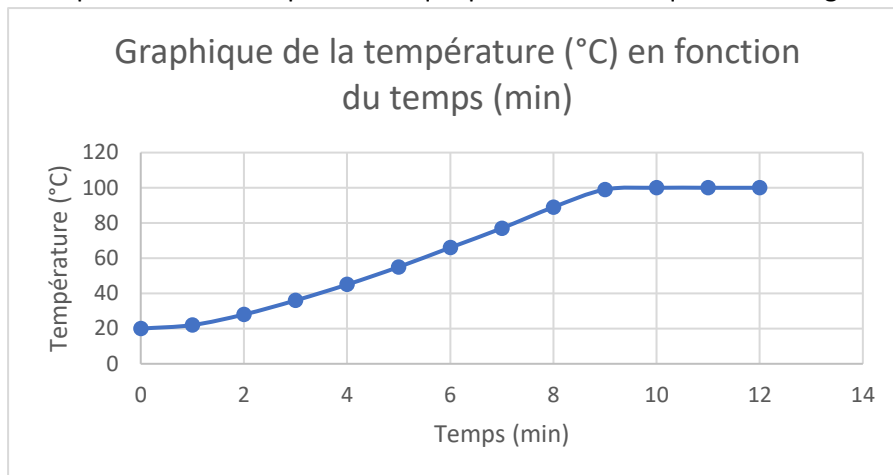


## Correction des exercices

### Exercice 1 :

- Il s'agit de la vaporisation car l'espèce chimique passe de l'état liquide à l'état gazeux.
- 



- 4min : La température est de 45°C et l'espèce est à l'état liquide  
9min : La température est de 99°C et l'espèce est à l'état liquide
- Ce produit est un corps pur car il y a un palier de température (la température reste stable de 10 à 12 min)
- La température de vaporisation de l'espèce est de 100°C : d'après le tableau 2, cela correspond à de l'eau.

### Exercice 2 :

- Lors d'un changement d'état, la masse se conserve : on a donc  $12 \times 10 = 120$  grammes.
- On a : 1 gramme = 1 mL donc 120 grammes = 120 mL.
- Il y a 12 glaçons donc  $12 \times 11 = 132$  mL.  
Le volume des glaçons est supérieur à celui du volume d'eau liquide lorsqu'ils ont fondu : le volume ne se conserve pas lors d'un changement d'état.

### Exercice 3 :

- 

- Tube à essai 1 : Mélange homogène car on ne distingue pas l'eau et le sirop.  
Tube à essai 2 : Mélange hétérogène car on peut distinguer l'eau et l'huile.  
Tube à essai 3 : Mélange hétérogène car on peut distinguer le sirop et l'huile.

### Exercice 4 :

- Une source primaire de lumière est un objet qui produit lui-même sa lumière.  
Un objet diffusant ne produit pas de lumière, il diffuse la lumière qu'il reçoit.
- Objets diffusants : Vénus – Parapluie blanc – Lune (car ils ne produisent pas de lumière)
- Sources primaires : Ecran d'ordinateur allumé – Luciole – Soleil – Lampe (car ils produisent de la lumière)