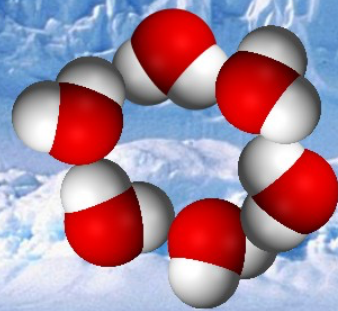
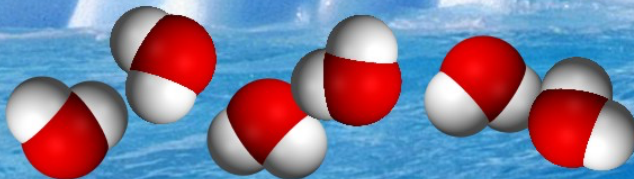


SEQUENCE 02: LES CHANGEMENTS D'ETAT

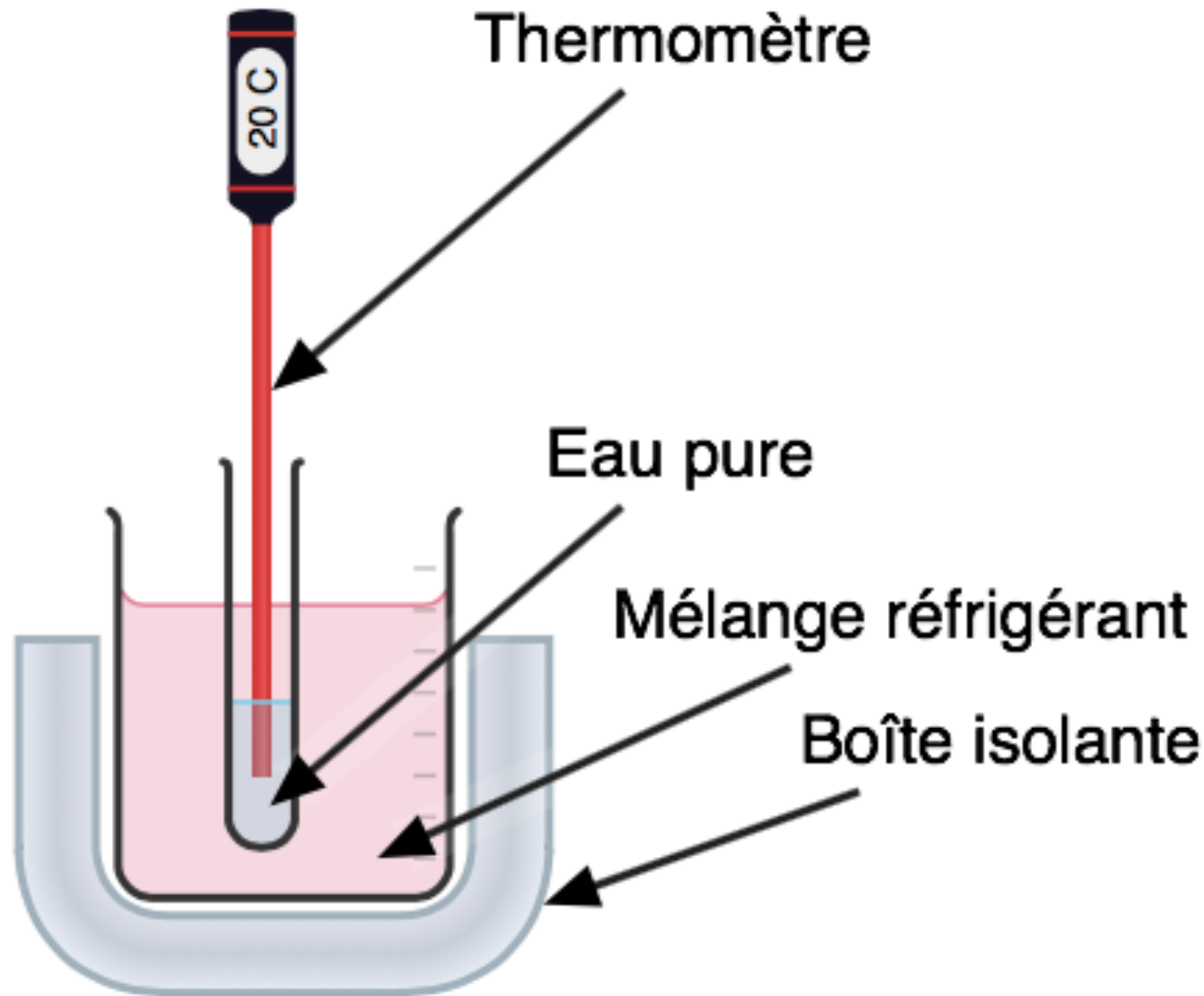


Solide

Liquide

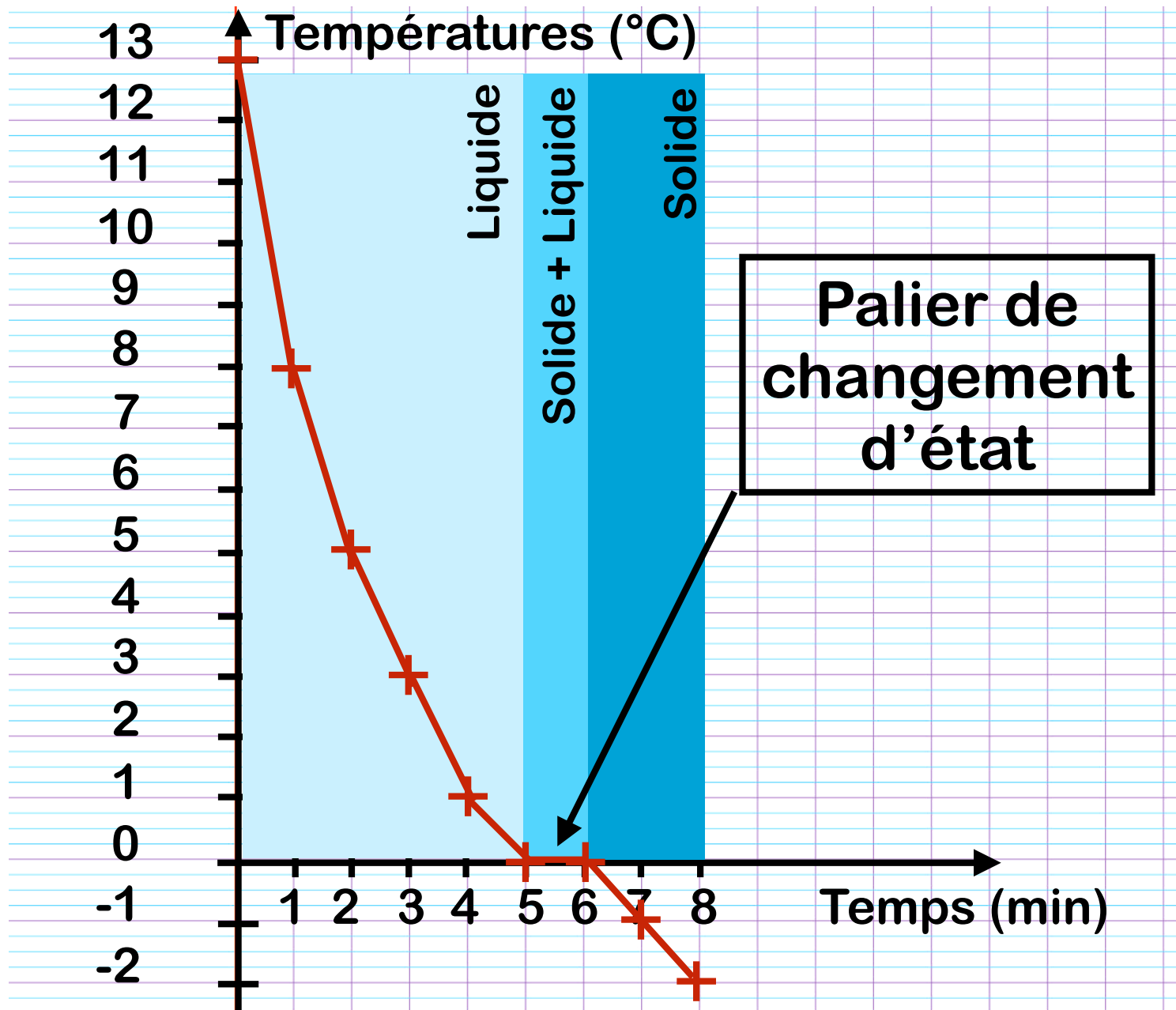


La solidification de l'eau pure



On relève la température toutes les minutes

Temps (min)	0	1	2	3	4	5	6	7	8
Températures (°C)	13	8	5	3	1	0	0	-1	-2



La température se stabilise autour de 0°C
pendant 1 min.

