

Exercice1:

2pt

1) Réponds par **vrai** ou **faux** :

♣ La masse volumique est le rapport de la masse sur le volume.....

3pt

♣ La valeur de la pression atmosphérique au niveau de la mer est **1000 hpa**

♣ La pression atmosphérique dépend de la température et de l'altitude

1.5 pt

♣ Lorsqu'un corps gagne de la chaleur, sa température diminue.....

1.5 pt

2) placer chaque unité devant la grandeur physique qui convient: **Kg /m³** - **°C** - **Pa**

La pression..... La température..... la masse volumique.....

3) indique l'état physique qui correspond à chaque modèle particulaire.



4) relie chaque grandeur physique avec son appareil de mesure.

❖ La température

baromètre

❖ La pression atmosphérique

manomètre

❖ La pression d'un gaz enfermé

thermomètre

1pt
1pt

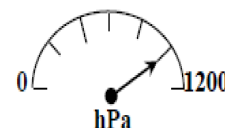
Exercice 2: 1) on prélève une quantité d'air dans une seringue, et on la fixe sur l'embout d'un appareil qui mesure la pression. Lorsqu'on change la position du piston l'aiguille affiche une autre indication.

1-1) Quelles sont les valeurs affichées sur les deux figures ?

2pt

P₁=.....

P₂=.....



1-2) Le piston a été tiré ou poussé ? justifier.

1pt

.....

..



3-1) Le volume d'air a augmenté ou a diminué ?

.....

....

1.5 pt

4-1) Convertir les valeurs de pression en bar.

P₁=.....

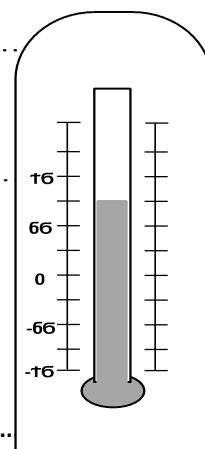
P₂=.....

1.5 pt

2) le deuxième schéma représente l'appareil servant à mesurer la température.

2-1) Quel est le type de cet appareil ?.....

2-2) Détermine la température qui correspond à une division ?



2-3) Détermine la température indiquée par cet appareil ?

.....

Exercice 3: Ahmed, chimiste , remarque que deux flacons ont perdu leur étiquette .Il décide d'identifier les liquides à l'aide de la masse volumique. Dans le laboratoire, Ahmed réalise les mesures suivantes.

Liquide A : la masse de **50ml** est **50g** **Liquide B :** la masse de **50ml** est **40g**

- 1) aide Ahmed à déterminer le nom de chaque liquide en calculant la masse volumique ?

Liquide A :

Liquide B :

.....

- 2) Déduis le nom de chaque liquide .

A :

B :

.....

Les données :

Espèces chimique	Eau	méthanol	chloroforme	huile
ρ (g/cm ³)	1	0.79	1.48	0.8