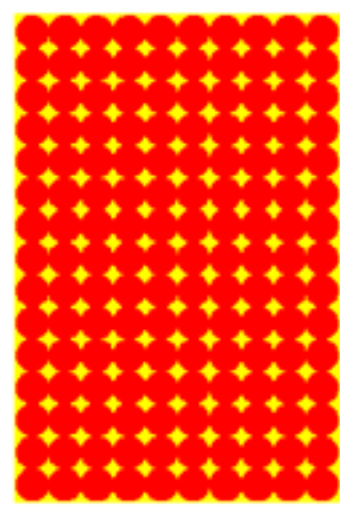
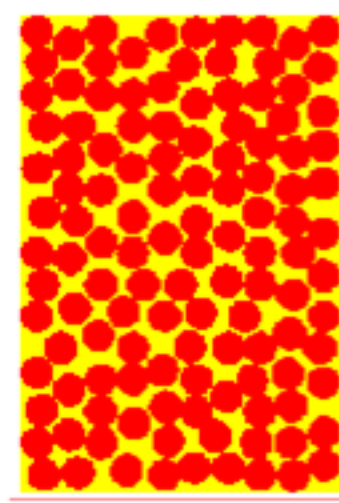


Chapitre 1 : l'eau un corps pur formé de molécules

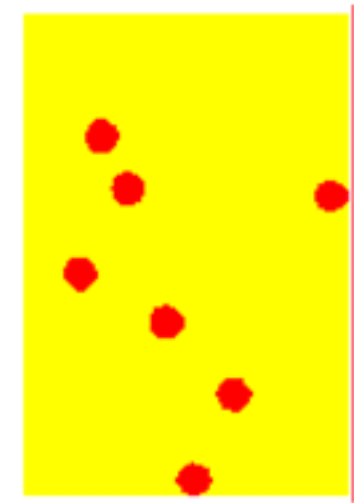
Activité 2: Comment expliquer les 3 états de l'eau à l'aide des molécules (p 13 et 16)



1. Etat



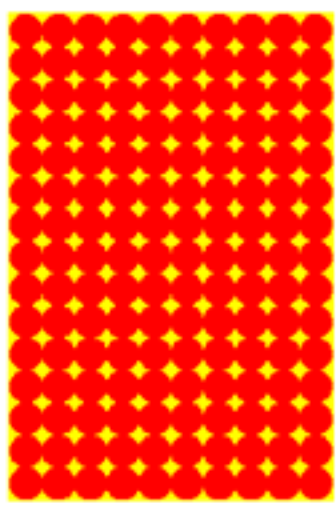
2. Etat



3. Etat



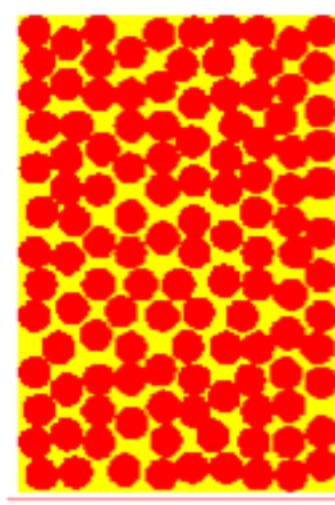
- A) 1: solide 2: gazeux 3: liquide
- B) 1: gazeux 2: solide 3: liquide
- C) 1: liquide 2: solide 3: gazeux
- D) 1: solide 2: liquide 3 : gazeux
- E) 1: liquide 2: gazeux 3: solide
- F) 1: gazeux 2: liquide 3 : solide



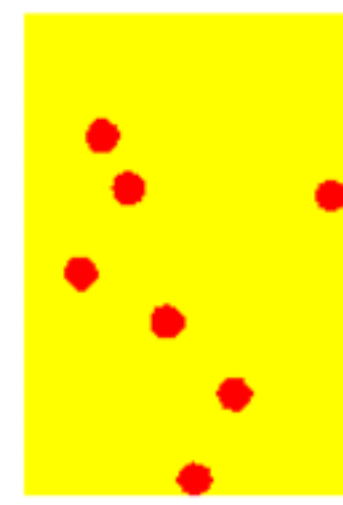
1. Etat solide

Molécules :

