

**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 la .....d'un corps est .....à celle de l'eau, il flotte sur l'eau.
- ✓ Si la .....d'un corps est .....à 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 corps .....de 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

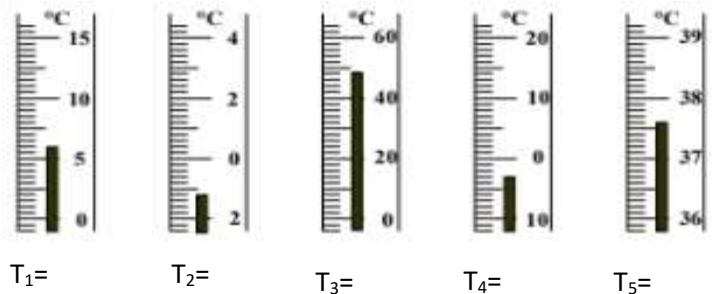
**Exercice :2**

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

.....      .....

