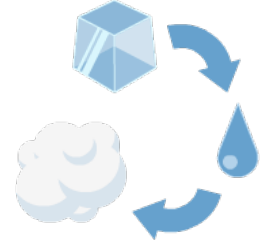


LES ÉTATS DE LA MATIÈRE

La matière existe sous trois états physiques :

- L'état solide
- L'état liquide
- L'état gazeux

A pression constante, la variation de la température peut entraîner un changement d'état physique.



LES CHANGEMENTS



L'eau est à l'état liquide entre 0°C et 100°C. À une température inférieure à 0°C, elle est à l'état solide (la glace) et à une température supérieure à 100°C, elle est à l'état gazeux (vapeur d'eau).

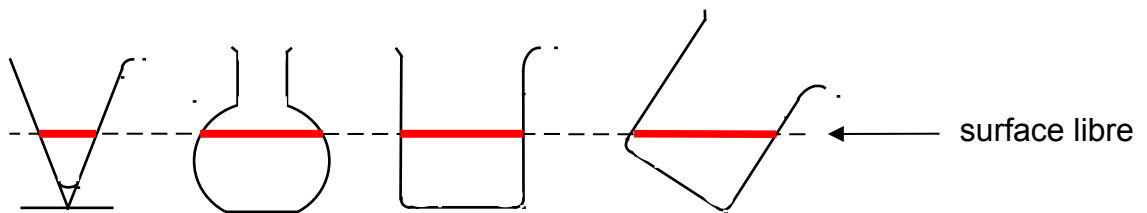
La vapeur d'eau est un gaz **invisible**.

Sur Mars la température moyenne varie entre 0°C et -130°C, l'eau y est donc à l'état solide.

LES PROPRIÉTÉS DES TROIS ÉTATS

Un **solide** possède une **forme propre** : il ne change pas de forme quand il change de contenant.

Un **liquide** n'a pas de forme propre : il prend la forme du récipient qui le contient. Au repos, sa surface libre est **plane et horizontale**.

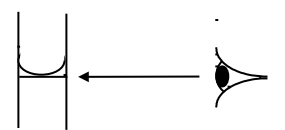


Un **gaz** occupe tout le volume qui lui est offert.

MESURER UN VOLUME

Pour mesurer un volume, on verse le liquide dans une **éprouvette graduée** posée à plat.

La valeur exacte du volume est lue en positionnant les yeux en face du bas du ménisque.



Le résultat de la mesure est communiqué : $V = \dots\dots \text{ mL}$