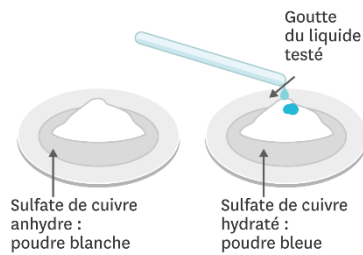


Fiche Méthode N°6 : Tests de reconnaissance

Test de reconnaissance de l'eau

POUR TESTER LES LIQUIDES



- 1) Avec une spatule déposer une petite quantité de sulfate de cuivre anhydre dans une coupelle
- 2) Avec une pipette, ajouter quelques gouttes de liquide sur le sulfate de cuivre anhydre

POUR TESTER LES SOLIDES



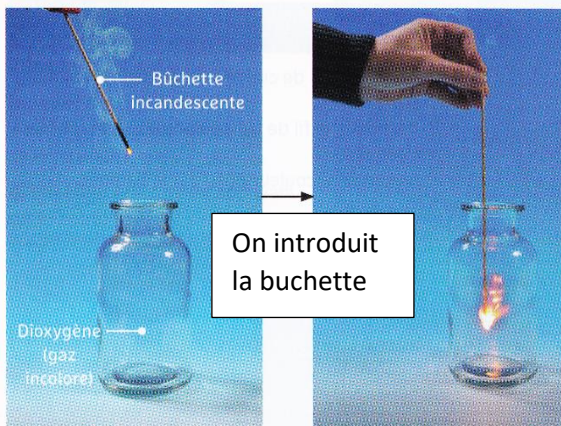
- 1) Déposer le solide dans une coupelle.
- 2) Avec une spatule, déposer une petite quantité de sulfate de cuivre anhydre sur le solide
- 3) Bien appliquer sur le solide avec la spatule et laisser agir.

Analyser le résultat :

- si la poudre devient bleue, cela signifie que le liquide contient de l'eau ;
- si la poudre reste blanche, cela signifie que le liquide ne contient pas d'eau.

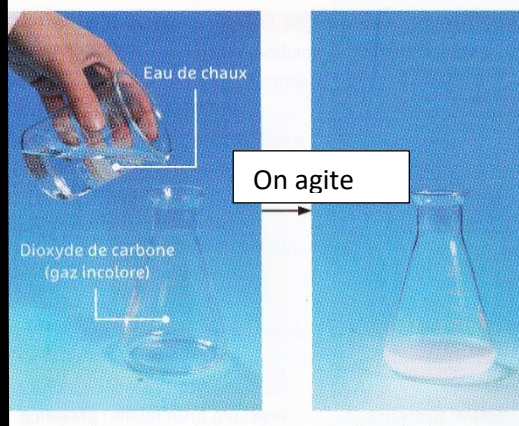
Tests de présence des gaz

Test du dioxygène



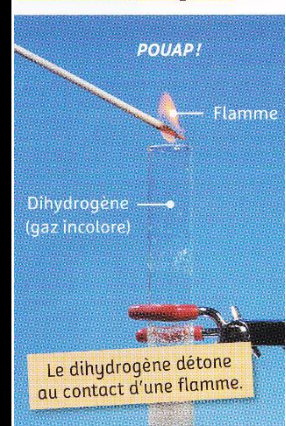
La bûchette incandescente se rallume au contact du dioxygène.

Test du dioxyde de carbone



L'eau de chaux se trouble au contact du dioxyde de carbone.

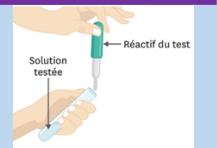
Test du dihydrogène



Tests de présence des ions : chlorures, métalliques et sulfate

Protocole :

- Verser une petite quantité de la solution à tester dans un tube à essais.
- Ajouter quelques gouttes de détecteur des ions recherchés.
- Si le test positif, il se forme un précipité* caractéristique de l'ion présent.



Recherche de l'**ion chlorure**
(Cl⁻)

Détecteur :
Nitrate d'argent

Précipité blanc



Recherche de l'**ion fer II**
(Fe²⁺)

Détecteur :
Hydroxyde de sodium (Soude)

Précipité vert



Recherche de l'**ion fer III**
(Fe³⁺)

Précipité rouille



Recherche de l'**ion cuivre II**
(Cu²⁺)

Précipité bleu



Recherche de l'**ion sulfate**
(SO₄²⁻)

Détecteur :
Chlorure de baryum

Précipité blanc



*Précipité : Particules solides qui apparaissent lors d'une transformation chimique