Séquence 5

Que peut-on dire de l'eau qui nous

entoure?

I) L'eau a-t-elle toujours les mêmes propriétés?

Activité: Quels sont les différents états de l'eau?

Observe les photographies et note les différentes formes d'eau que tu peux voir













neige, glacier, rivière, buée, pluie, grêle, lac, mer, océan, iceberg, nuage ...

Note d'autres formes d'eau que tu connais

brouillard, brume, givre, verglas, nappe phréatique, rosée, vapeur ...

Ce qui différencie l'eau dans toutes ces formes est son état

L'eau et la matière existe sous 3 états :

- · l'état solide
- l'état liquide
- · l'état gazeux

Classe à présent toutes les formes d'eau que tu as notées.

État solide	État liquide	État gazeux
Neige Glacier Grêle Iceberg Givre Verglas	Rivière Buée Pluie Lac Mer Océan	Vapeur
Nuage	Nuage Brouillard Brume Nappe phréatique Rosée	

Activité : Comment reconnaître un solide, un liquide et un gaz ?

Les solides

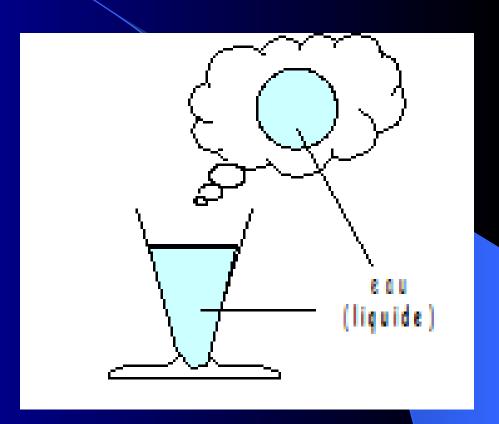
Peut-on faire entrer le dé dans le récipient ? Pourquoi ?



Non, car le dé ne peut pas changer de forme

Les liquides

Peut-on donner au liquide la forme d'une boule ?
Pourquoi ?

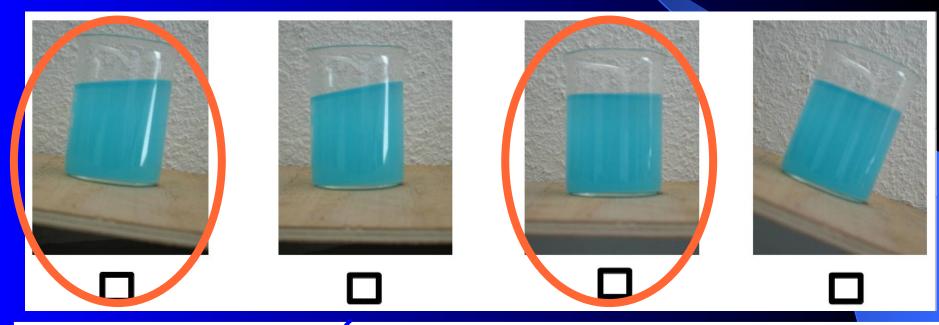


Non, car un liquide prend la forme de son récipient

S'APPROPRIER, ANALYSER:

on place un bécher sur une planche que l'on peut pencher. L'appareil photographique reste horizontal.

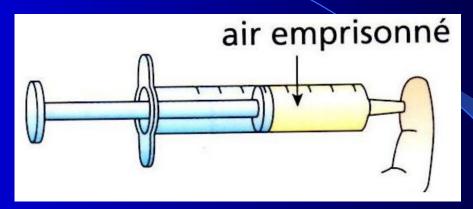
Hypothèses: Coche la (les) photographie(s) possible(s)?



RÉALISER, VALIDER:

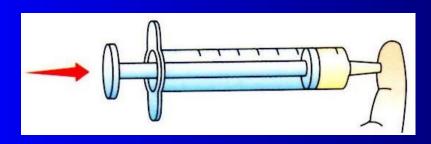
réalise l'expérience pour vérifier tes hypothèses

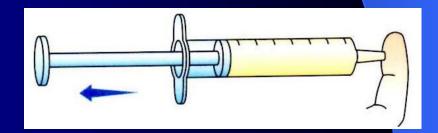
Les gaz



Munis toi d'une seringue en plastique remplie d'air et bouche une extrémité.

