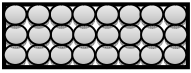
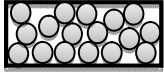


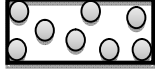
Exercice 1 :

- 2pt 1) Réponds par vrai ou faux :
- ♣ La masse volumique est le rapport de la masse sur le volume.....
 - ♣ 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
 - ♣ Lorsqu'un corps gagne de la chaleur, sa température diminue.....
- 3pt 2) placer chaque unité devant la grandeur physique qui convient : **Kg /m³- °C - Pa**
 La pression..... La température..... la masse volumique.....
- 1.5 pt 3) indique l'état physique qui correspond à chaque modèle particulaire.
- 

.....



.....



.....
- 1.5 pt 4) relie chaque grandeur physique avec son appareil de mesure.
- ❖ La température baromètre
 - ❖ La pression atmosphérique manomètre
 - ❖ La pression d'un gaz enfermé thermomètre

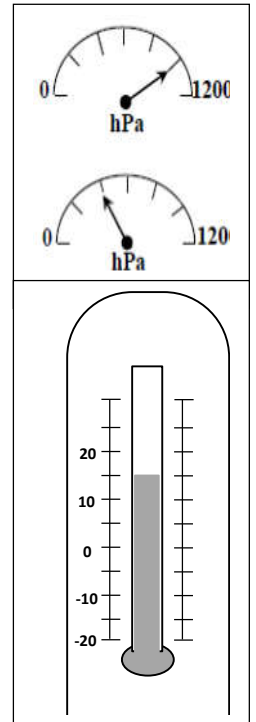
Exercice 2: 1) on prélève une quantité d'air dans une seringue, et on la fixe sur l'embout d'un appareil qui mesure la pression. Lorsqu'on change la position du piston l'aiguille affiche une autre indication.

- 1pt 1-1) Quelles sont les valeurs affichées sur les deux figures ?
 P₁=..... P₂=.....
- 2pt 1-2) Le piston a été tiré ou poussé ? justifier.

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

- 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 ?

- 1.5 pt 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
- 3pt 1) aide Ahmed à déterminer le nom de chaque liquide en calculant la masse volumique ?
Liquide A : **Liquide B** :
- 1pt 2) Dédus 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