

Testez vos informations :(8point)

1..Convertis chacun des pression demandées :

- ✓ 180hPa=.....mBar=.....Pa.
- ✓ 16400Pa=.....hPa=.....Bar.

4pt

2. Répondre par vrai ou par faux :

- La masse volumique se notepar « m ».....
- L'unité pour mesurer la température est le degré Celsius.....
- La pression atmosphérique dépend de l'altitude.....
- Le rapport « v/m » s'appelle masse volumique.....

4pt

Appliquez vos informations :(8point)

On fixe sur l'embout d'un instrument de mesure une seringue.

1. Quel est le nom de cet instrument ?

Thermomètre Manomètre romètre

2. Quelle grandeur physique permet t-il de mesurer ?

Pression Vc Temp re

3. Quelle est l'unité internationale de cette grandeur ?

Celsius Bar Pascal

4. Déterminer la valeur indique sur l'instrument ?.....

5. Convertir cette valeur en Pa et en hPa ?...../.....

6. On pousse le piston.

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

1pt

1pt

1pt

1pt

1pt

1pt

1pt

1pt

Intervention pour résoudre le problème :(4point)

On considère trois liquide A,B et C de meme volume V=100mL, tu as mesuré la masse de chaque liquide et tu as trouvé les valeurs suivantes : $m_A=100g$, $m_B=80g$, $m_C=79g$.

1. Calculer la masse volumique de chaque liquide ?.

$\rho_A=$

$\rho_B=$

$\rho_C=$

2.5pt

2. En déduire les noms des liquides A ,B et C en utilisant le tableau suivant :

Les liquides	L'eau	L'alcool	L'huile
Lamasse volumique	1g/mL	0.79g/mL	0.8g/mL

1.5pt

Le liquide A :

Le liquide B :

Le liquide C :