Peut-on pousser et tirer le piston?





Oui, nous pouvons pousser et tirer le piston

Les propriétés des états de la matière

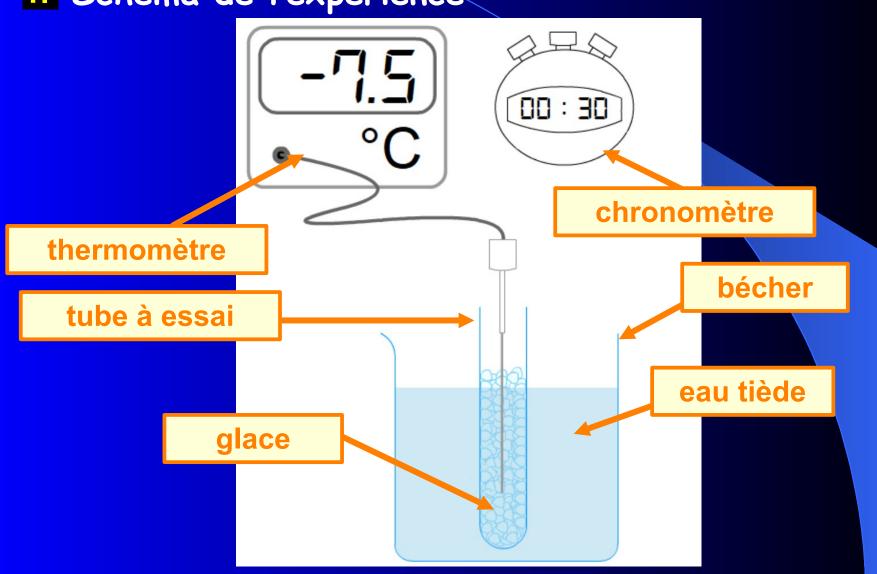
- les solides ont une forme propre
- les liquides n'ont pas de forme propre Ils prennent la forme du récipient qui les contient et leur surface libre sans agitation est plane et horizontale
- les gaz occupent l'espace qui leur est donné. Ils sont compressibles et expansibles

L'état physique (solide, liquide ou gaz) d'un échantillon de matière dépend de sa température.

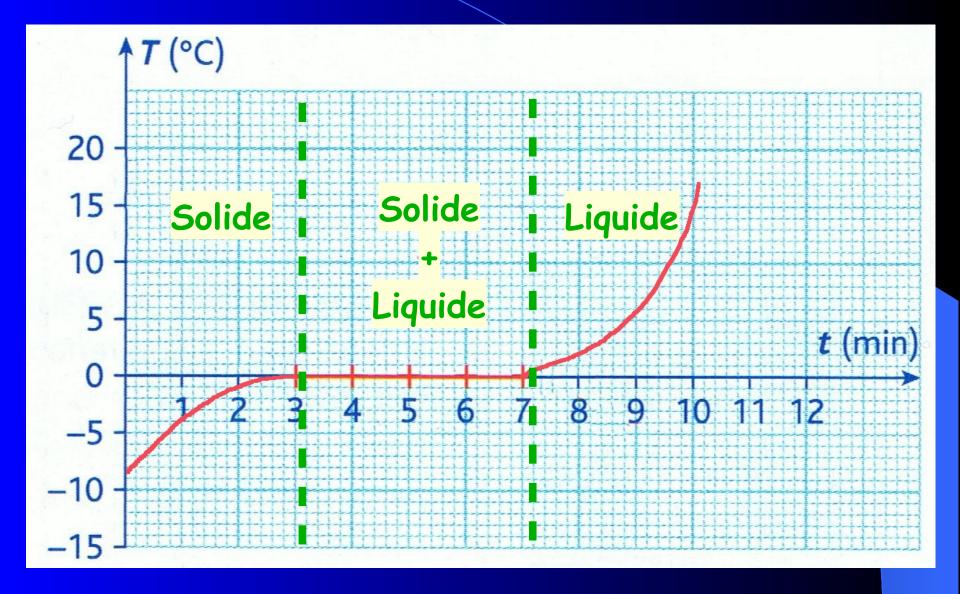
II) Comment la température change-t-elle pendant un changement d'état?

