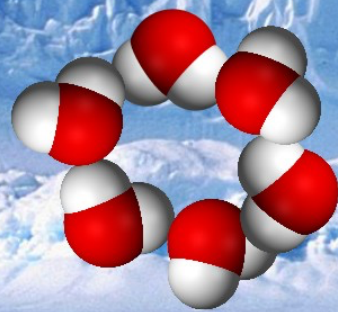
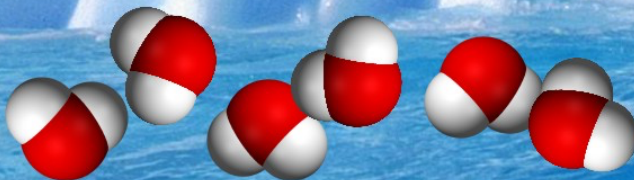


SEQUENCE 02: LES CHANGEMENTS D'ETAT

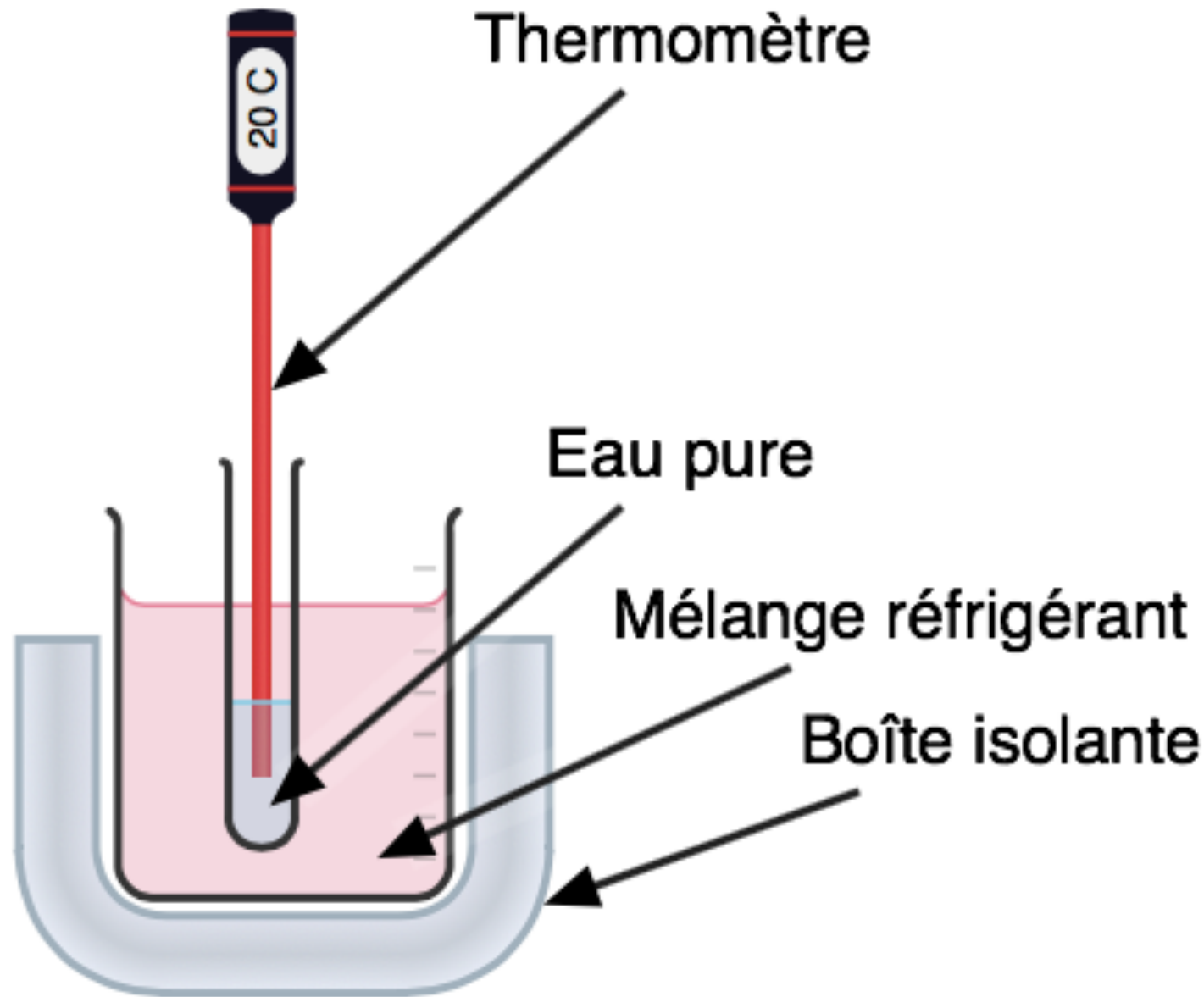


Solide

Liquide

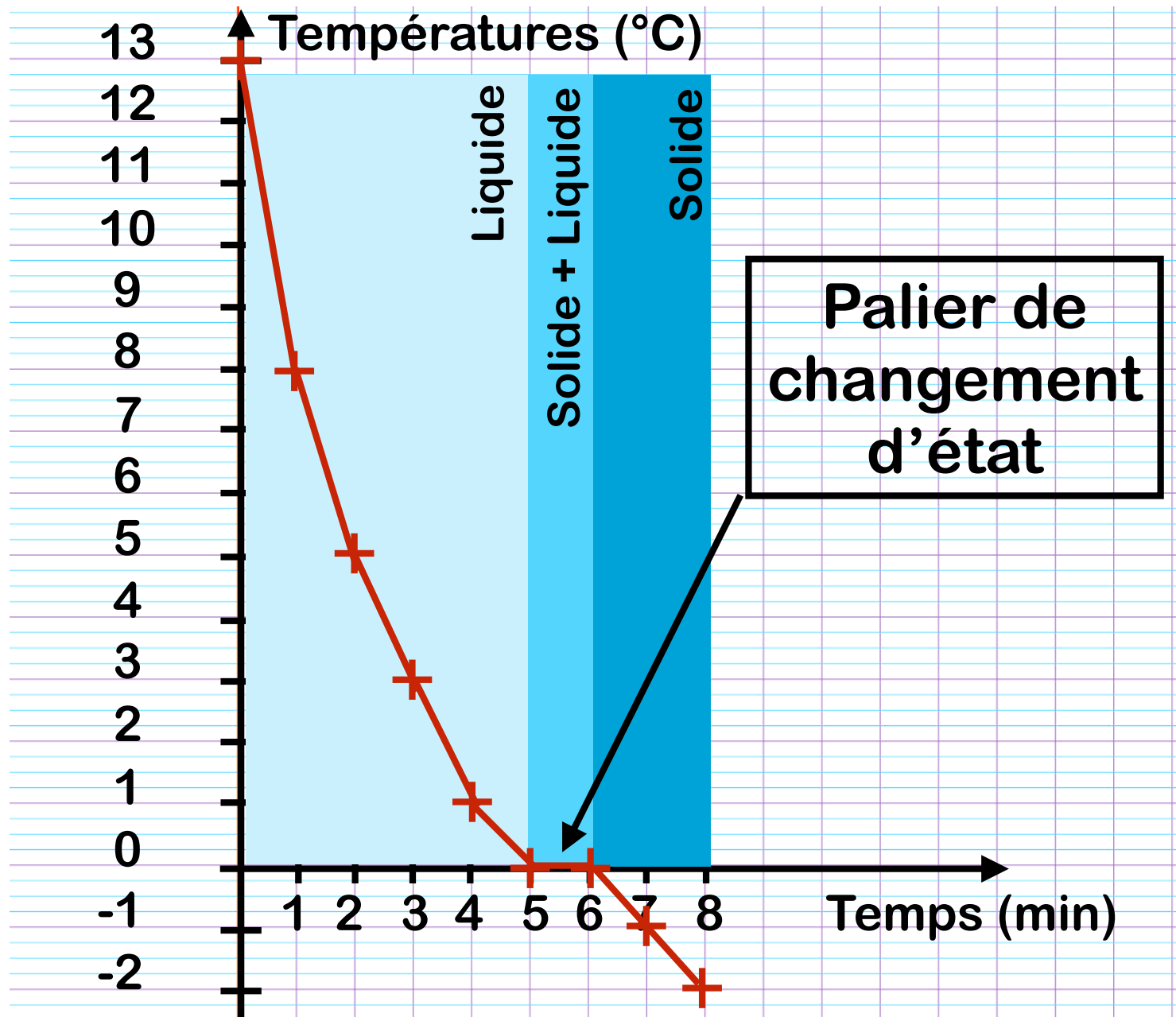


1. La solidification de l'eau pure



