

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 -  $\rho$  – 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

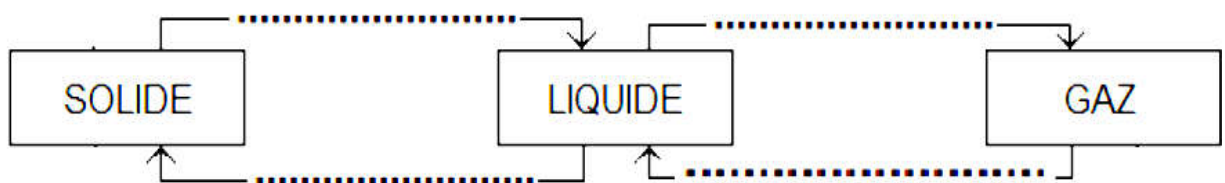
3. Le piston a-t-il été poussé ou tiré ? .....

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