Exercices : masse volumique

Exercice 1 : masses et volumes

1. Choisir la bonne réponse

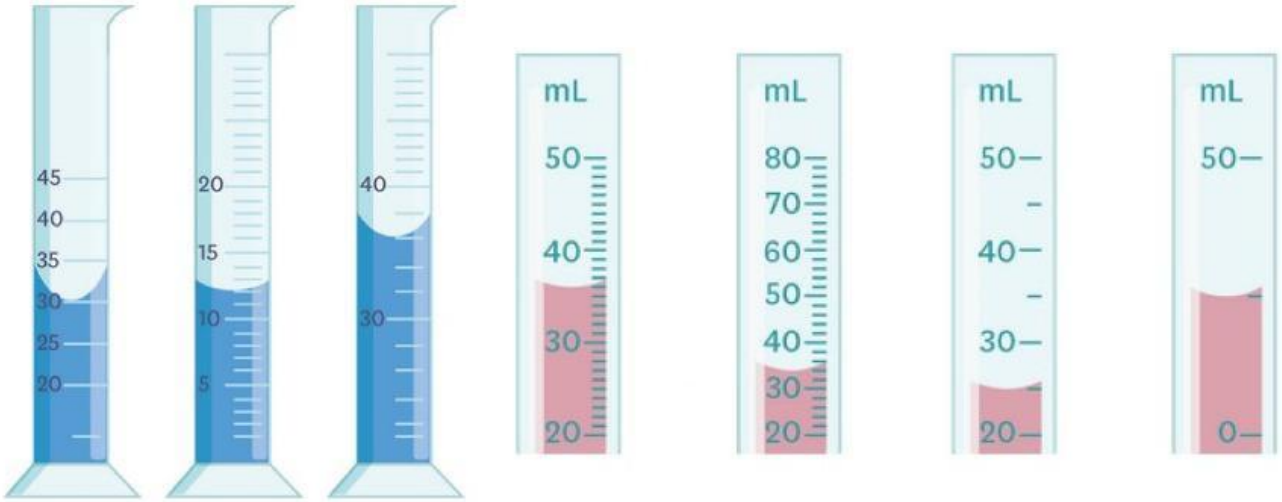
L'appareil utilisé pour mesurer un volume est	Une balance	Une éprouvette	Un thermomètre
L'appareil utilisé pour mesurer un e masse est	Une balance	Une éprouvette	Un thermomètre
L'unité de mesure de masse est	Le kg	Le L	Le m
L'unité de mesure de volume	Le kg	Le L	Le m
Quelle est la masse d'1 Litre d'eau	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



mL | mL | mL | mL | mL | mL | mL

LIVEWORKSHEETS

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.

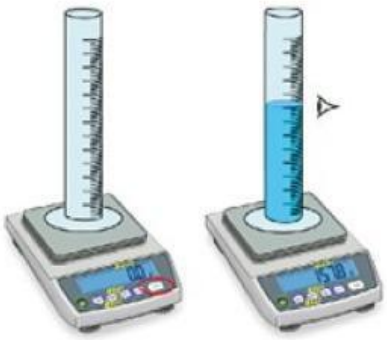
_____

_____

_____

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 **m** en g	*0,9*	*1,8*	*2,7*	*3,5*	*4,5*	*5,5*
Volume **V** 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 ?

_____

_____

_____

_____

LIVEWORKSHEETS