C'est le palier de changement d'état de l'eau
pure à 0°C

Propriété de la solidification de l'eau pure

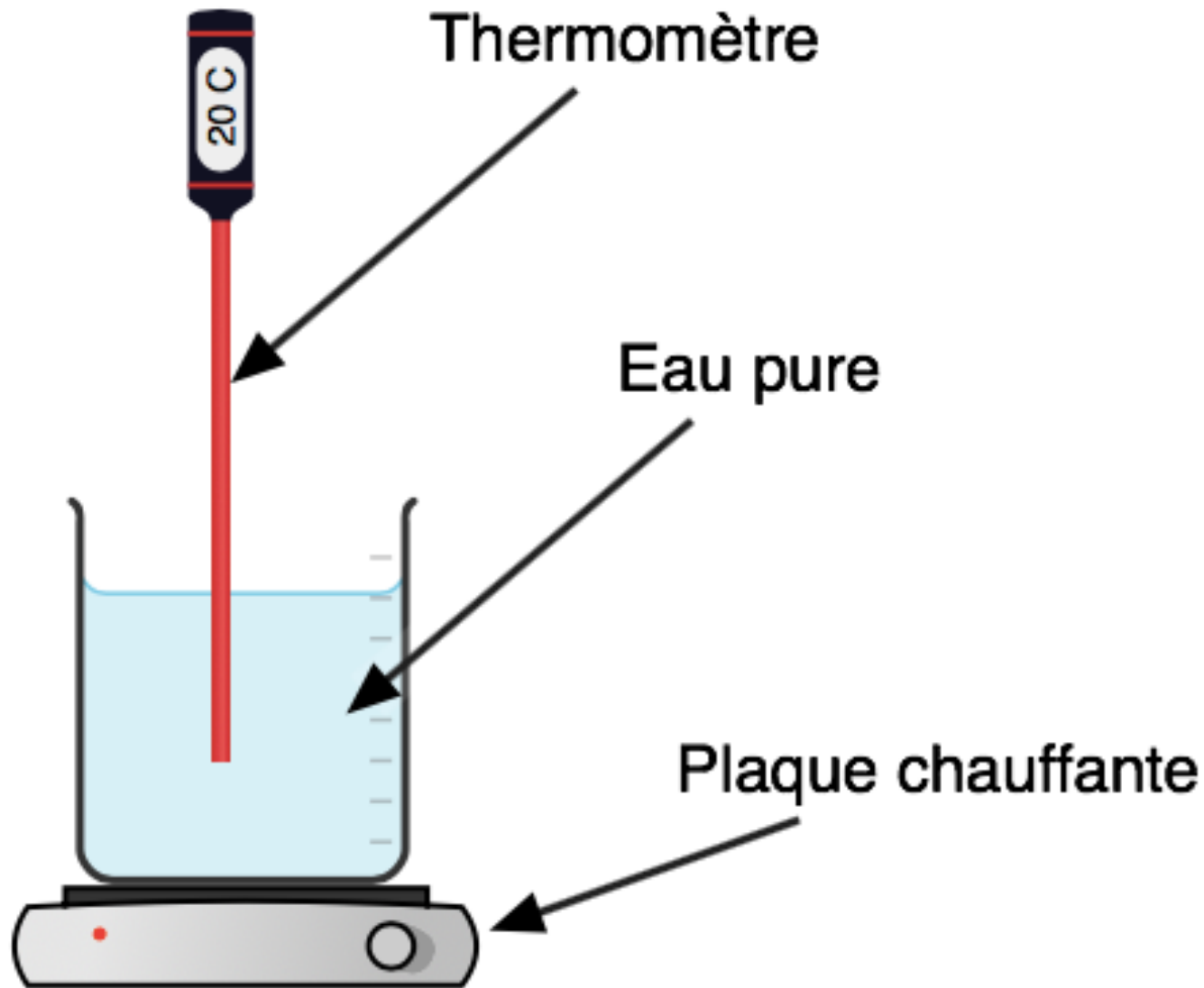
On place une bouteille plastique de 1L d'eau liquide, dans un congélateur

On attend 10 h

Le volume de l'eau augmente lorsqu'elle se solidifie, mais la masse ne change pas.

