

# Exercices : masse volumique

## Exercice 1 : masses et volumes

1. Choisir la bonne réponse

L'appareil utilisé pour mesurer un volume est	Une balance	Une éprouvette	Un thermomètre
L'appareil utilisé pour mesurer une masse est	Une balance	Une éprouvette	Un thermomètre
L'unité de mesure de masse est	Le kg	Le L	Le m
L'unité de mesure de volume	Le kg	Le L	Le m
Quelle est la masse d'1 Litre d'eau	1 g	1000 g	100 g
100 mL correspond à	1 L	0,1 L	10 L

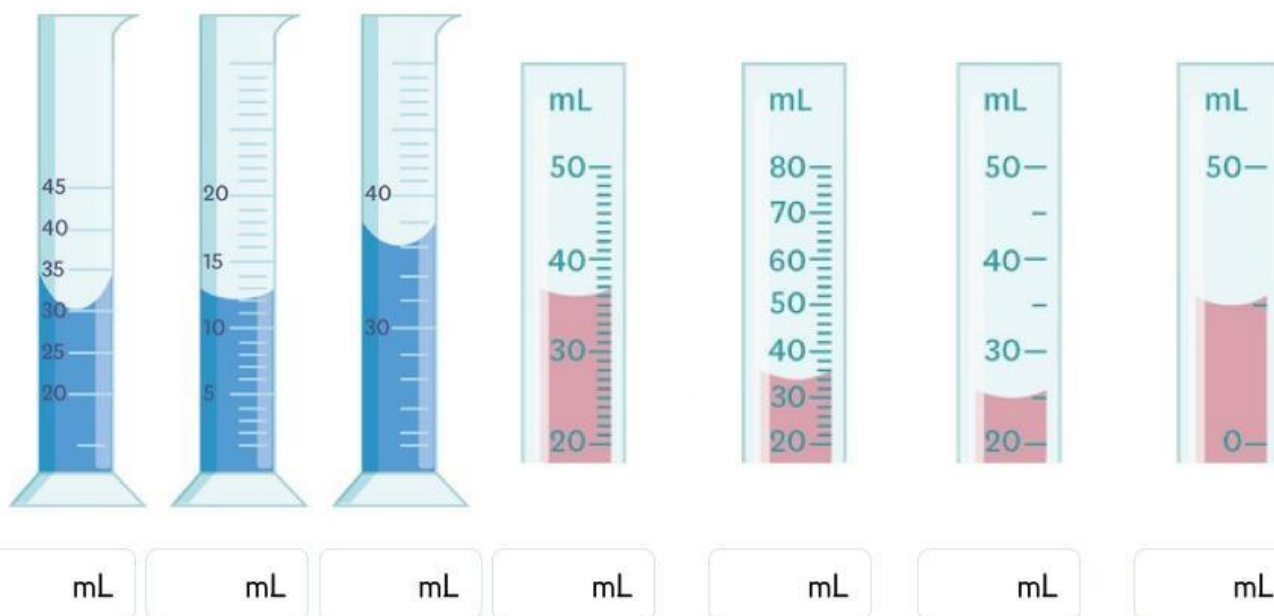
2. Travailler les conversions d'unités. : <http://sciencesphy.free.fr/1024f768/ChimieCinquieme/conversionCapacite.htm>

## Exercice 2 lecture de volumes

Réaliser les lectures de volume du lien

1. Échauffement: <http://sciencesphy.free.fr/1024f768/ChimieCinquieme/lectureEprouvettes.htm>

2. A vous de jouer



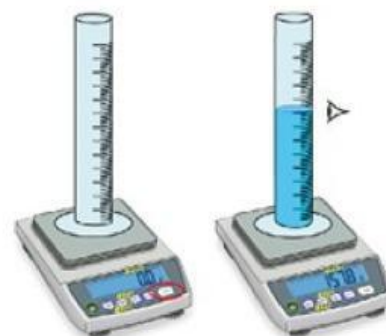
### Exercice 3 : l'huile et l'eau

J'introduis de l'huile et de l'eau dans un bécher, j'obtiens le résultat suivant :

1. Décrire ce que l'on observe.



2. Afin de déterminer la masse volumique de l'huile, on réalise l'expérience du TP schématisée ci dessous. Rédiger le protocole de manipulation



3. On obtient les résultats suivants. Compléter les données manquantes.

masse <b>m</b> en g	0,9	1,8	2,7	3,5	4,5	5,5
Volume <b>V</b> en mL	10	20	30	40	50	60
Calculer $m_v$ $m \div V$						

Calculer la moyenne des valeurs de la dernière ligne,  $m_v =$  \_\_\_\_\_

4. La masse volumique de l'huile est donc d'environ \_\_\_\_\_ g/mL
5. Rappeler la valeur de la masse volumique de l'eau : \_\_\_\_\_ g/mL
6. Pourquoi l'huile se retrouve-t-elle au dessus de l'eau lorsqu'elles sont mélangées ?