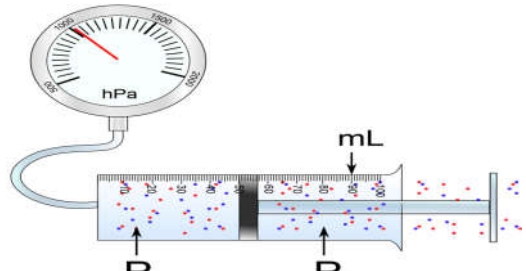


Collège lycée SARA LAHLOU SCHOOL Contrôle continu N° 2 Matière Physique et Chimie Durée 1h	Année Scolaire 2018/2019 Niveau 1 ^{ère} ANNEE	Nom ClasseN° Prof : SALAH MOUADI	20
--	---	--	----

EXERCICE N° 1	1- Mettez une croix (X) dans la case qui convient	8				
La masse volumique de l'eau est	<table style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; text-align: center;">1g/Cm³</td> <td style="width: 5%; text-align: center;"><input type="checkbox"/></td> <td style="width: 50%; text-align: center;">0,8 g/Cm³</td> <td style="width: 5%; text-align: center;"><input type="checkbox"/></td> </tr> </table>	1g/Cm ³	<input type="checkbox"/>	0,8 g/Cm ³	<input type="checkbox"/>	2
1g/Cm ³	<input type="checkbox"/>	0,8 g/Cm ³	<input type="checkbox"/>			
On repère à l'aide du thermomètre	<table style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; text-align: center;">Chaleur</td> <td style="width: 5%; text-align: center;"><input type="checkbox"/></td> <td style="width: 50%; text-align: center;">Température</td> <td style="width: 5%; text-align: center;"><input type="checkbox"/></td> </tr> </table>	Chaleur	<input type="checkbox"/>	Température	<input type="checkbox"/>	
Chaleur	<input type="checkbox"/>	Température	<input type="checkbox"/>			
On exprime la masse volumique par	<table style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; text-align: center;">$\rho = m/V$</td> <td style="width: 5%; text-align: center;"><input type="checkbox"/></td> <td style="width: 50%; text-align: center;">$\rho = m \times V$</td> <td style="width: 5%; text-align: center;"><input type="checkbox"/></td> </tr> </table>	$\rho = m/V$	<input type="checkbox"/>	$\rho = m \times V$	<input type="checkbox"/>	
$\rho = m/V$	<input type="checkbox"/>	$\rho = m \times V$	<input type="checkbox"/>			
L'unité internationale de la masse volumique	<table style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; text-align: center;">g/Cm³</td> <td style="width: 5%; text-align: center;"><input type="checkbox"/></td> <td style="width: 50%; text-align: center;">Kg/m³</td> <td style="width: 5%; text-align: center;"><input type="checkbox"/></td> </tr> </table>	g/Cm ³	<input type="checkbox"/>	Kg/m ³	<input type="checkbox"/>	
g/Cm ³	<input type="checkbox"/>	Kg/m ³	<input type="checkbox"/>			
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 : <i>masse – beau – mauvais – température – comprimé</i>						
☉ 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 coté a= 4cm		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 g/cm ³ ★ Masse volumique de cuivre est 8,9 g/cm ³ ★ Masse volumique de plomb est 11,7 g/cm ³	
EXERCICE N° 3		5
On emprisonne une quantité de l'air dans une seringue lié à un manomètre (figure ci-contre)le manomètre indique 1000 hPa		
		
1- Que mesure le manomètre ?.....		1
2- On pousse le piston :		
2-1- Parmi les deux valeurs suivantes (750 hPa – 1500 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		2
Nommez les transformations physiques suivantes :		
ETAT SOLIDE	←	1
ETAT LIQUIDE	←	1
ETAT GAZEUX	←	
ETAT SOLIDE	→	
ETAT LIQUIDE	→	
ETAT GAZEUX	→	