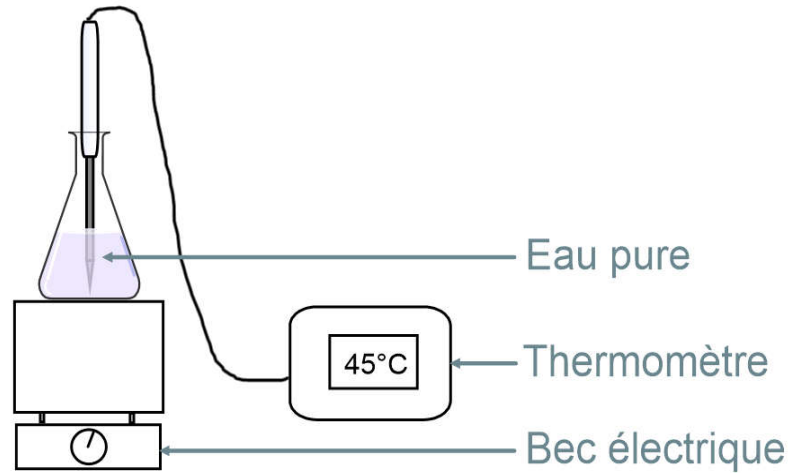


Activité de corps pur.

On chauffe une solution de

- L'eau salée, L'eau distillée, La glace d'eau distillée



On enregistre la température au-bout de chaque minute :

Pour L'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					

Pour L'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					

Pour La 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			

- Si on chauffe une certaine quantité d'eau liquide, l'eau peut passer de l'état à l'état.....

- Que remarquez-vous dans l'évolution de la température

Pour L'eau salée la température

Pour L'eau distillée la température

Pour La glace d'eau distillée la température

- Tracez sur le papier millimétré le graphique représentant l'évolution de la température de l'eau au cours du temps

