

### 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 plonge 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 :**

$$1,5 \text{ bar} = \dots \text{ Pa} // 101300 \text{ Pa} = \dots \text{ hPa}$$

$$1000 \text{ hPa} = \dots \text{ bar} // 76 \text{ cm/Hg} = \dots \text{ Pa}$$

$$1200 \text{ Pa} = \dots \text{ hPa} = \dots \text{ Bar}$$

$$940 \text{ hPa} = \dots \text{ Bar} // 3,44 \text{ Pa} = \dots \text{ hPa}$$

$$6,78 \text{ hPa} = \dots \text{ Bar}$$

$$4,89 \text{ Bar} = \dots \text{ Pa} = \dots \text{ hPa}$$

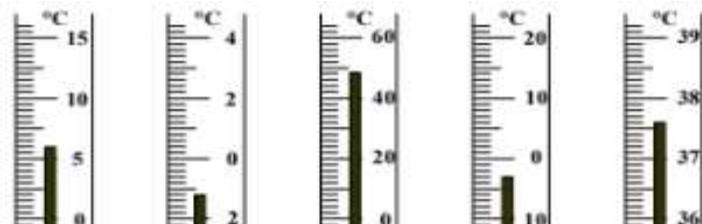
### Exercice :2

**Compléter le tableau suivant :**

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

### Exercice :4

**déterminer est la valeur de la température :**



$$T_1 =$$

$$T_2 =$$

$$T_3 =$$

$$T_4 =$$

$$T_5 =$$

### Exercice :5

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

.....

.....