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 .

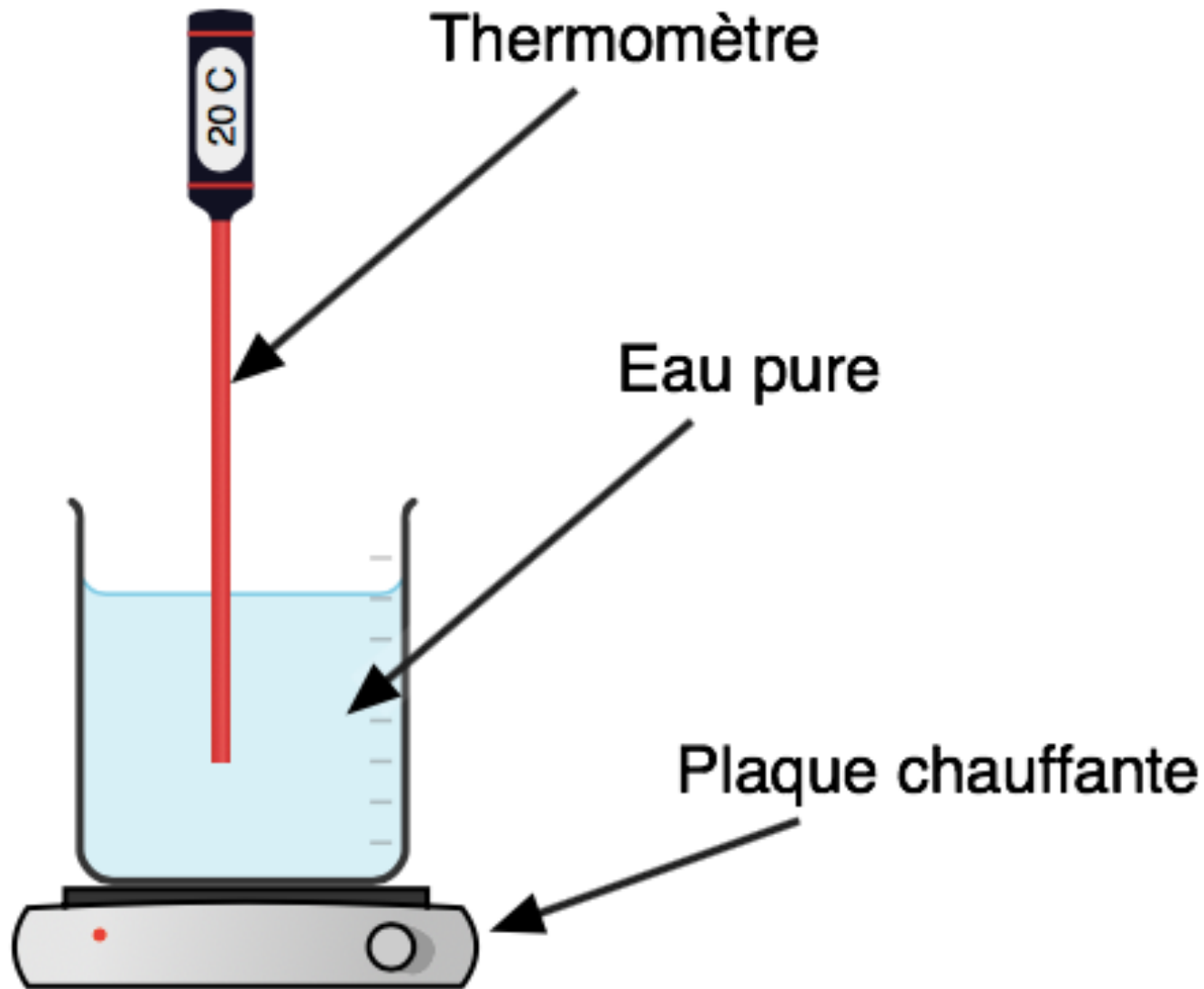
2. Propriété de la solidification de l'eau pure

