



INTRODUCTION

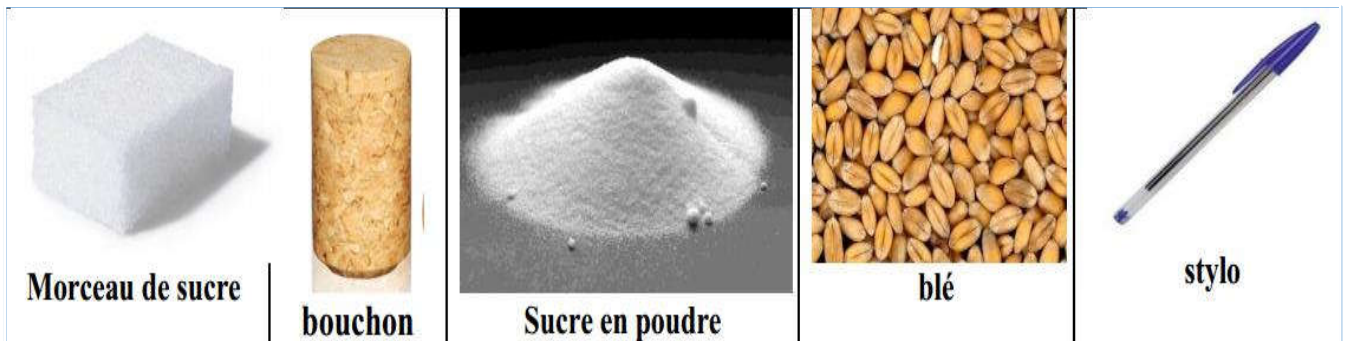
La **matière**, qui constitue tout ce qui nous **entoure**, se trouve sous trois états physiques qui sont :

- ❖
- ❖
- ❖

1 Les propriétés physiques de l'état solide

1 Activités N° 1 :

On dispose des objets suivants :



1- Quels objets pouvez – vous saisir totalement entres les doigts ?

.....

2- Quels objets pouvez – vous saisir partiellement entres les doigts ?

.....

3- Classer ces objets en solides compacts et solides divisés (non compact) ?

.....

.....

2 Activités N° 2 :

On pose un morceau de sucre dans un bécher, et dans un autre bécher on pose café :



Observation :

- ❖
- ❖

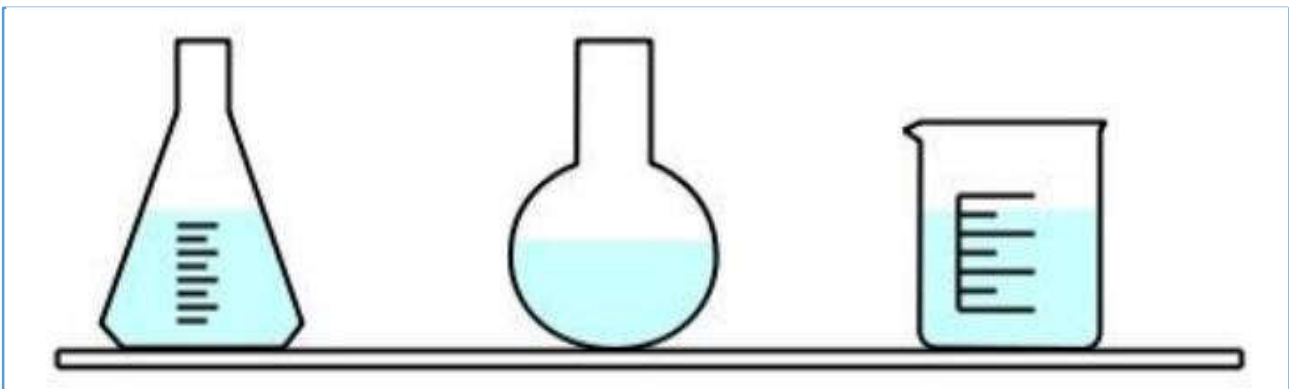
3 conclusion :

	solides compacts	solides divisés (non compact)
Propriétés	<p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>	<p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>
Exemples	<p>.....</p> <p>.....</p>	<p>.....</p> <p>.....</p>

2 Les propriétés physiques de l'état liquide

1 Expérience N° 1 :

Verser une quantité de l'eau liquide coloré dans un erlenmeyer, ensuite transvaser cette eau dans un **ballon** puis dans un bécher.



1- L'eau colorée conserve-t-elle sa forme quand on le transvase d'un récipient à un autre ?

.....

2- Quelle forme prend l'eau dans les récipients ?

