

EXERCICE N° 1

1- Mettez une croix (X) dans la case qui convient

8

La masse volumique de l'eau est

1g/Cm³

0,8 g/Cm³

On repère à l'aide du thermomètre

Chaleur

Température

On exprime la masse volumique par

$\rho = m/V$

$\rho = mxV$

L'unité internationale de la masse volumique

g/Cm³

Kg/m³

2

2- Répondez
par
« Vrai »
ou
« faux »

- ★ On mesure la pression à l'aide du manomètre.....
- ★ On mesure la pression atmosphérique par le baromètre
- ★ L'unité internationale de la pression est le bar
- ★ 1013 hPa = 760 mmHg.....

2

3-Reliez
par des
flèches :

Solidification ☉
Fusion ☉
Condensation ☉
Evaporation ☉

☉ إنصهار
☉ تجمد
☉ تبخر
☉ تكاثف

2

4- Complétez les phrases suivantes par les mots qui conviennent : *masse – beau – mauvais – température – comprimé*

- ☉ Lorsqu'un gaz est son volume diminue
- ☉ Si un corps perd de la chaleur, sa diminue
- ☉ Plus la pression atmosphérique est élevée, plus il fait temps
- ☉ Lors de changement d'état physique d'une matière sa ne change pas

2

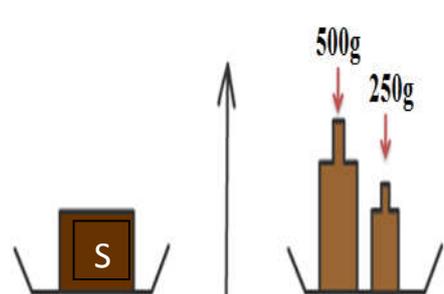
**EXERCICE
N° 2**

On veut savoir la nature de la
matière constituant un solide (S)

5

1- Calculer la masse (m) du solide (S)

.....
.....



1

2- Calculer le volume (V) de solide (S) sachant que sa forme est un cube de côté $a = 4\text{ cm}$

1,5

3- Calculer la masse volumique (ρ) de l'objet (S)

1,5

4- Quelle est la matière constituant l'objet (S) ?

1

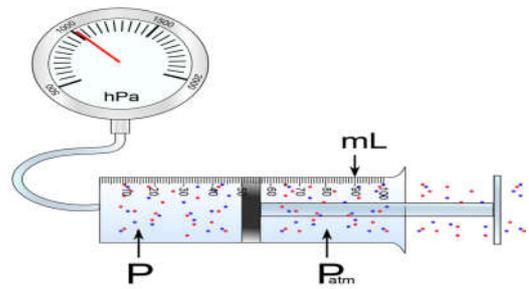
Données

:

- ★ Masse volumique d'or est $19,3\text{ g/cm}^3$
- ★ Masse volumique de cuivre est $8,9\text{ g/cm}^3$
- ★ Masse volumique de plomb est $11,7\text{ g/cm}^3$

EXERCICE N° 3

On emprisonne une quantité de l'air dans une seringue lié à un manomètre (figure ci-contre) le manomètre indique 1000 hPa



5

1- Que mesure le manomètre ?

1

2- On pousse le piston :

2-1- Parmi les deux valeurs suivantes ($750\text{ hPa} - 1500\text{ hPa}$), quelle est la valeur indiquée par le manomètre ?justifier ta réponse

1

2-2- Le volume de l'air enfermé augmente-t-il ou diminue?

1

2-3- La quantité d'air enfermé change-t-elle ou non ?

0,5

3- On tire le piston :

3-1- Comment varie la pression de l'air enfermé ?

0,5

3-2- Comment varie le volume de l'air enfermé ?

0,5

3-3- Comment varie la quantité de l'air enfermé ?

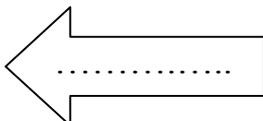
0,5

EXERCICE N° 4

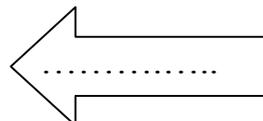
Nommez les transformations physiques suivantes :

2

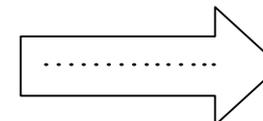
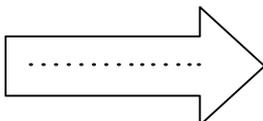
ETAT
SOLIDE



ETAT
LIQUIDE



ETAT
GAZEUX



1

1