

<b>Partie 1 : Matière et environnement</b>	<b>Physique chimie</b>	<b>Année scolaire : 2018/2019</b>
<b>Niveau : 1 ère année AC</b>	<b>Chapitre 2 : Les trois états de la matière</b>	<b>Durée : 1 heure</b>

## Introduction

Sur Terre la matière se trouve sous trois états : solide, liquide, gazeux

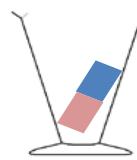
### I. Propriétés physiques d'un solide

#### Expérience

Place une gomme dans un verre à pied et le sable dans l'autre

#### Observation

La gomme ne prend pas la forme du récipient.



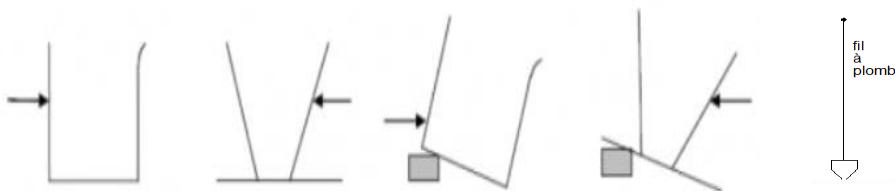
#### Conclusion

- ✓ Les solides ont une **forme propre**.
- ✓ Les solides peuvent être saisis avec les doigts.
- ✓ **Incompressible**

### II. Etat liquide

#### Expérience

On veut remplir tous ces récipients avec de l'eau colorée.



#### Observation

L'eau prend la forme du récipient, sa surface libre est plane et horizontale.

#### Conclusion

- ✓ Un Liquide n'a pas de **forme propre**.
- ✓ On ne peut pas saisir un liquide avec nos doigts.
- ✓ Incompressible
- ✓ la **surface libre** d'un liquide au repos dans un récipient large est **plane et horizontale**

### III. Etat gazeux

#### Expérience



#### Observation

Lorsque l'on bouche une seringue, et que l'on pousse sur le piston, on peut diminuer le volume occupé par un gaz : c'est une **compression**.

Lorsque l'on bouche une seringue, et que l'on tire sur le piston, on peut augmenter le volume occupé par un gaz : c'est une **expansion**.

#### Conclusion

- ✓ Les gaz n'ont pas de **forme propre**,
- ✓ Les gaz ne peuvent être saisis avec les doigts.
- ✓ **Compressible et expansible**
- ✓ ils occupent toute la place possible.