

ACTIVITE 1 : PROPRIETES DES TROIS ETATS

- Expérience 1 :

1. Verse de l'eau dans l'erenmeyer.
2. Incline-le.
3. Transvase l'eau dans un ballon à fond plat.

Que peux-tu dire de la forme du liquide dans l'erenmeyer et le ballon ?

Que peux-tu dire de la surface du liquide dans n'importe quel récipient ?

Expérience 1.1	Correction	Expérience 1.2	Correction	Expérience 1.3	Correction

- Expérience 2 :

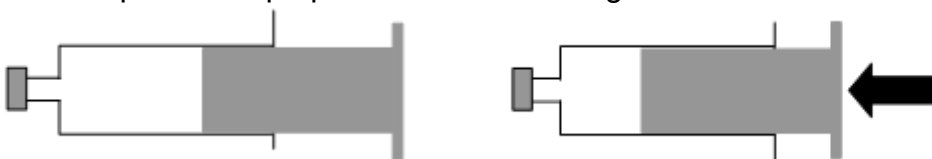
1. Prends un objet solide quelconque et mets-le dans le bécher.
2. Transvase-le dans le verre à pied.

Compare la forme de l'objet solide avant et après transvasement :

Expérience 2.1	Correction	Expérience 2.2	Correction

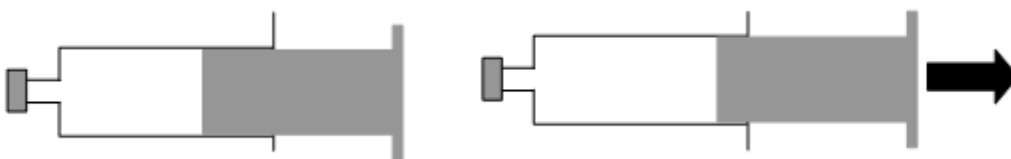
- Expérience 3 :

1. On emprisonne une certaine quantité d'air. Peut-on appuyer sur le piston ? oui / non
Colorie l'espace occupé par l'air dans la seringue :



L'espace occupé par l'air (volume) augmente / reste identique / diminue.

2. On emprisonne une certaine quantité d'air. Peut-on tirer sur le piston ? oui / non
Colorie l'espace occupé par l'air dans la seringue :

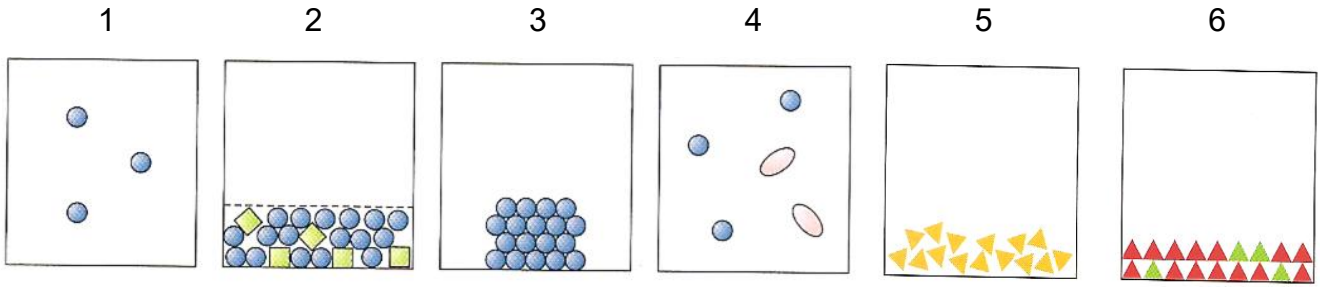


L'espace occupé par l'air (volume) augmente / reste identique / diminue

Vocabulaire :

- **Forme propre : forme qui ne dépend pas du récipient qui le contient.**
- **Surface libre : Surface de séparation entre le liquide et l'air.**
- **Au repos : qui n'est pas agité.**

ACTIVITE 2 : COMPORTEMENT DES PARTICULES



Dans quels récipients a-t-on représenté l'état solide ? Justifie en utilisant les propriétés de l'état solide.


Dans quels récipients a-t-on représenté l'état liquide ? Justifie en utilisant les propriétés de l'état liquide.

Dans quels récipients a-t-on représenté l'état gazeux ? Justifie en utilisant les propriétés de l'état gazeux.

ACTIVITE 3 : MOLECULE PARTY !

Par groupe d'élèves, représenter le comportement des molécules dans un récipient fermé.
 > 4 passages par groupe.

Notation : Présentation / 15 Participation /5

 Animations : Description de la matière / Organisation / Expansibilité d'un gaz

CONCLUSION

ÉTAT SOLIDE	ÉTAT LIQUIDE	ÉTAT GAZEUX
Les particules sont proches les unes des autres et ordonnées.	Les particules sont proches les unes des autres et désordonnées.	Les particules sont éloignées les unes des autres et désordonnées.
Les particules sont fortement liées entre elles.	Les particules glissent les unes sur les autres.	Les particules sont très agitées.