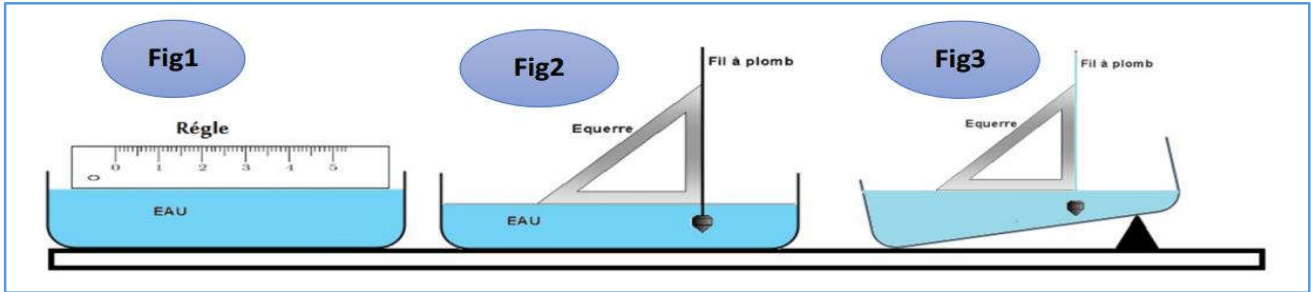
.....

3- L'eau a-t-elle alors une forme propre ?

.....

2 Expérience N° 2 :

Pour étudier la surface libre d'un liquide au repos, on verse une quantité de l'eau liquide coloré dans un cristalliseur puis on incline :



1- Que signifie l'expression "liquide au repos" ?

.....

2- Que signifie l'expression "surface libre d'un liquide" ?

.....

3- Que peux-tu conclure sur la forme de la surface de l'eau liquide ?

.....

3 conclusion :

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

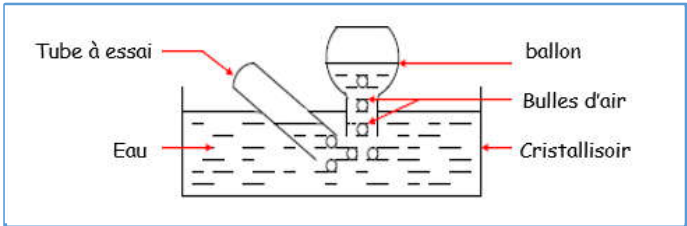
3 Les propriétés physiques de l'état gazeux

1 Expérience N° 1 :

Nous effectuons l'expérience suivante :

.....

.....



2 conclusion :

.....

.....

.....

.....

.....

3 Le modèle particulaire de la matière

La matière est constituée de petites particules invisibles à l'œil nu et c'est le comportement de ces particules qui permet de comprendre les différentes propriétés de la matière :

	Matière solide	Matière liquide	Matière gazeuse
Modèle particulaire			
Comportement des particules

Exercices d'applications

Exercice N° 1

Complétez les phrases suivantes :

- ❖ Un solide a une forme et on peut le saisir
- ❖ Un liquide n'a pas de forme propre, il la forme du récipient qui le Sa surface est plane et ; on ne peut pas le saisir.
- ❖ Un gaz peut être transvasé, il prend la forme du récipient qui le contient. La est un gaz comme l'air.

Exercice N° 2

1- Complète le tableau suivant :

	Etat solide	Etat liquide	Etat gazeux
Sulfate de cuivre			
Glaçon			
Vapeur d'eau			
Air			
Pluie			
Rosée			

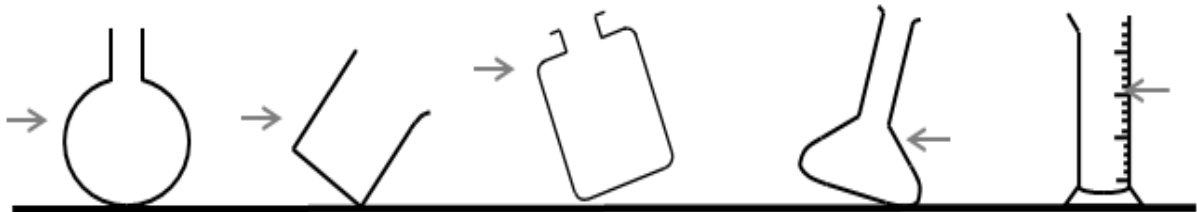
2- Donnez deux propriétés de l'eau à l'état solide.

3- Donnez deux propriétés de l'eau à l'état liquide.

4- Donnez deux propriétés de l'eau à l'état gazeux.

Exercice N° 3

Dessiner pour chaque cas la surface libre de l'eau sachant que la flèche indique le niveau de l'eau :



Exercice N° 4

Coche la case qui convient

caractéristiques	Solides	Liquides	gaz
Ils ont une forme propre.			
Ils occupent tout le volume du récipient qui les contient.			
Au repos leur surface libre est plane et horizontale.			
Ils prennent la forme du récipient qui les contient.			
On peut les saisir avec les doigts.			