



L'EAU CHANGEMENT D'ETAT ET DISSOLUTION

Étudier les conditions dans lesquelles l'eau change d'état

La matière peut être invisible (vapeur d'eau, corps dissous) et elle se conserve au cours de ses transformations.

Les élèves étudient les conditions dans lesquelles l'eau change d'état : glace, eau liquide, vapeur d'eau. La découverte, en particulier, des phénomènes d'évaporation, de condensation et de dissolution leur permet de comprendre de nombreux phénomènes de la vie courante.

Thèmes abordés

- A quelle température la glace fond-elle ?
- La glace est-elle plus lourde que l'eau qui l'a produite ?
- Que devient l'eau qui bout ?
- D'où provient la buée qui se forme sur un objet froid ?
- Qu'est-ce qui favorise l'évaporation de l'eau ?
- Comment «nettoyer» de l'eau sale ?
- Le corps dissous est-il toujours présent dans l'eau ?
- Quels corps peuvent se dissoudre dans l'eau ?

Transversalités

- Les différents états de la matière
- Le cycle de l'eau
- Traitement de l'eau et station d'épuration

Valeur d'assurance

170 €



Public

Cycle 3

Descriptif technique

1 mallette comprenant :

- 1 guide ressource
- 1 thermomètre de 0 à +120°C
- 7 thermomètres de -40 à +40°C
- 7 béchers en polypropylène 250 mL
- 7 loupes aplanétiques gr. x 10
- 12 entonnoirs plastique
- 1 bécher Pyrex 600 mL
- 1 maillet en caoutchouc
- 1 balance à fléau

Conditionnement

1 malle rigide

Conditions de présentation dans la structure d'accueil :

Néant

Conception

JEULIN

Date de création

2003

