

Chapitre 1 : Les états et les changements d'état de la matière

THEME 1 - Organisation et transformations de la matière – 5ème

CH.1 LES ETATS ET LES CHANGEMENTS D'ETAT DE LA MATIERE

I. Les différents états de la matière

- Activité de révision : « Les états physiques de l'eau »

La matière existe sous trois états : **solide, liquide et gazeux**

Remarque : le brouillard et la buée sont à l'état liquide ; la vapeur d'eau se liquéfie au contact de l'air

État	Propriétés
Solide	Il peut être saisi. Sa forme ne dépend pas du récipient qui le contient : il a une forme propre Il n'est pas compressible : il a un volume propre.
Liquide	Il s'écoule. Il ne peut être saisi. Il prend la forme du récipient qui le contient : il n'a pas de forme propre Il n'est pas compressible : il a un volume propre. Sa surface libre au repos est toujours plane et horizontale
Gaz	Il s'écoule. Il ne peut être saisi. Il prend la forme du récipient qui le contient : il n'a pas de forme propre Il occupe tout l'espace disponible, il peut être compressé ou étiré : il n'a pas de volume propre.

plus froid ou d'une surface froide (vitre)

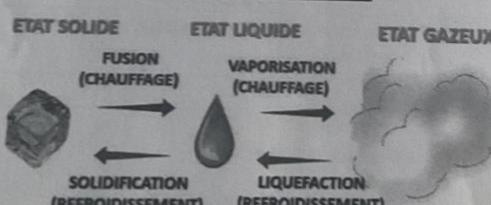
II. Les changements d'état de la matière

- Activités documentaires :

→ « Les changements d'états de l'eau »

→ « Identifier l'eau par ses températures de changement d'état »

Les CHANGEMENTS D'ETATS



Chaque changement d'état d'un corps pur* s'effectue à température constante.

Un corps pur peut être caractérisé par ses températures de changement d'état

*Un corps pur contient un seul constituant

Exemples :

Corps pur	Température de fusion	Température de vaporisation
Eau	0°C	100°C
Sel	801°C	1413°C
Acétone	-95°C	56°C