

Les molécules dans chaque état

1 - La molécule d'eau

Qu'appelle-t-on molécule d'eau ?

Schéma

.....

Comment sont organisées les molécules d'eau :

à l'état solide (glace).....

à l'état liquide.....

à l'état gazeux (vapeur d'eau).....

Schématise, ci-dessous, des molécules d'eau pour chaque état

Glace(état solide)

Eau liquide

Vapeur d'eau (état gazeux)

--	--	--

2 - Comment se comporte les molécules d'eau dans chaque état ?

Cite 1 caractéristique de l'eau à l'état solide (glace).....

.....

Justifie cette caractéristique en rappelant l'organisation des molécules à l'état solide.....

.....

Cite 1 caractéristique de l'eau à l'état liquide (eau)

.....

Justifie cette caractéristique en rappelant l'organisation des molécules à l'état liquide

.....

Cite 2 caractéristiques de l'eau à l'état gazeux (glace).....

.....

Justifie ces caractéristiques en rappelant l'organisation des molécules à l'état gazeux

.....

.....

3 - La masse et le volume lors d'un changement d'état

La masse est-elle conservée lors d'un changement d'état ? Expliquer.....

.....

.....

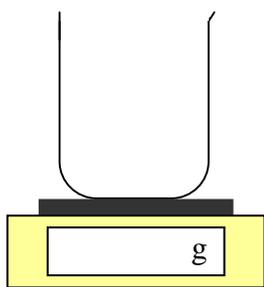
Le volume est-il conservé lors d'un changement d'état ? Expliquer.....

.....

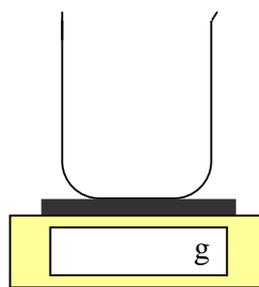
.....

Représente sur les schémas ci-dessous les molécules d'eau. Inscrit la masse mesurée par la balance. Pourquoi le volume occupé par l'eau et la glace n'est pas le même ?

Bécher de glace
(Début d'expérience)



Bécher d'eau
(Fin d'expérience)



4 - Dissolution et mélange lors d'un changement d'état

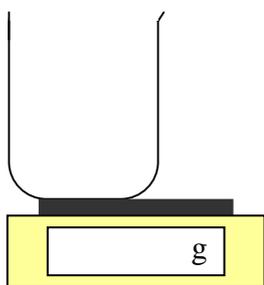
Au cours d'une dissolution la masse change-t-elle ? Expliquer

.....

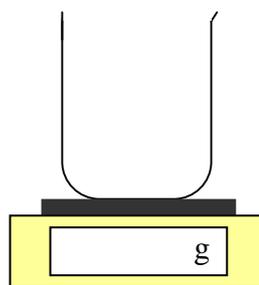
.....

Sur les schémas ci-dessous représente les molécule d'eau et les molécules de sucre.

Eau + sucre
(Sucre posé sur le plateau)



Eau sucrée
(Sucre dissout dans l'eau)



Comment distingue-t-on un mélange et un corps pur ?.....

.....

.....