

Chap VII- L'eau dans tous ses états

III- les changements d'état de l'eau pure :

2) **Comment varie la masse au cours du passage de l'état solide à l'état liquide ?**

On a observé que lors d'une fusion (passage de l'état solide à l'état liquide) ou d'une solidification ( passage de l'état liquide à l'état solide) d'un corps, la ..... reste la même et le ..... varie.

3) **Etude de la vaporisation de l'eau pure :**

a) expérience :

on chauffe un récipient contenant de l'eau pure et on va relever la température à intervalle de temps régulier ( toutes les 30 secondes ) ; on écrit les valeurs relevées dans le tableau ci-dessous.

temps	0	30s	1mn30	2mn	2mn30	3mn	3mn30	4mn	4mn30	5mn	5mn30	6mn
température												
temps	6mn30	7mn	7mn30	8mn	8mn30	9mn	9mn30	10mn	10mn30	11mn	11mn30	12mn
température												

b) Observations lors de l'expérience :

- .....
- .....
- .....
- .....
- .....
- .....

on trace le graphique représentant l'évolution de la température en fonction du temps :

- l'axe des abscisses ( l'axe horizontal) représente le temps, on choisit 1 carreau pour 1 mn
- l'axe des ordonnées ( l'axe vertical) représente la température, on choisit 1 carreau pour 10 °C

on observe que la courbe fait un PALIER de température à 100°C.

c) Conclusion :

.....

.....

.....

.....

Ce changement d'état est une vaporisation ;

Dans d'autres cas, on parle aussi d'évaporation ( dans le cycle de l'eau, lorsqu'une flaque d'eau ou du linge sèchent) : il s'agit d'une vaporisation de surface qui se fait à température ambiante.