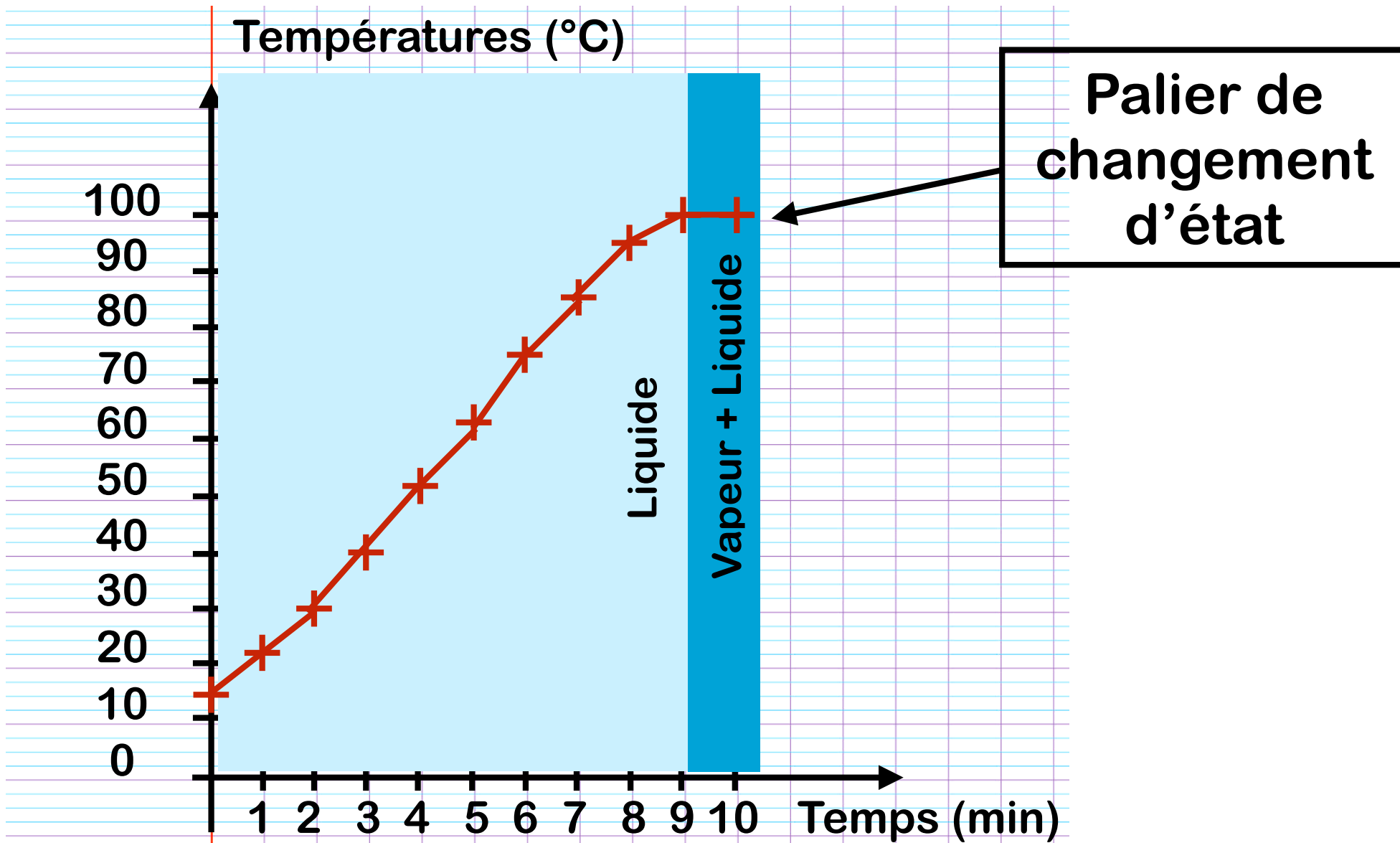


La vaporisation de l'eau pure



On relève la température toutes les minutes

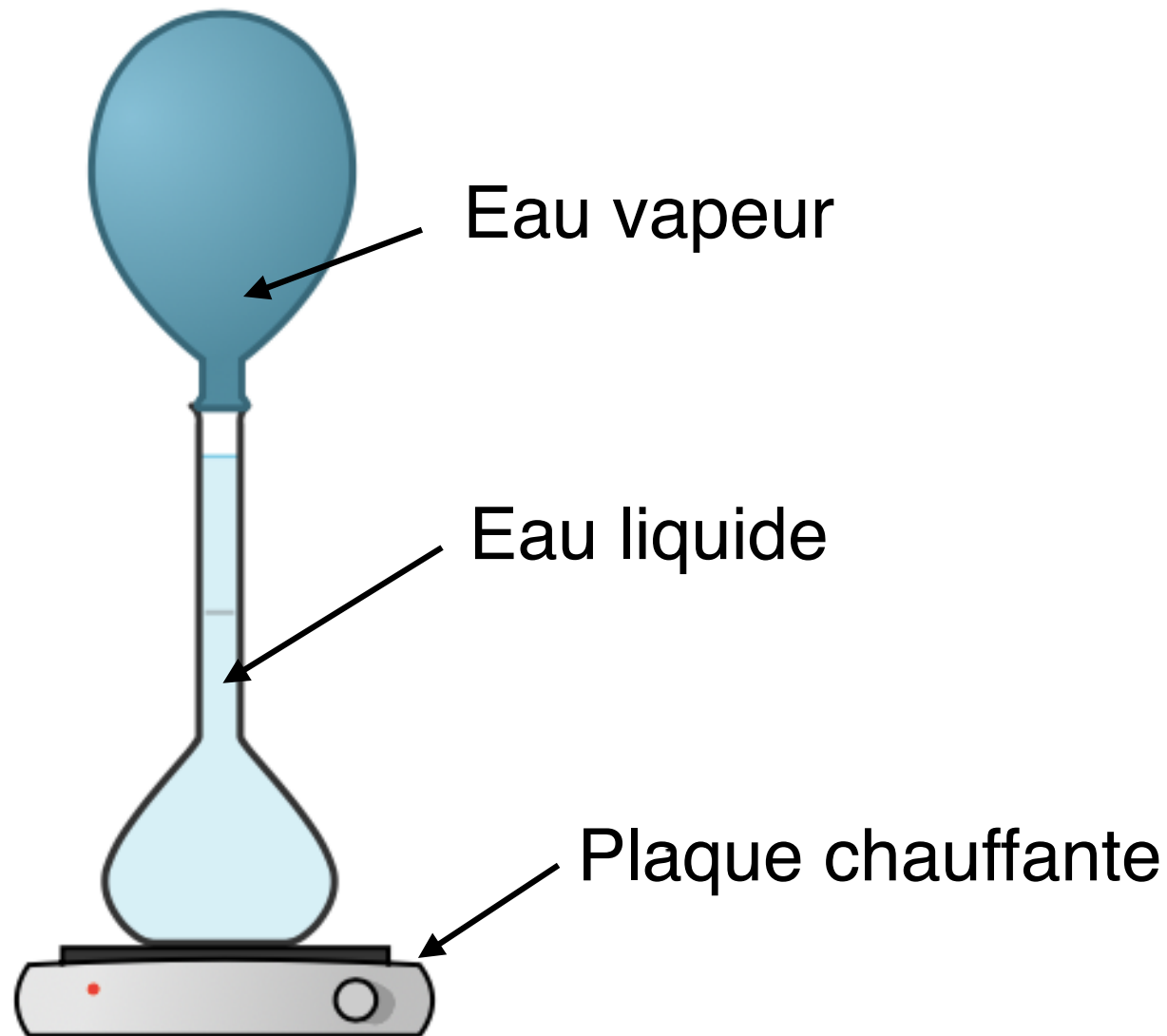
Temps (min)	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Températures(°C)	14	22	30	40	52	63	75	85	95	100	100



La température de l'eau pure se stabilise autour de 100°C , c'est LE PALIER DE CHANGEMENT D'ÉTAT

Tous les CORPS PURS présentent un palier de changement d'état à une certaine température

Propriété de la vaporisation de l'eau



Le volume d'eau augmente, lorsque l'eau se vaporise, mais sa masse ne change pas.

Interprétation microscopique

L'eau est un corps pur, elle est constituée de petites particules

Les molécules d'eau H₂O

