

# Chapitre 1 – Corps purs et mélanges

## Tests caractéristiques chimiques

- Test d'identification de l'eau : <https://tinyurl.com/thbmmcd> : en présence d'eau, le sulfate de cuivre devient bleu.
- Test d'identification du dioxygène : <https://tinyurl.com/y4y7elaf> : en présence de dioxygène, un buchette incandescente se rallume.
- Test d'identification du dihydrogène : <https://tinyurl.com/y6a4kqw6> : quand on approche une flamme du dihydrogène, une détonation se produit.
- Test d'identification du dioxyde de carbone : <https://tinyurl.com/lef4pb5> : en présence de dioxyde de carbone, l'eau de chaux se trouble.

**Conseil** : Comme dans beaucoup de cas en chimie, une expérience se résume bien sous la forme d'un schéma. En particulier, il est souvent efficace d'utiliser le schéma narratif en trois étapes :

- situation initiale ;
- transition (flèche + phrase) ;
- situation finale.

**Conseil** : Utiliser les vidéos et/ou le livre page 19 pour légender les schémas de l'activité 2. Pour le test caractéristique de l'eau, faire le schéma en respectant le schéma narratif.