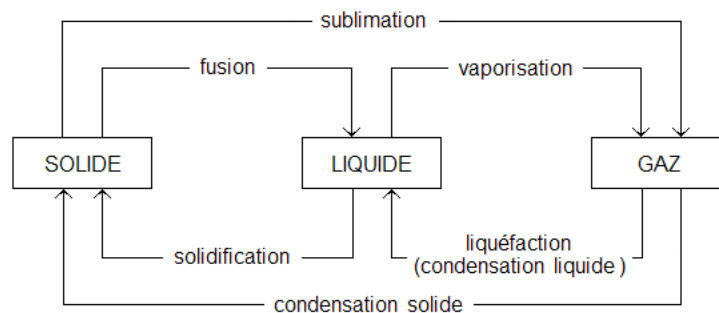


**Rappel :** Tous les corps purs peuvent exister sous trois formes : solide, liquide ou gaz.



### Exercice 1

Compléter les phrases suivantes :

1. Lorsque la glace fond, c'est la .....
2. Lorsque l'eau bout, c'est la .....

### Exercice 2

On parle régulièrement du cycle de l'eau dans la nature. Donner un exemple de chacun des états de l'eau à l'état naturel :

.....  
 .....  
 .....  
 .....  
 .....

### Exercice 3

Lorsque l'on monte en altitude, la pression atmosphérique :

☐ diminue ☐ augmente

Et la température d'ébullition de l'eau :

☐ diminue ☐ augmente

Il faut donc laisser cuire les aliments :

☐ moins longtemps ☐ plus longtemps

### Exercice 4

Répondre aux questions à l'aide du tableau.

| Corps pur | Température de fusion ( $^{\circ}C$ ) | Température d'ébullition ( $^{\circ}C$ ) |
|-----------|---------------------------------------|--|
| Aluminium | 660                                   | 2477                                     |
| Étain     | 232                                   | 2260                                     |
| Fer       | 1535                                  | 2750                                     |
| Mercure   | -39                                   | 357                                      |
| Or        | 1065                                  | 3080                                     |
| Plomb     | 327                                   | 1740                                     |
| Tungstène | 3410                                  | 5660                                     |

1. À  $25^{\circ}C$ , dans quel état trouve-t-on :
  - (a) le mercure ? .....
  - (b) l'or ? .....
2. À  $-40^{\circ}C$ , dans quel état est :
  - (a) l'aluminium ? .....
  - (b) le plomb ? .....
3. À quelle température faut-il porter un morceau de fer solide pour qu'il passe à l'état liquide ? .....
4. À des températures supérieures aux températures d'ébullition citées dans le tableau, dans quel état se trouve chacun des métaux ?  
 .....  
 .....  
 .....
5. À  $1000^{\circ}C$ , quels métaux sont à l'état solide ?  
 .....  
 .....  
 .....