

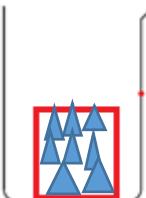
CORRECTION FEUILLE D'EXERCICES – Ch1 Les états de la matière**Exercice 01 :**

- Quels sont les 3 états de la matière ?

Les 3 états de la matière sont : Solide, Liquide et Gazeux.

- Quelles sont les propriétés d'un solide ? Que peut-on dire des molécules d'une substance chimique solide ? Représenter à l'aide de triangles, les molécules dans le solide dessiné dans le bécher.

Un solide peut être saisie, il possède une forme propre. Les molécules sont liées entre elles en contact et immobiles. Un solide est donc incompressible.

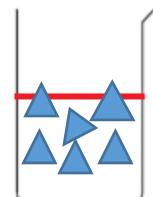


- Indique un solide "mou" et un solide en poudre.

solide "mou" = pâte à modeler et un solide en poudre = sucre

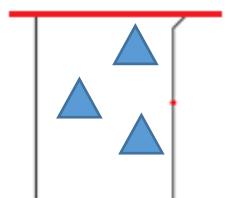
- Quelles sont les propriétés d'un liquide ? Que peut-on dire des molécules d'une substance chimique liquide ? Représenter à l'aide de carrés, les molécules dans le liquide contenu dans le bécher.

Un liquide ne possède pas de forme propre car il prend la forme du récipient qui le contient sans changer de volume. La surface du liquide en contact avec l'air est appelée surface libre. Elle est plane et horizontale. Les molécules sont peu liées entre elles, en contact et mobiles. Un liquide n'est donc pas compressible.



- Quelles sont les propriétés d'un gaz ? Que peut-on dire des molécules d'une substance chimique à l'état gazeux ? Représenter à l'aide de ronds, les molécules dans le gaz contenu dans le bécher.

Un gaz ne peut pas être saisie. Il occupe tout l'espace disponible en changeant de forme et de volume. Un gaz n'a ni forme propre, ni volume propre. Les molécules sont très espacées les unes des autres (séparées par du vide) et sont très agitées. Un gaz est donc compressible.

**Exercice 02 :**

Léna et Paco font la même expérience et récupèrent chacun la même quantité de gaz. Léna choisit d'utiliser, pour recueillir le gaz, un flacon de 1 litre. Paco utilise un flacon de 2 litres.

- Comment se répartit le gaz dans le flacon d'1 litre ? et dans le flacon de 2 litres ?

Dans les deux flacons, le gaz occupe tout l'espace disponible.

- Paco dit à Léna qu'il a recueilli 2 fois plus de gaz qu'elle. Léna n'est pas d'accord. Qui a raison et pourquoi ?

C'est Léna qui a raison car ils ont fait la même expérience avec la même quantité de gaz.

CORRECTION FEUILLE D'EXERCICES – Ch1 Les états de la matière

Exercice 03 :

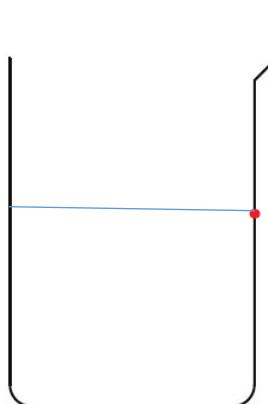
1. Comment appelle-t-on la surface d'un liquide en contact avec l'air ?

On parle de surface libre.

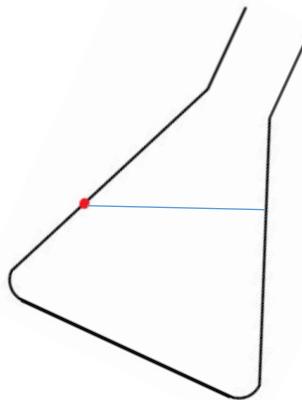
2. Comment est cette surface lorsqu'on la regarde au repos ?

Elle est plane et horizontale.

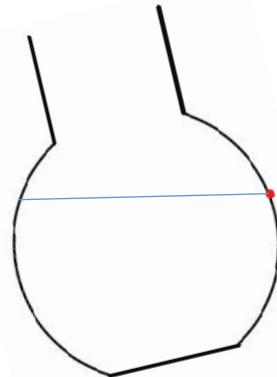
3. Trace les surfaces des liquides contenues dans les récipients ci-dessous au niveau du point et nomme les récipients en dessous.



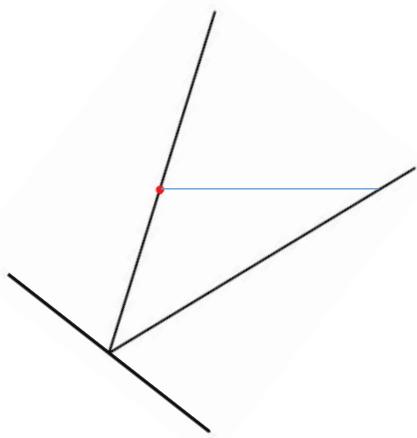
BECHER



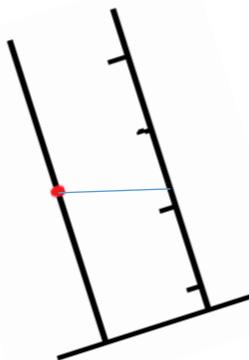
ERLENMEYER



BALLON A FOND PLAT



VERRE A PIED



EPROUVETTE GRADUEE

Ce document PDF gratuit à imprimer est issu de la page :

- [Exercices 9eme Harmos 9e C.O Physique - Chimie : Les états de la matière - PDF à imprimer](#)

Le lien ci-dessous vous permet de télécharger cet exercice avec un énoncé vierge

- [Les états de la matière - Exercices avec les corrections : 9eme Harmos](#)

Découvrez d'autres exercices en : [9eme Harmos 9e C.O Physique - Chimie : Les états de la matière](#)

- [Quelles sont les caractéristiques de l'eau dans ses trois états ? - Activité expérimentale avec le corrigé : 9eme Harmos](#)
- [Quels sont les états de l'eau sur Terre ? - Activité documentaire avec la correction : 9eme Harmos](#)
- [Pourquoi un soufflé gonfle - t - il à la cuisson ? - Activité documentaire avec les corrections : 9eme Harmos](#)

Les exercices des catégories suivantes pourraient également vous intéresser :

- [Exercices 9eme Harmos 9e C.O Physique - Chimie : Eau et environnement - PDF à imprimer](#)
- [Exercices 9eme Harmos 9e C.O Physique - Chimie : L'électricité - PDF à imprimer](#)
- [Exercices 9eme Harmos 9e C.O Physique - Chimie : La lumière - PDF à imprimer](#)
- [Exercices 9eme Harmos 9e C.O Physique - Chimie : Les changements d'état - PDF à imprimer](#)
- [Exercices 9eme Harmos 9e C.O Physique - Chimie : Mélanges et corps purs - PDF à imprimer](#)

Besoin d'approfondir en : [9eme Harmos 9e C.O Physique - Chimie : Les états de la matière](#)

- [Cours 9eme Harmos 9e C.O Physique - Chimie : Les états de la matière](#)
- [Séquence / Fiche de prép 9eme Harmos 9e C.O Physique - Chimie : Les états de la matière](#)