

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

**Exercice 1 :(8pts)**

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

3

Lorsqu'un corps cède de la chaleur sa température diminue	.....
La vaporisation est le passage de l'état liquide à l'état gazeux	.....
La température 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 au niveau de la mer est 1013hPa	.....

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)**

On fixe sur l'embout d'un instrument de mesure une seringue.

1

1. Quel est le nom de cet instrument ?

Thermomètre  Manomètre  Baromètre

1

2. Quelle grandeur physique permet t- il de mesurer ?

Pression  Volume  Température

1

3. Quelle est l'unité internationale de cette grandeur ?

Celsius  Bar  Pascal

1

4. Déterminer la valeur indiquée sur l'instrument ?.....

2

5. Convertir cette valeur en Pa et en hPa ?.....

1

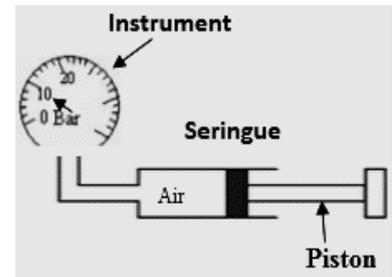
6. On pousse le piston.

1

a. Le volume d'air emprisonné augmente-t-il ou diminue-t-il?.....

1

b. Est-ce que la pression de l'air dans la seringue augmente ou diminue?.....



**Exercice 3 :(4pts):**

On considère deux liquide A et B de même volume  $V_A = V_B = 100\text{mL}$ , On mesuré la masse de chaque liquide et on a trouvé les valeurs suivantes :  $m_A=100\text{g}$  ,  $m_B=80\text{g}$

2

1. Calculer la masse volumique de chaque liquide ?.

➤  $\rho_A = \dots\dots\dots$

➤  $\rho_B = \dots\dots\dots$

2

2. En déduire les noms des liquides A et B en utilisant le tableau suivant :

Le liquide A : .....

Le liquide B : .....

Données :

Les liquides	L'eau	L'alcool	L'huile
La masse volumique	1g/mL	0.79g/mL	0.8g/mL