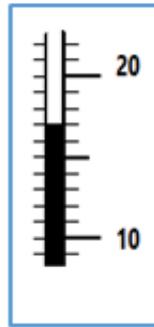
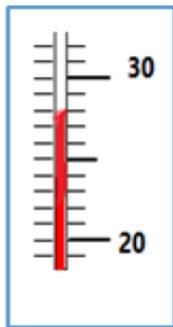
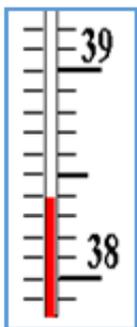


La Pression- la pression atmosphérique- Modèle moléculaire-  
Chaleur et température

EX 1 : Compléter le texte :

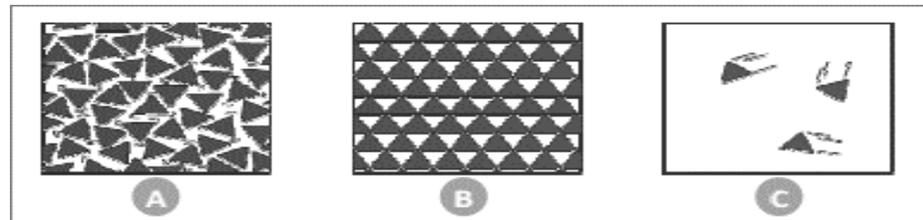
- L'unité international pour mesurer la pression est le ..... de symbole .....
- La pression d'un gaz se mesure avec .....
- Pour mesurer la pression atmosphérique, on utilise .....
- La valeur de la pression atmosphérique au niveau de la mer est.....

EX 2 : Repérer la température indiquée par chaque thermomètre :



EX 3 :

1- On a modélisé l'eau sous ses trois états physiques :



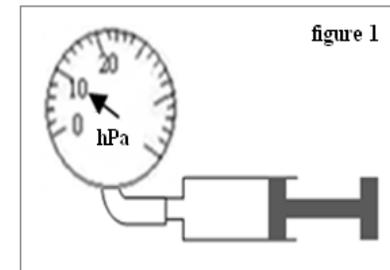
1. Que représentent les triangles?.....
2. Pour chaque modèle, indique l'état de l'eau.

2- Compléter le texte :

- Dans un solide les particules sont : ..... et .....
- Dans un liquide les particules sont : ..... et .....
- Dans un ..... les particules sont : dispersées et désordonnées.

EX 4 :

On emprisonne de l'air dans une seringue dont on a bouché l'extrémité avec un manomètre ;



1- déterminer la valeur de la pression P dans le manomètre:.....

2- Convertir P en Pa et en bar ;

3- On pousse le piston :

- a- Le volume d'air enfermer augmente-t-il ou diminue-t-il ?
- b- Est-ce que la pression de l'air dans la seringue augmente ou diminue ?

EX 5 :

Fatima a une bague en or, a une volume  $V = 0.86\text{mL}$  et sa masse est de  $m = 16.598\text{ g}$ , et elle voulait savoir si cette bague est en or pur ou non.

Aidez Fatima à savoir si la bague est en or pur ou non

1. Calculer  $\rho$  la masse volumique de bague par  $\text{g} / \text{cm}^3$  ?
- 2 - Si vous savez que la masse d'or pur est de  $19,3\text{ g} / \text{cm}^3$ , cette bague est-elle en or pur ou non? Explique ta réponse.