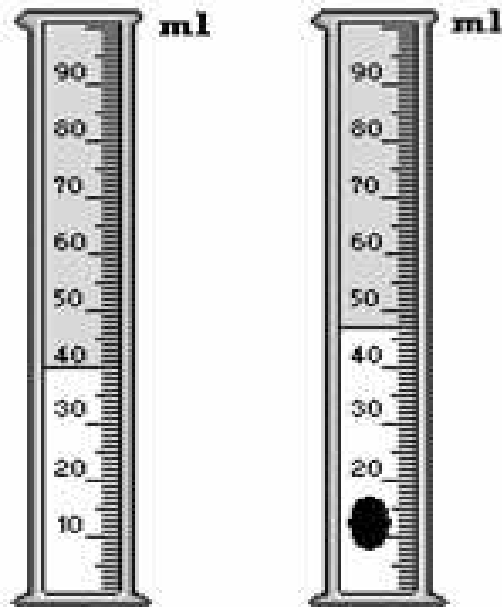


Nom :/Prénom : / N° :

EXERCICE N°1 :

On veut connaître le volume d'un morceau de plomb V . C'est pour ce là on a mis le morceau dans une éprouvette graduée selon ce schéma :



L'éprouvette avant qu'on
met le morceau de plomb

L'éprouvette après qu'on
met le morceau de plomb

1/ Précisez V_1 le volume de l'eau avant qu'on met le morceau de plomb en cm^3 :

.....

1.5

2/ Précisez V_2 le volume totale dans l'éprouvette en cm^3 :

.....

1.5

3/Citez la formule qui me permet de connaître le volume de morceaux de plomb V

.....

2

4/ Trouvez V en cm^3 :

.....

1

5/ On déforme le morceaux de plomb et on la met de nouveau dans l'éprouvette. Est-ce qu'on va trouver le même volume ? Justifiez votre réponse.

.....

2

6/ On sait que l'éprouvette vide a la masse $m_1 = 85$ g et l'éprouvette pleine d'eau avec le morceaux de plomb a la masse $m_2 = 137$ g et la masse du morceaux de plomb est $m = 12$ g

A- Citez la formule qui me permet de connaître la masse m_1 :

.....

3

B- Trouvez m_1 :

.....

1

EXERCICE N°2 :

Complétez les vides par ce qui est approprié des termes suivant :

(N.B : S'il y a des termes déficients, ajoutez les)

* danger - homogène - 4/5 - gaz - Oxygène - pollué.

L'air est un mélange des

..... présente 1/5 de sa volume tandis que l'Azote présente le

L'air qui renferme des composants qui lui font perdre son fonction vitale est un air, devenant ainsi un pour la santé des vivants.

La lutte contre la pollution de l'air se représente à :

*

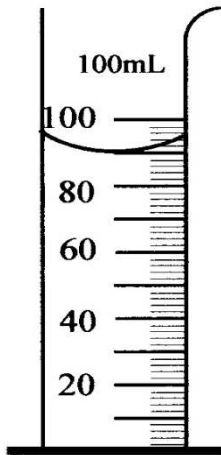
*

8

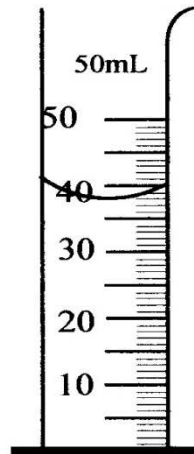
Nom :/Prénom : / N° :

EXERCICE N°1 :

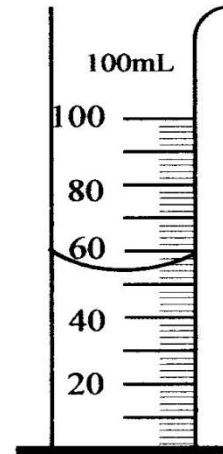
1/ Lisez le volume du liquide dans chaque éprouvette gradué et écrivez le au dessous de chacune en mc^3 :



V 1 =



V 2 =



V 3 =

2/ Pour connaître V, le volume d'une roche, on la met dans une éprouvette gradué contient un volume V1 d'eau et le volume total dans l'éprouvette V2 devient comme il est indiqué dans le schéma suivant :



A- Citez la formule qui me permet de connaître le volume du roche V

.....

B- Trouvez V :

.....

C- On mesure la masse de l'éprouvette vide et on obtient m1. On la rempli d'un liquide et on obtient m2. On veut connaître la masse du liquide m.

Ecrivez la formule qui précise la masse du liquide m.

.....

EXERCICE N°2 :

Répondez par oui ou non :

- L'unité internationale du mesure de la masse est « L »
- L'Azote est nécessaire à la combustion de la bougie
- L'Oxygène présent la moitié (1/2) du volume de l'air
- On mesure le volume avec la balance électrique
- On mesure la masse avec une éprouvette gradué
- L'air pollué est sain
- Tout les liquides ont la même masse
- L'unité internationale du mesure du volume est le hPa

2

2

2

8