Lorsque l'eau liquide se solidifie, le volume de la glace obtenue est supérieur de 10%



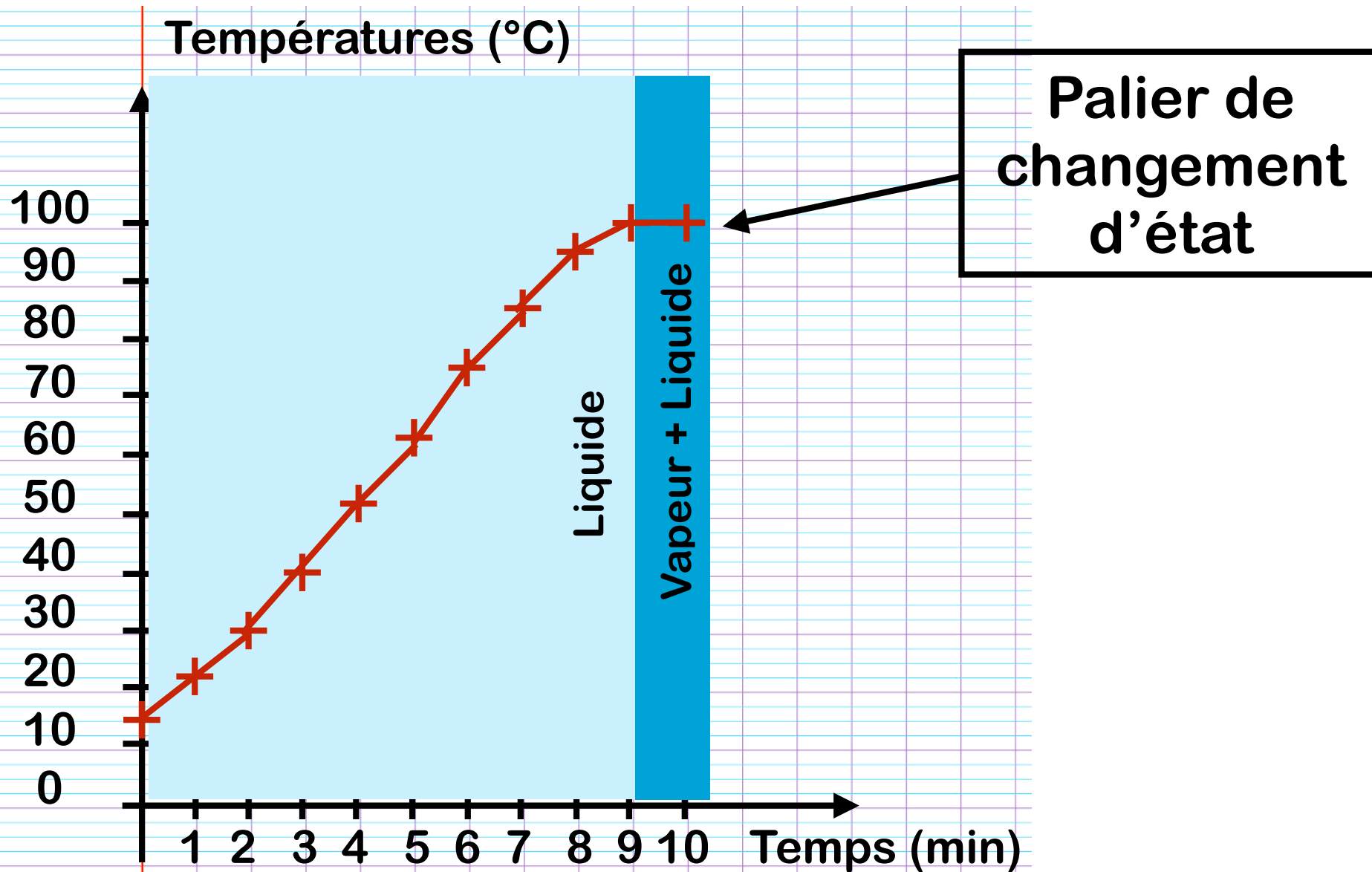
Mais la masse ne change pas.

