

# Chapitre 4 : Leçon

## L'eau dans notre environnement

### Les états physiques de l'eau

Exercice 1  Exercice 2  Exercice 3  Exercice 4

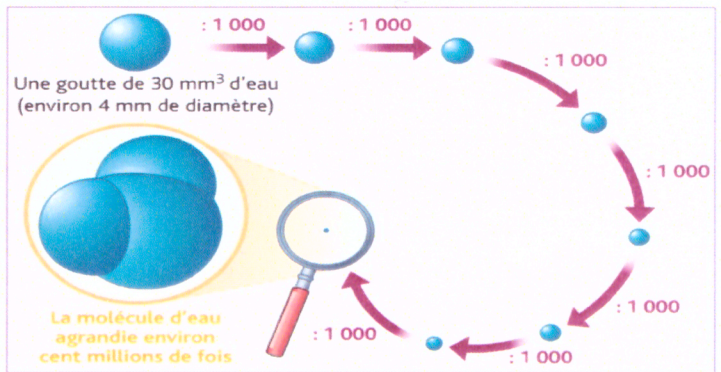
L'eau existe sous 3 états physiques: solide, liquide et gaz.

#### Exemples

	les trois états de la matière						
	solide	liquide	gaz		solide	liquide	gaz
la mer		X		fleuve		X	
un glaçon	X			rosée		X	
neige	X			verglas	X		
iceberg	X			pluie		X	
buée		X		grêle	X		
givre	X			lac		X	
nuage		X		sueur		X	
vapeur d'eau			X	brouillard		X	

Remarque: la vapeur d'eau est invisible: c'est le seul exemple de l'eau à l'état gazeux

La matière est composée de particules, appelées molécules, invisibles à l'œil nu car extrêmement petites (environ 1 mm divisé par 1 million)



L'eau pure, qu'elle soit solide, liquide ou gaz contient uniquement des molécules d'eau:

Remarque:

On représentera la molécule d'eau ainsi :

Sa formule chimique est H<sub>2</sub>O



Propriétés	Etat		
	Solide	Liquide	Gaz
Il peut être saisi entre les doigts	X		
Il a une <b>forme propre</b> ( la même forme quelque soit le récipient)	X		
Il peut s'écouler progressivement d'un récipient à un autre		X	X
Il a un <b>volume propre</b> ( le même volume quelque soit le récipient)	X	X	
Il est compressible ( on peut diminuer son volume c'est à dire le tasser)			X