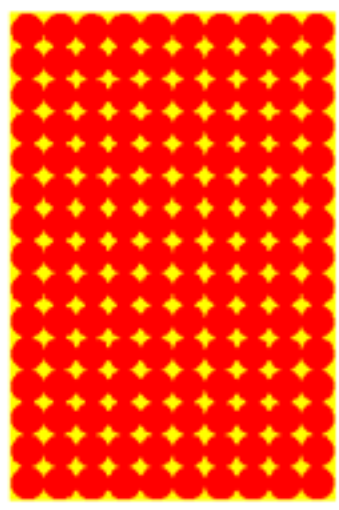
- A) Rapprochées, désordonnées, liées entre elles
- B) Espacées, ordonnées, non liées entre elles
- C) Espacées, ordonnées, liées entre elles
- D) Rapprochées, ordonnées, liées entre elles
- E) Espacées, désordonnées, non liées entre elles
- F) Rapprochées, désordonnées, non liées entre elles



2. Etat liquide

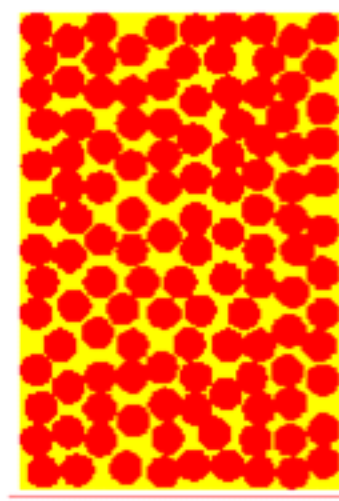


3. Etat gazeux



1. Etat solide

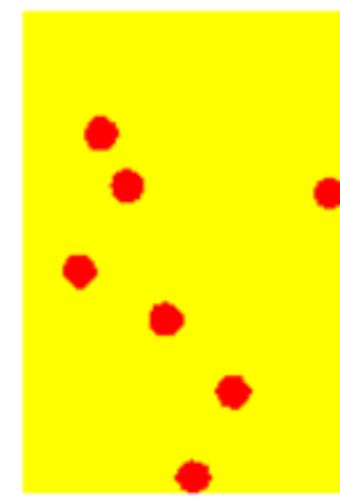
Molécules rapprochées,
ordonnées, liées entre elles



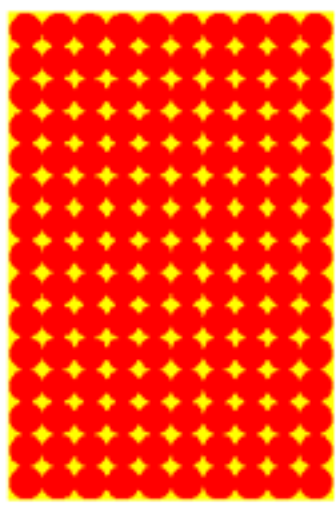
2. Etat liquide

Molécules :

- A) Rapprochées, désordonnées, peu liées entre elles
- B) Espacées, ordonnées, peu liées entre elles
- C) Espacées, ordonnées, liées entre elles
- D) Rapprochées, désordonnées, liées entre elles
- E) Espacées, désordonnées, non liées entre elles
- F) Rapprochées, ordonnées, non liées entre elles

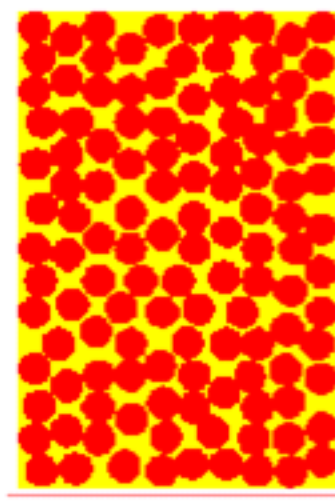


3. Etat gazeux



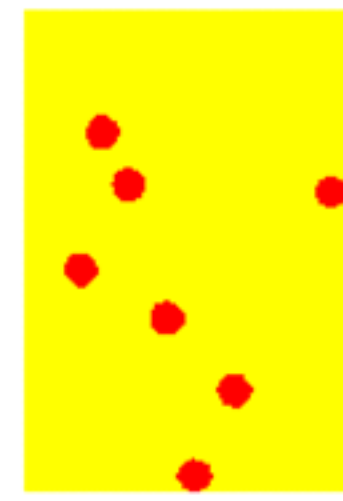
1. Etat solide

Molécules rapprochées,
ordonnées, liées entre elles



2. Etat liquide

Molécules rapprochées,
desordonnées, peu liées
entre elles



3. Etat gazeux

Molécules :

