

## Dans la cuisine - Chapitre 2 - Je mémorise

### I - Comment varie la masse d'un échantillon lors d'un changement d'état ?

Au cours d'un changement d'état, la masse ne ..... pas. Elle reste .....

Ex: Un bac à glaçon rempli d'eau liquide pèse 200g. Il pèsera encore 200g une fois l'eau solidifiée.

\_\_\_\_\_

### II - Comment varie le volume d'un échantillon lors d'un changement d'état ?

Au cours d'un changement d'état, le volume .....

Dans le cas de l'eau, le volume ..... lors de sa .....

Ex: Léo a placé une bouteille en verre remplie d'eau liquide à ras bord au congélateur: il retrouvera sans doute la bouteille brisée car le volume de l'eau a augmenté une fois solidifiée.

\_\_\_\_\_

### III - Comment varie la température d'un échantillon lors d'un changement d'état ?

#### A. Cas d'un corps pur\*

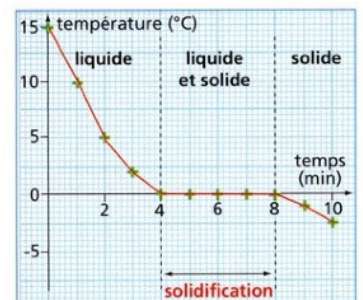
\*corps pur: substance qui n'est composée que d'un seul type de particules. De l'eau pure ne contient que de l'eau.

Pendant toute la durée du changement d'état d'un **corps pur\***, la température (mesurée avec un .....) reste .....  
Ainsi, la courbe d'évolution de la température au cours du ..... présente un .....

Seule l'eau pure à une température de solidification et de fusion de ..... (et une température de vaporisation de 100°C)

Chaque corps pur possède une température de changement d'état qui lui est .....

Ex: La glycérine a une température de solidification de 18,2°C tandis que le méthanol doit atteindre -98°C avant de devenir solide.



Ex: La solidification de l'eau pure.

#### B. Cas d'un mélange

La courbe d'évolution de température lors du changement d'état d'un mélange ne présente ..... de ..... de température. C'est un moyen d'identification d'un mélange.