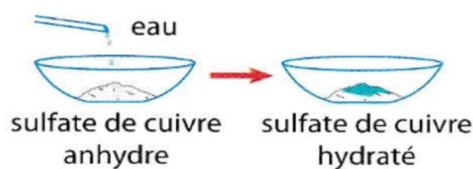


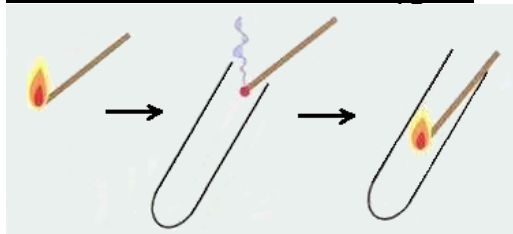
5. Tests d'identification des espèces intervenant dans la combustion du méthane

Test d'identification de l'eau

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

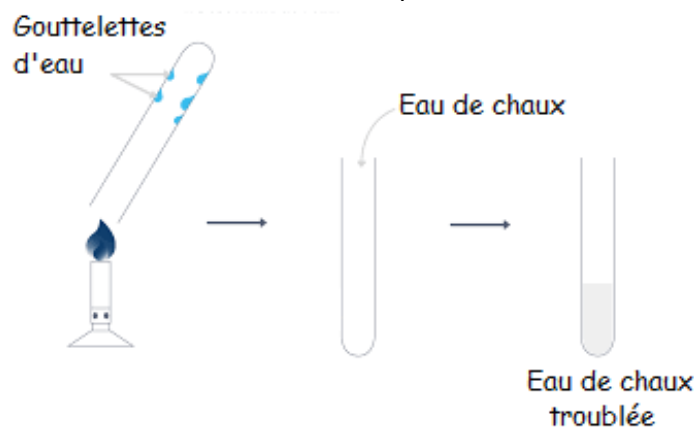


Test d'identification du dioxygène



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.