

Collège lycée SARA LAHLOU SCHOOL Contrôle continu N° 2 Matière Physique et Chimie Durée 1h	Année Scolaire 2018/2019 Niveau 1 ^{ere} ANNEE	Nom ClasseN°..... Prof : SALAH MOUADI	20
--	---	---	-----------

EXERCICE N° 1	1- Mettez une croix (X) dans la case qui convient	8
----------------------	---	----------

La masse volumique de l'eau est	1g/Cm ³	<input type="checkbox"/>	0,8 g/Cm ³	<input type="checkbox"/>	2
On repère à l'aide du thermomètre	Chaleur	<input type="checkbox"/>	Température	<input type="checkbox"/>	
On exprime la masse volumique par	$\rho = m/V$	<input type="checkbox"/>	$\rho = mxV$	<input type="checkbox"/>	
L'unité internationale de la masse volumique	g/Cm ³	<input type="checkbox"/>	Kg/m ³	<input type="checkbox"/>	

2- Répondez par « Vrai » ou « faux »	<ul style="list-style-type: none"> ★ 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

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 coté $a = 4\text{cm}$

1,5

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

1,5

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

1

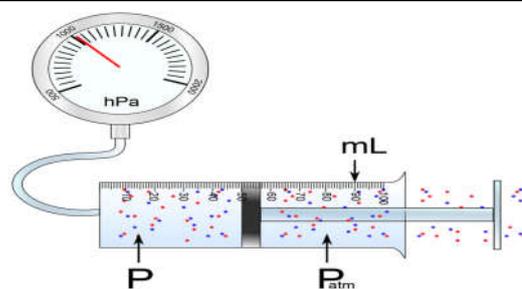
Données

:

- ★ 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 ?

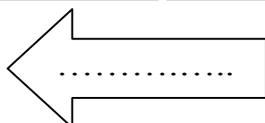
0,5

EXERCICE N° 4

Nommez les transformations physiques suivantes :

2

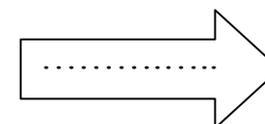
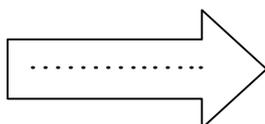
ETAT
SOLIDE



ETAT
LIQUIDE



ETAT
GAZEUX



1

1