

UN MODÈLE MOLÉCULAIRE POUR COMPRENDRE

Je dois savoir ...

- ✓ Le modèle moléculaire
- ✓ L'existence des molécules
- ✓ Les trois états de l'eau à travers le modèle moléculaire

Après avoir vu au chapitre précédent les propriétés des gaz, nous allons les expliquer en faisant appel au modèle moléculaire.

Nous verrons ensuite comment ce modèle peut-être appliqué à l'état liquide et à l'état solide et comment il permet d'expliquer aisément une propriété des changements d'état observée en classe de cinquième : la conservation de la masse.



Lavoisier

(1743 ; 1794)

chimiste français qui a identifié le dioxygène.

I. Molécules et état gazeux : (Voir livre p 40)

Activité 1 p 36
Sur le cahier de manipulation

(Animation java Air
En local si pb)

**La matière est constituée de particules indéformables
appelées molécules.
L'état gazeux est dispersé (les molécules sont éloignées les
unes des autres).**

Exercices 1 et 2 p 44

II. Diffusion d'un gaz dans l'air : (Voir livre p 40)

(Vidéo diffusion)

**Activité 2 p 37
Sur le cahier de manipulation**

L'état gazeux est désordonné.

**(Animation java Tous gaz
En local si pb)**

Exercice 14 p 46

III. Modélisation de l'état liquide et de l'état solide :

(Voir livre p 40)

**Activité 3 p 38
Sur le cahier de manipulation**

**(Animation flash 3 Etats
En local si pb)**

L'état liquide est compact et désordonné.

L'état solide est compact.

Dans les solides cristallins, les molécules sont ordonnées.

Exercices 3, 4 et 7 p 44

IV. Conservation de la masse : (Voir livre p 41)

**Activité 4 p 39
Sur le cahier de manipulation**

Au cours d'un changement d'état, d'une dissolution ou d'un mélange, le nombre de molécules ne varie pas. La masse se conserve.

Exercices 8 p 44 ; 15 p 46

Je dois savoir ...

- ✓ Le modèle moléculaire
- ✓ L'existence des molécules
- ✓ Les trois états de l'eau à travers le modèle moléculaire

Après avoir vu au chapitre précédent les propriétés des gaz, nous allons les expliquer en faisant appel au modèle moléculaire.

Nous verrons ensuite comment ce modèle peut-être appliqué à l'état liquide et à l'état solide et comment il permet d'expliquer aisément une propriété des changements d'état observée en classe de cinquième : la conservation de la masse.



Lavoisier
(1743 ; 1794)
chimiste français.



Je dois savoir ...

- ✓ Le modèle moléculaire
- ✓ L'existence des molécules
- ✓ Les trois états de l'eau à travers le modèle moléculaire

Après avoir vu au chapitre précédent les propriétés des gaz, nous allons les expliquer en faisant appel au modèle moléculaire.

Nous verrons ensuite comment ce modèle peut-être appliqué à l'état liquide et à l'état solide et comment il permet d'expliquer aisément une propriété des changements d'état observée en classe de cinquième : la conservation de la masse.



Lavoisier
(1743 ; 1794)
chimiste français.



Je dois savoir ...

- ✓ Le modèle moléculaire
- ✓ L'existence des molécules
- ✓ Les trois états de l'eau à travers le modèle moléculaire

Après avoir vu au chapitre précédent les propriétés des gaz, nous allons les expliquer en faisant appel au modèle moléculaire.

Nous verrons ensuite comment ce modèle peut-être appliqué à l'état liquide et à l'état solide et comment il permet d'expliquer aisément une propriété des changements d'état observée en classe de cinquième : la conservation de la masse.



Lavoisier
(1743 ; 1794)
chimiste français.



Je dois savoir ...

- ✓ Le modèle moléculaire
- ✓ L'existence des molécules
- ✓ Les trois états de l'eau à travers le modèle moléculaire

Après avoir vu au chapitre précédent les propriétés des gaz, nous allons les expliquer en faisant appel au modèle moléculaire.

Nous verrons ensuite comment ce modèle peut-être appliqué à l'état liquide et à l'état solide et comment il permet d'expliquer aisément une propriété des changements d'état observée en classe de cinquième : la conservation de la masse.



Lavoisier
(1743 ; 1794)
chimiste français.