

Chapitre 1 : L'eau dans tous ses états

1) Les états de l'eau

L'eau existe sous trois états physiques : l'état solide, l'état liquide et l'état gazeux.

Etat solide	Etat liquide	Etat gazeux
Neige Iceberg Glaçon Givre Grêle Verglas	Mer Rosée Buée Brume Pluie Brouillard Nappe phréatique Fleuve Lac Nuage	<u>Vapeur d'eau</u>

2) Les changements d'état

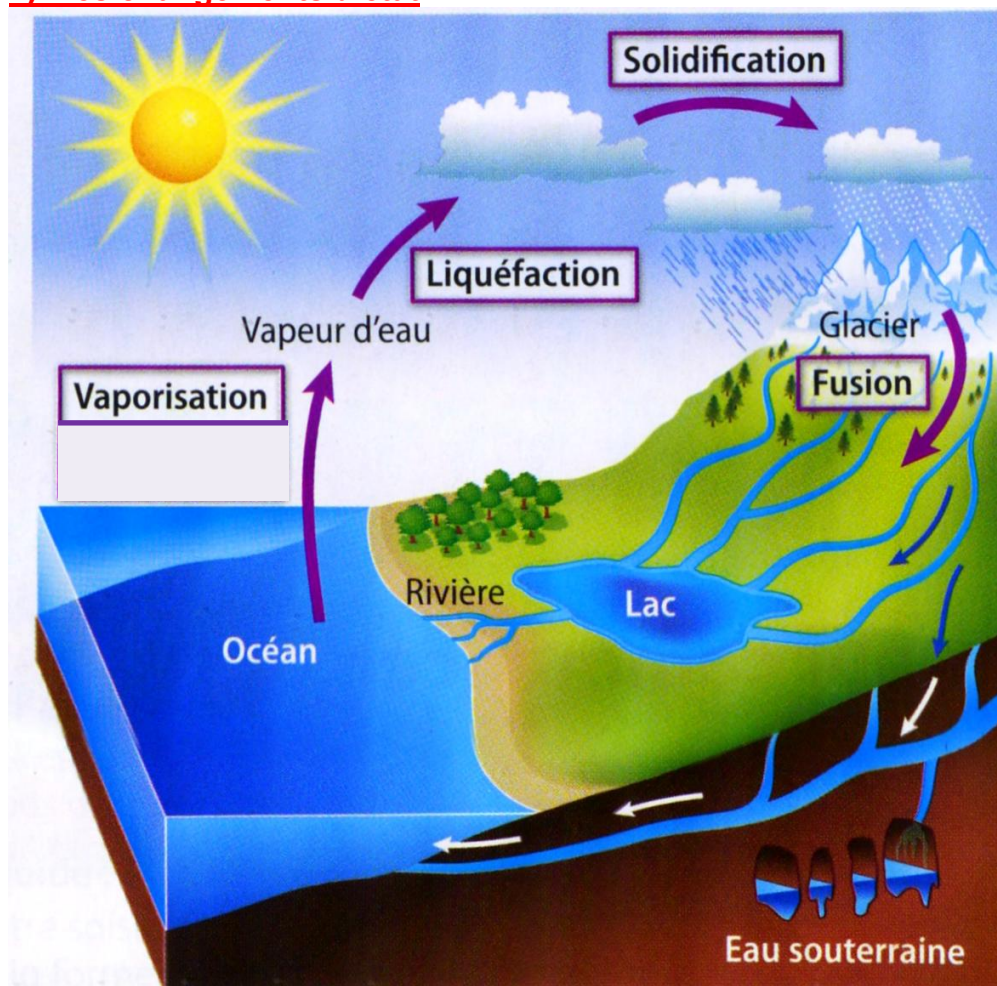
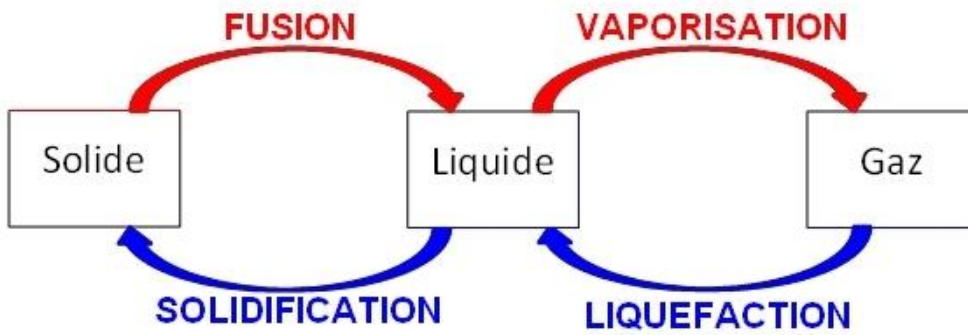

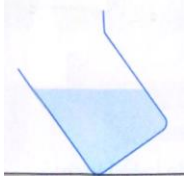



Fig. 1 : Le cycle naturel de l'eau.

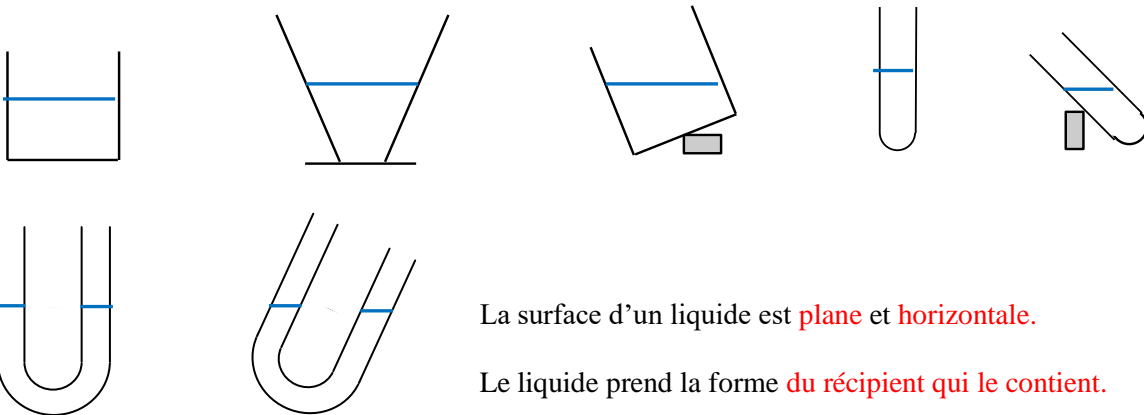


3) Propriétés des états

Propriétés	Etat solide	Etat liquide	Etat gazeux
Forme propre	Oui	Non	Non
Propriétés supplémentaires	Il peut être saisi entre les doigts.	Sa surface est plane et horizontale. Il prend la forme du récipient qui le contient.	Il occupe tout l'espace disponible. Il est compressible et expansible.
schémas			

Propriétés des liquides

Les récipients ci-dessous sont remplis **à moitié** d'eau. Représenter la surface libre dans chaque récipient.



La surface d'un liquide est **plane** et **horizontale**.

Le liquide prend la forme **du récipient qui le contient**.

4) Comportement des molécules dans chaque état

Etat solide = compact et ordonné	Etat liquide = compact et désordonné	Etat gazeux = dispersé et désordonné
Les molécules sont en contact. Les molécules sont liées et immobiles. (Elles peuvent seulement vibrer)	Les molécules sont en contact. Les molécules sont peu liées et glissent les unes sur les autres, elles sont mobiles.	Les molécules sont très espacées. Les molécules ne sont pas liées et sont très agitées, elles sont animées de mouvements rapides.
