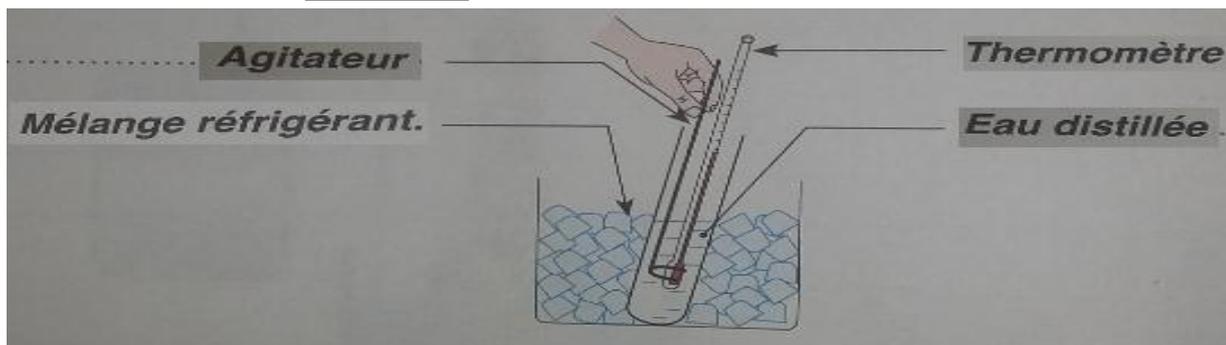


3- Corps pur et ses caractéristiques :

3.1- Température de solidification de l'eau pure (eau distillée) :

Expérience :



Document 1 page 52

➤ Tableau des résultats

Le temps (min)	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
La température (°C)	20	10	5	2	0,5	0	0	0	-1	-3	-5	-6
L'état physique	liquide					liquide + solide			solide			

Observation :

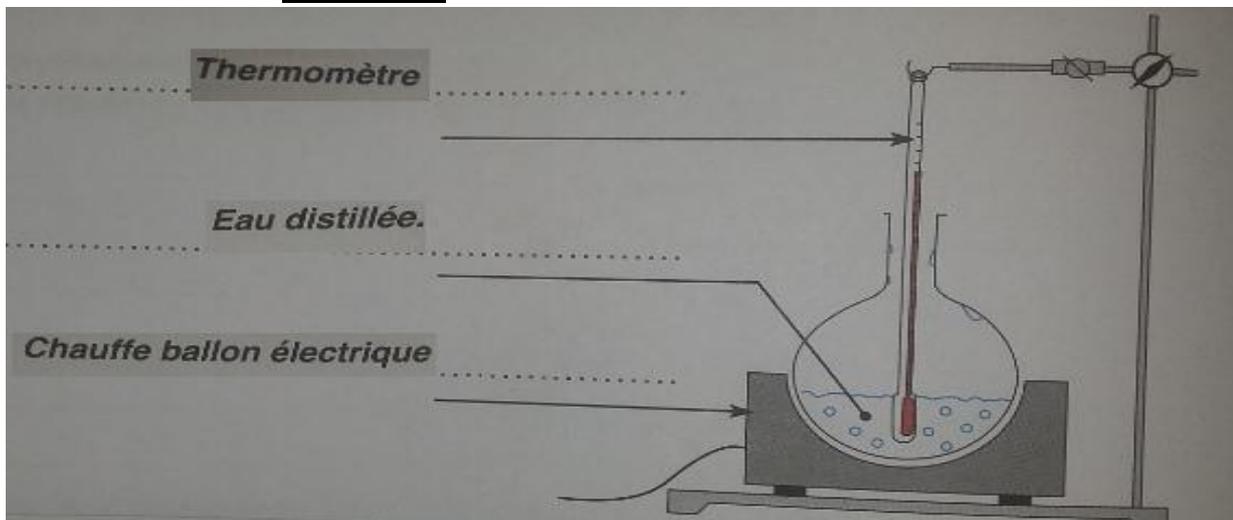
- Au cours de la **solidification**, la **température** de l'eau reste constante en $\theta=0^{\circ}\text{C}$.

Conclusion :

- La température de solidification et de fusion de l'eau pure est $\theta=0^{\circ}\text{C}$.

3.2- Température d'ébullition (vaporisation) de l'eau pure :

Expérience :



Document 2 page 54

➤ Tableau des résultats

Le temps (min)	0	2	4	6	8	10	12	14	16	18	20
La température (°C)	20	46	60	74	88	96	100	100	100	100	100
L'état physique	Liquide						Liquide + gazeux				

Observation :

- Au cours de l'**ébullition** (**vaporisation**), la température de l'eau reste constante en $\theta=100^{\circ}\text{C}$.

Conclusion :

- La température **d'ébullition** (**vaporisation**) et de liquéfaction de l'eau pure est $\theta=100^{\circ}\text{C}$.