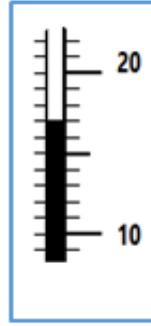
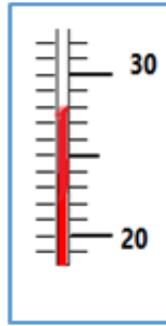
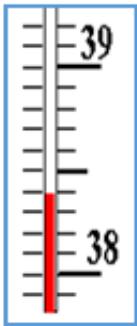


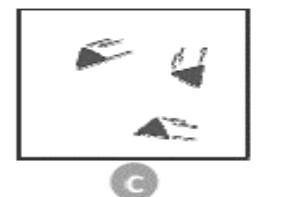
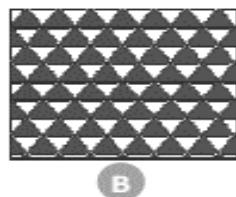
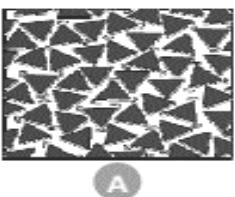
La Pression- la pression atmosphérique- Modèle moléculaire- Chaleur et température

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 enfermé 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 ρ la masse volumique de bague par g / 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.

