

<http://clg-hubert-fillay-bracieux.tice.ac-orleans-tours.fr/eva/spip.php?article635>

Le modèle particulaire. Activités pages 83 et 84 du livre.

- Vie pédagogique - Physique-chimie - Accompagnement personnalisé -



Date de mise en ligne : vendredi 4 août 2017

Copyright © Collège Hubert Fillay - Tous droits réservés

[<http://clg-hubert-fillay-bracieux.tice.ac-orleans-tours.fr/eva/sites/clg-hubert-fillay-bracieux/local/cache-vignettes/L327xH154/image1jpg-2b2b5c-d1c75.jpg>]

Page 83 :

Q5 : La plus petite particule d'eau se nomme une molécule d'eau.

[http://clg-hubert-fillay-bracieux.tice.ac-orleans-tours.fr/eva/sites/clg-hubert-fillay-bracieux/local/cache-vignettes/L203xH175/molec_eaujpg2e2e-e6665.jpg]

Q6 : Dans le modèle particulaire /moléculaire :

>Les molécules ont toujours les mêmes dimensions, la même masse et ne se déforment pas ;

>Il y a un espace vide plus ou moins important entre les molécules.

Q7:Les molécules d'eau restent les mêmes quelque soit l'état physique de l'eau, seule leur organisation change !

Q8:A l'échelle particulaire/moléculaire, un corps pur est constitué d'une seule sorte de particules/molécules, alors qu'un mélange est constitué de plusieurs sortes de particules/molécules.

[http://clg-hubert-fillay-bracieux.tice.ac-orleans-tours.fr/eva/sites/clg-hubert-fillay-bracieux/local/cache-vignettes/L400xH179/modele_eauJPdc80-bcc87.jpg]Modélisation de l'eau pure dans les trois états de la matière.

[http://clg-hubert-fillay-bracieux.tice.ac-orleans-tours.fr/eva/sites/clg-hubert-fillay-bracieux/local/cache-vignettes/L194xH216/modele_melan65f6-b2820.png]

Le modèle particulaire. Activités pages 83 et 84 du livre.

Modélisation d'un mélange homogène d'eau et d'alcool.

Q9 : Les particules/molécules ont des dimensions d'environ 10-10m soit un dixième de milliardième de mètre !!! Elles sont infimes et invisibles à l'oeil nu.

Page 84 :

Q1 : L'eau est incompressible à l'état solide et à l'état liquide.

Q2:L'eau prend la forme du récipient qui la contient à l'état liquide.

Q3:Les particules/molécules sont mobiles à l'état liquide et à l'état gazeux.

Q4 :

Etat solide :

Propriétés macroscopiques	Incompressibles	forme propre
Comportement des molécules	Serrées	Liées et immobiles

Etat liquide :

Propriétés macroscopiques	Incompressibles	prend la forme du récipient
Comportement des molécules	Serrées	peu liées et mobiles

Etat gazeux :

Propriétés macroscopiques	Compressibles	expansible (se répand)
Comportement des molécules	Dispersées	agitées et en mouvements rapides

Q5:A l'échelle particulaire/moléculaire, les trois états de la matière se différencient par la manière dont les particules/molécules s'organisent entre elles. Les particules/molécules restant les mêmes, elles sont plus ou moins

ordonnées et plus ou moins agitées.