

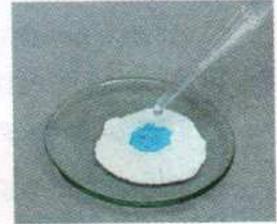
# 4

## Identifier un corps pur : l'exemple de l'eau

### ■ Par un test chimique

Un corps pur peut être identifié par un test chimique : l'utilisation d'un détecteur approprié et une observation caractéristique permettent de conclure.

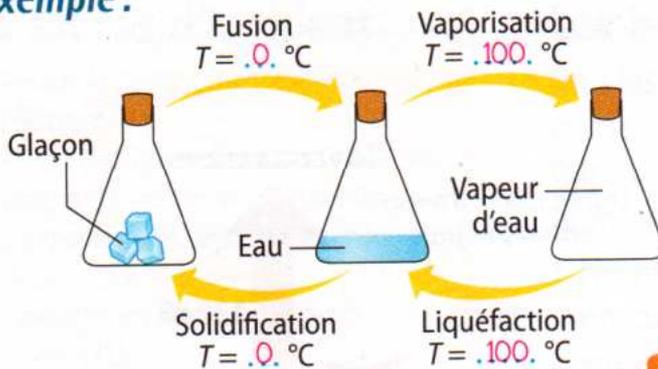
**Exemple :** en présence d'eau, le sulfate de cuivre anhydre, poudre blanche, devient bleue.



### ■ Par ses températures de changement d'état

Les changements d'état d'un corps pur s'effectuent à des températures **constantes** qui le caractérisent.

**Exemple :**



→ Fiche 19

### ■ Par sa masse volumique

Chaque corps pur a une masse volumique qui lui est propre.

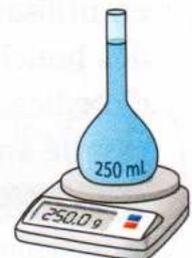
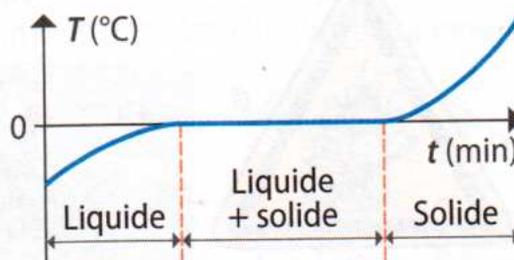
**Exemple :** la masse volumique de l'eau liquide est

1 kg/L = 1 g/cm<sup>3</sup>

→ Fiche 38

### Je m'entraîne

Explique pourquoi les trois figures ci-dessous permettent d'identifier l'eau.



- La couleur bleue prise par le sulfate de cuivre traduit la présence d'eau.
  - Seule l'eau a une température de fusion de 0 °C.
  - 250 mL du liquide pèsent 250 g, 1 000 mL (250 x 4) pèsent 1 000 g (250 x 4).
- La masse volumique 1 kg/L est caractéristique de l'eau liquide.