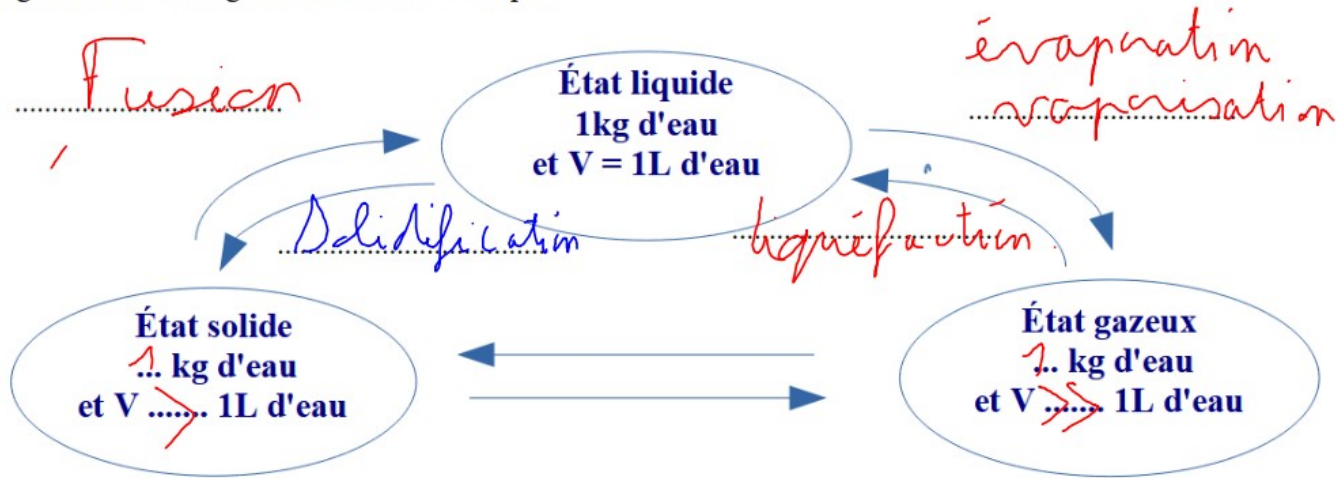


Diagramme des changements d'état de l'eau pure.



## 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

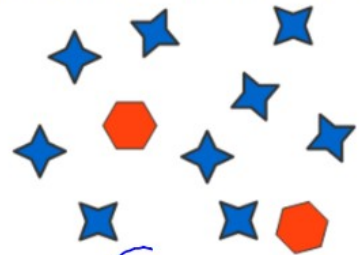
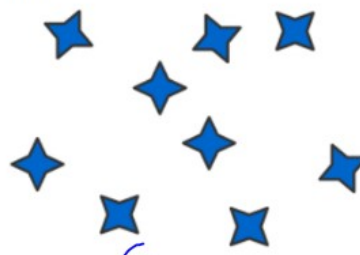
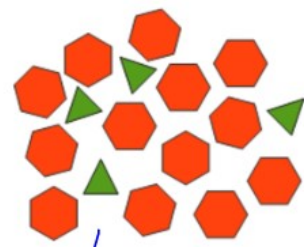
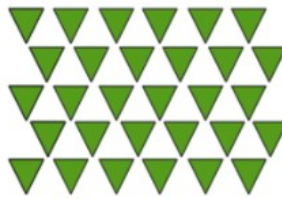

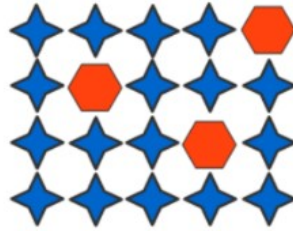
Il existe des centaines de milliers de molécules différentes sur Terre et dans l'Univers

Exemples de molécules	Formule	Nom de la molécule	Formule
Hélium	...He	Dioxyde de carbone	C <sub>1</sub> O <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		

**3.1 Exercice 1:** Pour chaque schéma préciser si

a) il s'agit d'un liquide, solide ou gaz,

b) s'il s'agit d'un corps pur ou d'un mélange.

 <p>a) ..... b) ..... G M</p>	 <p>a) ..... b) ..... G C.P</p>	 <p>a) ..... b) ..... L M</p>
 <p>a) ..... b) ..... S C.P</p>	 <p>a) ..... b) ..... L C.P</p>	 <p>a) ..... b) ..... S M</p>