3. 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

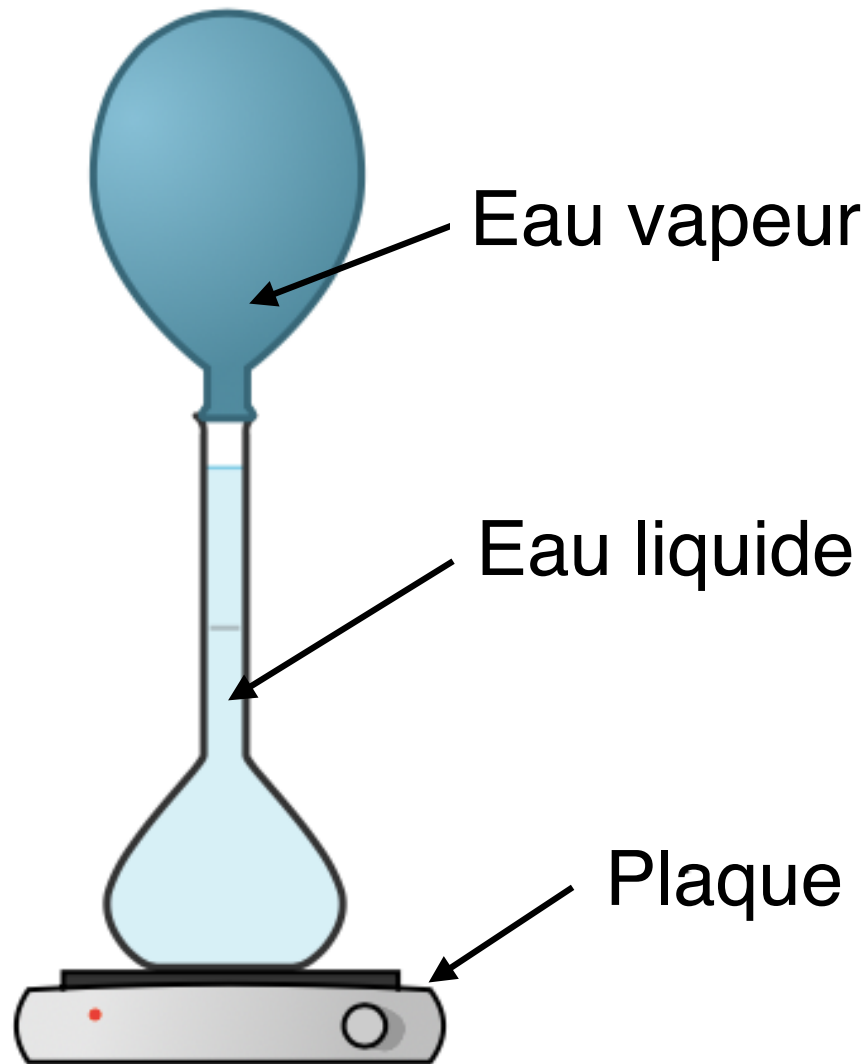


**La température de l'eau pure se stabilise
autour de 100°C, c'est LE PALIER DE
CHANGEMENT D'ÉTAT.**

DÉFINITION

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

4. Propriété de la vaporisation de l'eau



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

5. Interprétation microscopique

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

Les molécules d'eau H_2O

