

Le corps pur et ses caractéristiques

I. Étude de la fusion et de l'ébullition de l'eau pure:

1. Étude de la fusion de la glace (eau distillée):

a. Activité expérimentale :

On chauffe une quantité de la glace d'eau distillée jusqu'à **la fusion** total de la glace et on enregistre la température et l'état physique au-bout du temps.

Temps (min)	0	1	2	3	4	6	8	10	12	13	14	15
Température (°C)												
Etat physique			

b. Observation et interprétation :

- On observe que la température au cours de **la fusion** de la glace.
- L'eau pure se caractérise par une température au cours de **la fusion**.

2. Étude de l'ébullition de l'eau distillée :

a. Activité expérimentale :

On chauffe une quantité d'eau distillée jusqu'à **l'ébullition** et on enregistre la température et l'état physique au-bout du temps.

Temps (min)	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	
Température (°C)												
Etat physique				

b. Observation et interprétation:

- On observe que la température au cours de **l'ébullition** de l'eau.
- L'eau pure se caractérise par une température au cours de **l'ébullition**.

II. Étude de l'ébullition de l'eau salée:

a. Activité expérimentale:

On chauffe une quantité d'eau salée jusqu'à **l'ébullition** et on enregistre la température et l'état physique au-bout du temps.

Temps (min)	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	
Température (°C)												
Etat physique				

b. Observation et interprétation:

- On observe que la température au cours de l'ébullition de l'eau salée.
- Lors d'un **changement d'état d'un mélange**, la température

Conclusion

- **un corps pur** est un corps formé par
- Tous les **corps purs** sont caractérisés par et
- Le tableau ci-dessous donne les températures de changements d'état de quelques corps purs:

Corps Pur	Eau	Alcool	Fer	Or
Température de fusion	0 °C	-110 °C	1535 °C	1064 °C
Température d'ébullition	100 °C	79 °C	2750 °C	2640 °C