

## 2. La structure de la matière

### 2.1 États et changements d'états des corps purs.

La matière est constituée de particules très petites.

L'eau est un corps pur car elle ne contient que des particules identiques : des molécules d'eau.

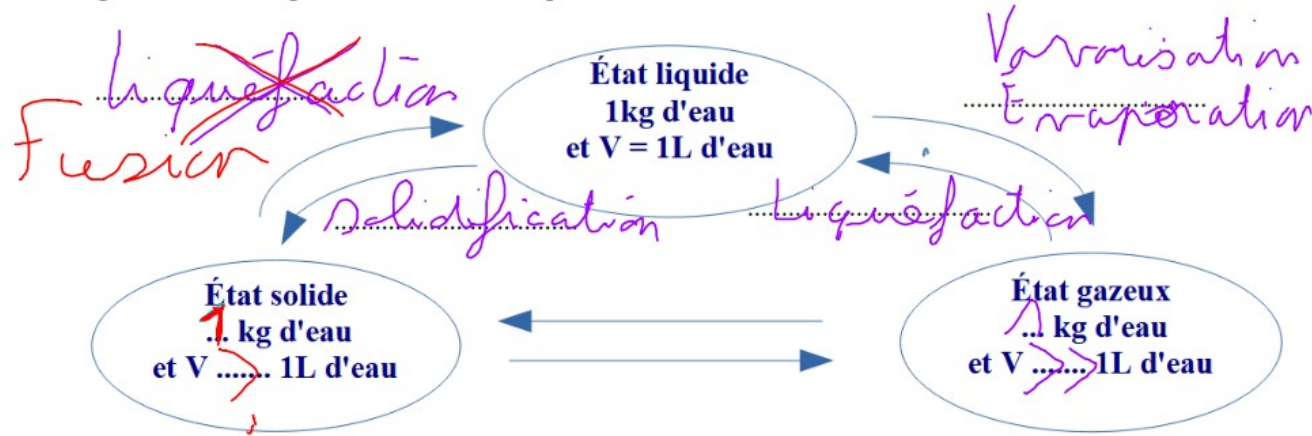
Toutes les molécules d'eau ont les mêmes dimensions, la même forme, et la même masse.

L'eau sucrée est un mélange car elle contient des ..... *molécules d'eau* ..... et  
*des molécules de sucre (glucose)* .....

L'eau du robinet est un ..... *mélange* ..... car elle contient des corps .....  
*dessous* .....

*(sels minéraux)*

Diagramme des changements d'état de l'eau pure.



Remarques

- Conservation de la masse.  
La masse se conserve pendant les changements d'états.  
Pour modifier la masse il faudrait ajouter, ou retirer des molécules.
- Non conservation du volume  
Un kg de glace occupe plus de place qu'un kg d'eau liquide.  
Un kg de vapeur occupe beaucoup plus de place qu'un kg d'eau liquide.

<http://salle15.fr>

Date : .....

### C6.3 Mélanges et molécules

Nom : ..... Prénom : .....

Classe ..... Groupe ..... Table .....

#### 1. Les molécules

Il existe des centaines de milliers de molécules différentes sur Terre et dans l'Univers

Exemples de molécules	Formule	Nom de la molécule	Formule
Hélium	He	Dioxyde de carbone	CO <sub>2</sub>
Eau	H <sub>2</sub> O	dihydrogène	H <sub>2</sub>
..... dioxygène	O <sub>2</sub>	Méthane	CH <sub>4</sub>
Diazote	N <sub>2</sub>	Propane	C <sub>3</sub> H <sub>8</sub>
..... argon	Ar		