A) Rapprochées, desordonnées,
non liées entre elles

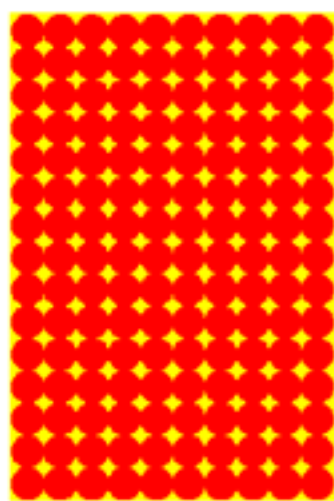
B) Espacées, ordonnées, liées
entre elles

C) Espacées, desordonnées,
liées entre elles

D) Rapprochées, desordonnées,
non liées entre elles

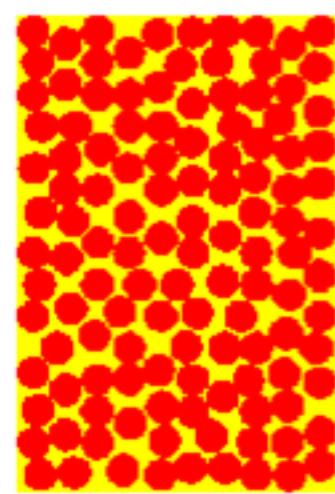
E) Espacées, desordonnées,
non liées entre elles

F) Rapprochées, desordonnées,
non liées entre elles



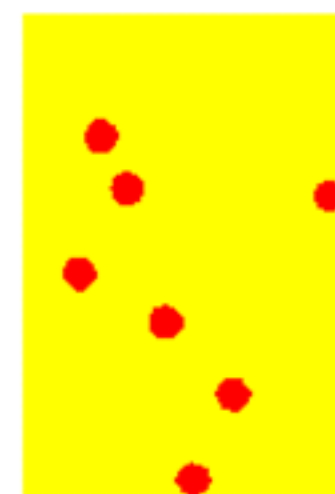
1. Etat solide

Molécules rapprochées,
ordonnées, liées entre elles



2. Etat liquide

Molécules rapprochées,
desordonnées, peu liées
entre elles



3. Etat gazeux

Molécules espacées,
desordonnées, non liées
entre elles, agitées

Associations des propriétés des états de l'eau au comportement des molécules

Etat solide :

- ⇒ La glace est rigide car ses molécules sont [REDACTED]
- ⇒ Les cristaux de glace ont une forme géométrique car ses molécules sont [REDACTED]
- ⇒ La glace est incompressible (on ne peut diminuer son volume en pressant dessus) car ses molécules sont [REDACTED]

- A) Rapprochées
- B) Ordonnées
- C) Liées entre elles

Associations des propriétés des états de l'eau au comportement des molécules

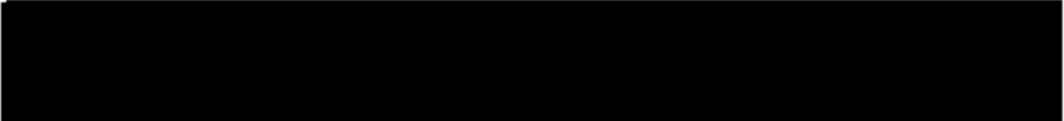
Etat solide :

- ⇒ La glace est rigide car ses molécules sont liées entre elles
- ⇒ Les cristaux de glace ont une forme géométrique car ses molécules sont [REDACTED]
- ⇒ La glace est incompressible (on ne peut diminuer son volume en pressant dessus) car ses molécules sont [REDACTED]

- A) Rapprochées
- B) Ordonnées
- C) Liées entre elles

Associations des propriétés des états de l'eau au comportement des molécules

Etat solide :

- ⇒ La glace est rigide car ses molécules sont liées entre elles
- ⇒ Les cristaux de glace ont une forme géométrique car ses molécules sont ordonnées
- ⇒ La glace est incompressible (on ne peut diminuer son volume en pressant dessus) car ses molécules sont 

- A) Rapprochées
- B) Ordonnées
- C) Liées entre elles

Associations des propriétés des états de l'eau au comportement des molécules

Etat solide :

- ⇒ La glace est rigide car ses molécules sont liées entre elles
- ⇒ Les cristaux de glace ont une forme géométrique car ses molécules sont ordonnées
- ⇒ La glace est incompressible (on ne peut diminuer son volume en pressant dessus) car ses molécules sont rapprochées

Associations des propriétés des états de l'eau au comportement des molécules (suite)

Etat liquide :

- ⇒ L'eau liquide ne possède pas de forme propre mais peut s'écouler car ses molécules sont [REDACTED]
- ⇒ L'eau liquide est incompressible car ses molécules sont [REDACTED]
- ⇒ L'eau liquide s'évapore car ses molécules sont [REDACTED]

