

Année scolaire : 2018/2019 Prof : Brahim BEN EL HAJ	Collège 20 Aout Devoir surveillé N 2 Niveau : 1 AC - Durée 1h-A- Semestre 1 -	NOM : PRENOM : Classe :N
Note :/20		

Exercice 1 :(8pts)

1. Répondre par « Vrai » ou « Faux » :

3

Lorsqu'un corps reçoit de la chaleur sa température augmente
La fusion est le passage de l'état liquide à l'état solide
La pression est mesurée par le manomètre
L'unité internationale de la température est le pascal
La masse volumique est défini par la relation m/v
La pression atmosphérique diminue avec l'altitude

2. Compléter les expressions suivantes par : 1013hPa - ρ - thermomètre - °C

2

- On symbolise la masse volumique par
- La température est mesurée par le Son unité est
- La pression atmosphérique au niveau de la mer est

3. Traduire en arabe les mots suivants

3

Température :	Masse volumique :	Fusion :
Pression :	Sublimation :	Chaleur :

Exercice 2 :(8pts)

1

I. On relie l'orifice de la seringue avec un manomètre indiquant l'aiguille à 1010hPa, En faisant varier la position de piston, L'aiguille se réfère à la valeur 980 hPa.

1

1. Comment varier la pression dans ce cas ? (augmente/diminue)

1

2. Comment varier le volume de l'air interne ? (augmente/diminue)

2

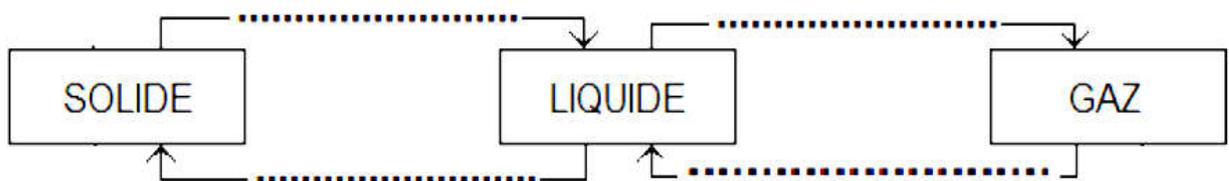
3. Le piston a-t-il été poussé ou tiré ?

3

II. Donner les quatres éléments essentiel de thermomètre :

.....

III. Compléter le schéma suivant :



Exercice 3 :(4pts):

Ahmed chimiste remarque que deux flacons ont perdu leur étiquette. il décide d'identifier les liquides à l'aide de la masse volumique. le flacon A contient 250ml, le flacon B contient 330 ml. Les deux flacons ont une masse à vide de 131g.

Ahmed pesé successivement les flacons contenant les liquides inconnus sur la balance et relève les masses suivantes : $m_A=506$ et $m_B= 392g$.

2

1-calculez la masse volumique des liquides.....

2-identifiez chaque liquide : Flacon A : Falcon B :

2

Les données :

Espèces chimique	éther	méthanol	chloroforme	trichloréthylène
$\rho(g/cm^3)$	0.71	0.79	1.48	1.5