

Exercice 1 : (8pts)

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

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 définie par la relation m/v	
La pression atmosphérique diminue avec l'altitude	

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

- 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

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

Exercice 2 : (8pts)

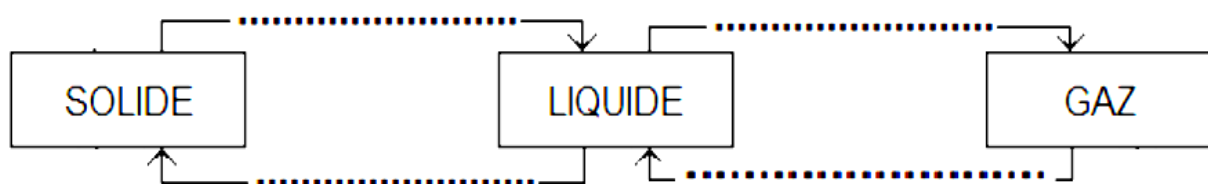
I. On relie l'orifice de la seringue avec un manomètre indiquant l'aiguille à 1010hPa, En faisant varier la position de piston, L'aiguille se réfère à la valeur 980 hPa.

- Comment varier la pression dans ce cas ? (augmente/diminue)
- Comment varier le volume de l'air interne ? (augmente/diminue)
- Le piston a-t-il été poussé ou tiré ?

II. **Donner les quatre éléments essentiels 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 $m_B= 392g$.

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

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

Les données :

Espèces chimique	éther	méthanol	chloroforme	trichloréthylène
ρ (g/cm ³)	0.71	0.79	1.48	1.5