Activité : Que peut-on dire de la température pendant d'état de l'eau pure?

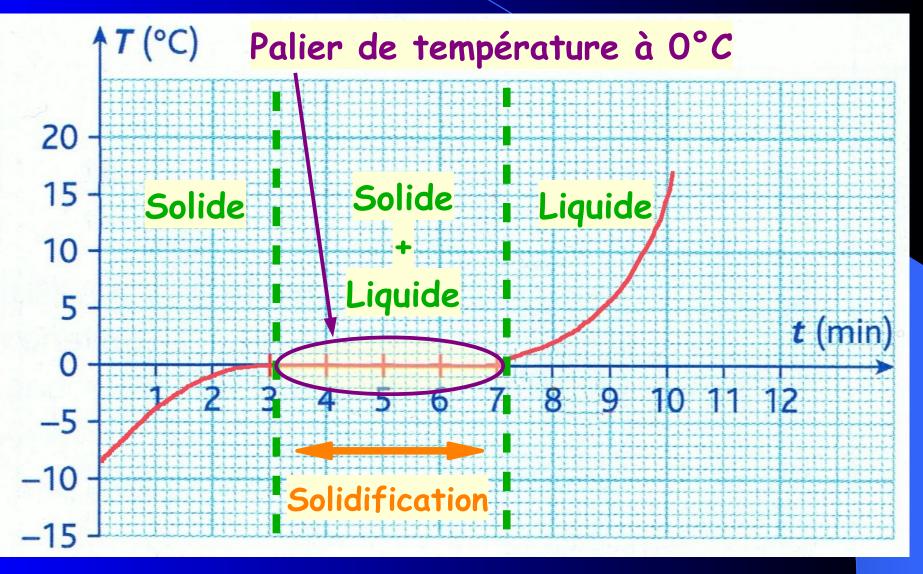
1. Schéma de l'expérience



3. et 4. Allure du graphique obtenu :



- 5. La partie S + L
- 6. La température reste constante. On observe un palier sur le graphique



Les changements d'états de l'eau se font à température constante. On observe des paliers de température.

Changements d'état Paliers de température pour l'eau pure

État Palier à 0°C
Solidification

Fusion

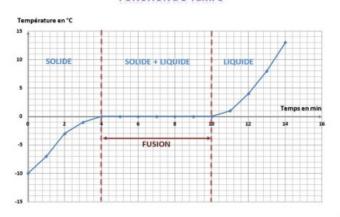
Vaporisation

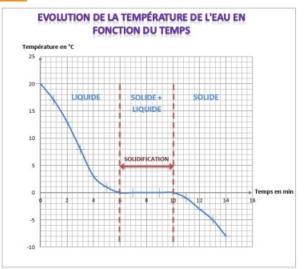
Palier à 100°C
Liquéfaction

Liquéfaction

→ paliers à 0°C pour l'eau pure:

EVOLUTION DE LA TEMPÉRATURE DE L'EAU EN FONCTION DU TEMPS



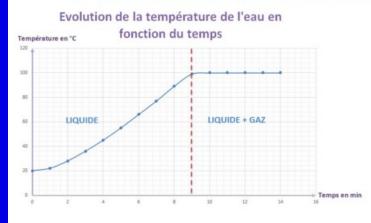


FUSION

ET

SOLIDIFICATION

→ paliers à 100°C pour l'eau pure:



Gaz + Liquide
LIQUEFACTION

Temps

VAPORISATION

ET

LIQUÉFACTION