- A) Rapprochées
- B) Desordonnées
- C) Peu liées entre elles

Associations des propriétés des états de l'eau au comportement des molécules (suite)


Etat liquide :

- ⇒ L'eau liquide ne possède pas de forme propre mais peut s'écouler car ses molécules sont peu liées entre elles
- ⇒ L'eau liquide est incompressible car ses molécules sont [REDACTED]
- ⇒ L'eau liquide s'évapore car ses molécules sont [REDACTED]

- A) Rapprochées
- B) Desordonnées
- C) Peu liées entre elles

Associations des propriétés des états de l'eau au comportement des molécules (suite)

Etat liquide :

- ⇒ L'eau liquide ne possède pas de forme propre mais peut s'écouler car ses molécules sont peu liées entre elles
- ⇒ L'eau liquide est incompressible car ses molécules sont rapprochées
- ⇒ L'eau liquide s'évapore car ses molécules sont 

- A) Rapprochées
- B) Desordonnées
- C) Peu liées entre elles

Associations des propriétés des états de l'eau au comportement des molécules (suite)

Etat liquide :

- ⇒ L'eau liquide ne possède pas de forme propre mais peut s'écouler car ses molécules sont peu liées entre elles
- ⇒ L'eau liquide est incompressible car ses molécules sont rapprochées
- ⇒ L'eau liquide s'évapore car ses molécules sont peu liées entre elles

Associations des propriétés des états de l'eau au comportement des molécules (suite)

Etat gazeux :

- ⇒ La vapeur d'eau n'a pas de forme propre car ses molécules sont [REDACTED]
- ⇒ La vapeur d'eau est expansible (elle occupe tout le volume qu'on lui offre) car ses molécules sont [REDACTED]
- ⇒ La vapeur d'eau est compressible (on peut diminuer son volume en pressant dessus) car ses molécules sont [REDACTED]

- A) Espacées
- B) Desordonnées
- C) Non liées entre elles
- D) Agitées

Associations des propriétés des états de l'eau au comportement des molécules (suite)

Etat gazeux :

- ⇒ La vapeur d'eau n'a pas de forme propre car ses molécules sont non liées entre elles.
- ⇒ La vapeur d'eau est expansible (elle occupe tout le volume qu'on lui offre) car ses molécules sont [REDACTED]
- ⇒ La vapeur d'eau est compressible (on peut diminuer son volume en pressant dessus) car ses molécules sont [REDACTED]

- A) Espacées
- B) Désordonnées
- C) Non liées entre elles
- D) Agitées

Associations des propriétés des états de l'eau au comportement des molécules (suite)

Etat gazeux :

- ⇒ La vapeur d'eau n'a pas de forme propre car ses molécules sont non liées entre elles.
- ⇒ La vapeur d'eau est expansible (elle occupe tout le volume qu'on lui offre) car ses molécules sont agitées
- ⇒ La vapeur d'eau est compressible (on peut diminuer son volume en pressant dessus) car ses molécules sont [REDACTED]

- A) Espacées
- B) Désordonnées
- C) Non liées entre elles
- D) Agitées

Associations des propriétés des états de l'eau au comportement des molécules (suite)

Etat gazeux :

- ⇒ La vapeur d'eau n'a pas de forme propre car ses molécules sont non liées entre elles.
- ⇒ La vapeur d'eau est expansible (elle occupe tout le volume qu'on lui offre) car ses molécules sont agitées
- ⇒ La vapeur d'eau est compressible (on peut diminuer son volume en pressant dessus) car ses molécules sont espacées.

Conclusions :

L'état solide est un état

L'état liquide est un état

L'état gazeux est un état

- A) Dispersé et ordonné
- B) Dispersé et désordonné
- C) Compact et ordonné
- D) Compact et désordonné

Conclusions :

L'état solide est un état compact et ordonné

L'état liquide est un état

L'état gazeux est un état

- A) Dispersé et ordonné
- B) Dispersé et désordonné
- C) Compact et ordonné
- D) Compact et désordonné

Conclusions :

L'état solide est un état compact et ordonné

L'état liquide est un état compact et désordonné

L'état gazeux est un état

- A) Dispersé et ordonné
- B) Dispersé et désordonné
- C) Compact et ordonné
- D) Compact et désordonné

Conclusions :

L'état solide est un état compact et ordonné

L'état liquide est un état compact et désordonné

L'état gazeux est un état dispersé et désordonné.

Les propriétés des états de la matière sont dues aux comportements à l'échelle microscopique des molécules.

[Voir <http://phys.free.fr/etats.htm>](http://phys.free.fr/etats.htm)