

PROBLÉMATIQUE

Comment décrire la matière dans ses différents états ?

I. De quoi est constituée la matière

ACTIVITE

Activité 1 page 11 cahier d'activités

À RETENIR

- La matière est constituée d'**atomes** qui peuvent se regrouper pour former des **molécules**.
- Une **espèce chimique** est un ensemble d'atomes ou de molécules identiques.
- Un **corps pur** est composé d'**une seule espèce chimique**.
- Un mélange est composé de **plusieurs espèces chimiques** différentes.

EXERCICES

- exercice 10 page 16 : Composition des molécules à partir de leur formule
- exercice 13 page 16 : Modèles moléculaires
- exercice 15 page 17 : Formule chimique à partir de la composition

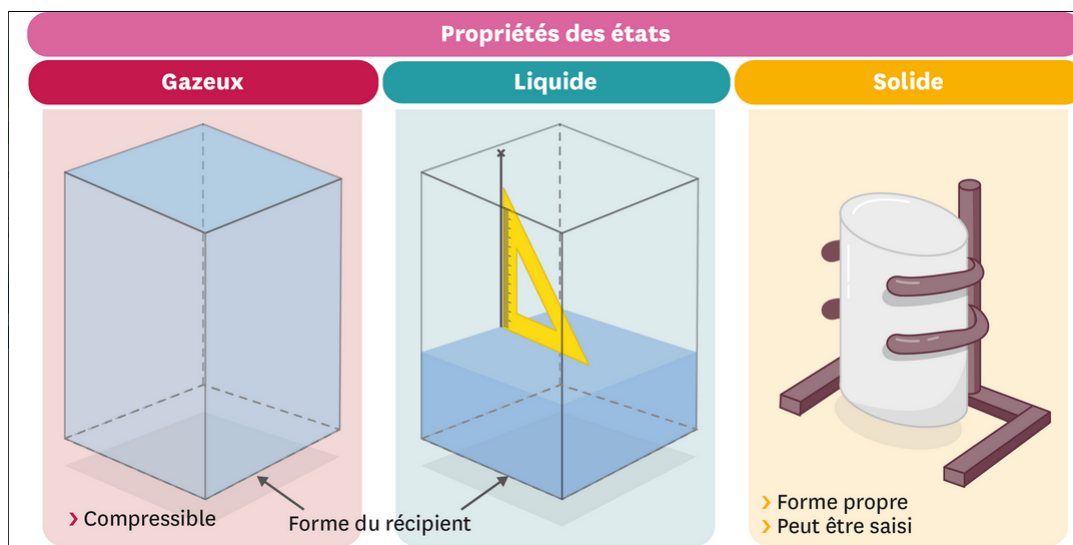
II. Description des états de la matière

ACTIVITE

Activité 2 page 12 cahier d'activités

À RETENIR

- Un solide a un **volume propre** et une **forme propre**. Ses molécules sont **organisées, fixes et proches les unes des autres**.
- Un **liquide** a un **volume propre** mais pas de **forme propre**. Ses particules sont **proches les unes des autres mais peuvent se déplacer**.
- Un gaz n'a **ni forme propre ni volume propre**, il est compressible. Ses molécules sont **éloignées les unes des autres et peuvent se déplacer**.



EXERCICES

- exercice 5 page 15 : définitions.
- exercice 6 page 15 : états de l'eau.
- exercice 7 page 15 : définitions.
- exercice 8 page 15 : corps purs et mélanges.
- exercice 9 page 16 : Corps pur ou non.
- exercice 11 page 16 : Forme et surface libre.
- exercice 12 page 16 : état physique et organisation des molécules.

III. Étude de documents

EXERCICES

- exercice 14 page 17 : définitions.
- exercice 16 page 17 : états de l'eau.