Les corps purs

I- Corps pur et ses caractéristiques : الجسم الخالص ومميزاته

a. Expérience :

On chauffe une solution d'eau salée puis eau distillée et glace d'eau distillée on enregistre la température au-bout de chaque minute :

- **Eau salée :**

Temps (min)	0	1	2	3	4	5	6	9	12	15	20
Température (°C)	41	52	64	75	88	100	103	104	105	105	106
Etat physique	liquide					Liquide et gaz					

- **Eau distillée :**

Temps (min)	0	1	2	3	4	5	6	7	8	10	11
Température (°C)	30	42	53	65	77	88	100	100	100	100	100
Etat physique	liquide						Liquide et gaz				

- **glace d'eau distillée :**

Temps (min)	0	1	2	3	4	5	6	7	8	10	11
Température (°C)	-6	-4	-2	-1	0	0	0	0	0	1	8
Etat physique	solide				Solide et liquide				liquide		

b. Conclusion :

- ✓ La température **change** pendant le changement de l'état physique (évaporation) du mélange **d'eau salée**, alors qu'il **se stabilise** pendant l'ébullition de **l'eau distillée** à 100 ° C et à 0 ° C pendant sa fusion.
- ✓ Tous les corps pur sont caractérisés par une température d'ébullition et une température de fusion constante.

1) Exemples des températures de fusion et d'ébullition des corps purs :

Les corps purs	Température de fusion (°C)	Température de d'ébullition (°C)
L'eau	0	100
L'alcool	-110	79
Le mercure	-39	357
Le fer	1535	2750
Le cuivre	1083	2567