

Exercice :1

Compléter les phrases suivantes:

- ✓ Le rapport de la masse sur le volume d'un corps est appelé.....de ce corps. On calcule par la relation
- ✓ L'unité international de la masse volumique est.....et l'unité pratique est
- ✓ Si lad'un corps està celle de l'eau, il flotte sur l'eau.
- ✓ Si lad'un corps està celle de l'eau, il Plonger dans l'eau.
- ✓ Pour mesurer la pression d'un gaz, on utilise un
- ✓ Pour mesurer la pression atmosphérique, on utilise un.....
- ✓ L'unité légale (international) de mesure de la pression est le.....de symbole
- ✓ Si on diminue le volume d'un gaz sa pression
- ✓ Si on le volume d'un gaz sa pression diminue.
- ✓ Quand un corps reçoit de la chaleur, sa température.....
- ✓ Quand un corpsde la chaleur, sa température diminue.

Exercice :2

Réponds par vrai ou faux

- ✓ La chaleur et la température, c'est la même chose.....
- ✓ La chaleur se mesure en degrés Celsius.....
- ✓ Lorsqu'on comprime un gaz, sa masse ne change pas
- ✓ L'unité internationale de la masse est le Pascale.....
- ✓ La pression atmosphérique se mesure avec le baromètre.....
- ✓ L'air est incompressible car son volume ne change pas.
- ✓ La température augmente si le thermomètre reçoit la chaleur
- ✓ La température d'un corps augmente s'il cède la chaleur.....
- ✓ La sublimation est le passage de l'état solide à l'état liquide.....
- ✓ La liquéfaction est le passage de l'état gazeux à l'état liquide.....
- ✓ Pour mesurer une température, on utilise un chronomètre.....
- ✓ La température d'ébullition de l'eau est 100°C dans les conditions de l'expérience.....

Exercice :3

Convertir :

- 1,5 bar = Pa // 101300 Pa = hPa
- 1000 hPa = bar // 76 cm/Hg = Pa

- 1200Pa = hPa =Bar
- 940hPa = Bar // 3,44Pa..... hPa
- 6,78hPa = Bar
- 4,89Bar = Pa =hPa

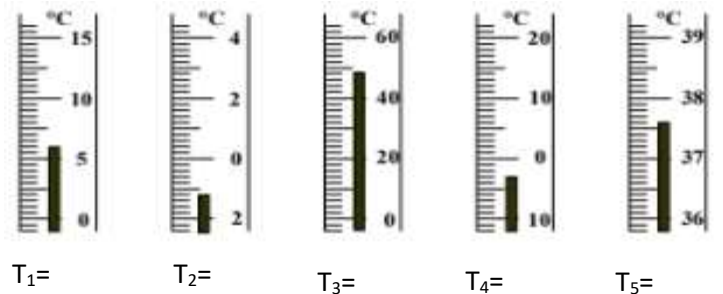
Exercice :2

Compléter le tableau suivant :

| الكتلة الحجمية | الحجم | الكتلة |
|----------------------------------|----------------------------|--------------------------|
| $\rho = \dots\dots\dots g/cm^3$ | $V = 120 cm^3$ | $m = 80 g$ |
| $\rho = 7,8 g/cm^3$ | $V = \dots\dots\dots cm^3$ | $m = 156 g$ |
| $\rho = 2,5 g/cm^3$ | $V = 15 cm^3$ | $m = \dots\dots\dots g$ |
| $\rho = \dots\dots\dots kg/cm^3$ | $V = 300 cm^3$ | $m = 0,81 kg$ |
| $\rho = 1 g/cm^3$ | $V = 50 cm^3$ | $m = \dots\dots\dots kg$ |
| $\rho = 0,8 g/cm^3$ | $V = 5 l$ | $m = \dots\dots\dots kg$ |
| $\rho = \dots\dots\dots g/l$ | $V = 1 dm^3$ | $m = 1,29 g$ |

Exercice :4

déterminer est la valeur de la température :



Exercice :5

Remplir le vide avec les transformations physiques et l'état physique de la matière convenables

