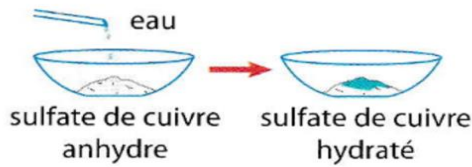


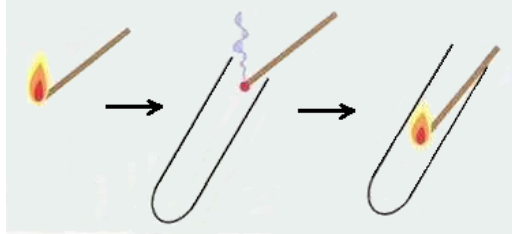
## 5. Tests d'identification des espèces intervenant dans la combustion du méthane

### Test d'identification de l'eau

En sa présence, le sulfate de cuivre anhydre devient bleu.

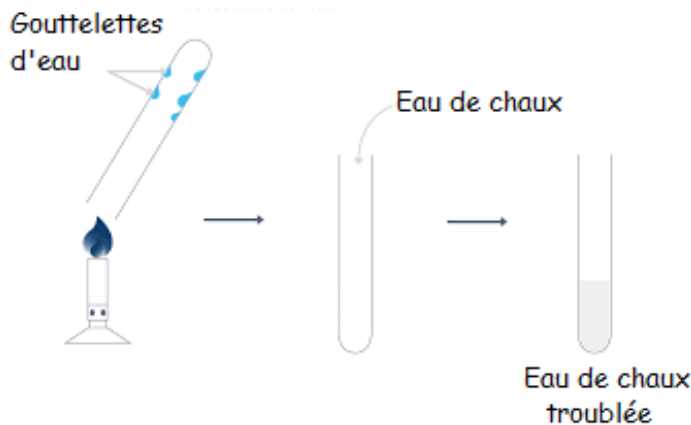


### Test d'identification du dioxygène



L'allumette éteinte se rallume dans le dioxygène.

### Test d'identification du dioxyde de carbone



L'eau de chaux se trouble en contact avec le dioxyde de carbone.

## 6. Combustions et pollution

Le dioxyde de carbone émis par les activités humaines (transports, industrie, etc...) provoque **l'acidité des océans**. Cela pourrait causer la disparition de certaines espèces et des altérations importantes des écosystèmes marins. Il augmente aussi **l'effet de serre** en saturant la couche d'atmosphère.

Lorsque le dioxygène est en quantité insuffisante lors d'une combustion, celle-ci devient incomplète. La flamme n'est plus bleue et un dépôt noir (C) se forme ainsi qu'un gaz incolore, inodore et très toxique : **le monoxyde de carbone CO**. Pour éviter cela, il faut aérer régulièrement les espaces clos et entretenir les appareils de chauffage utilisant une combustion.