

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 - 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)

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 indique sur l'instrument ?.....

2

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

1

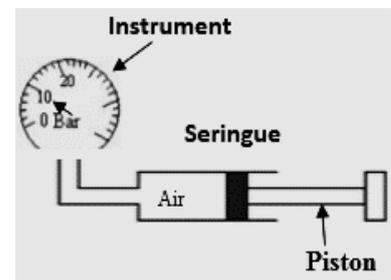
6. On pousse le piston.

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 Bde meme 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