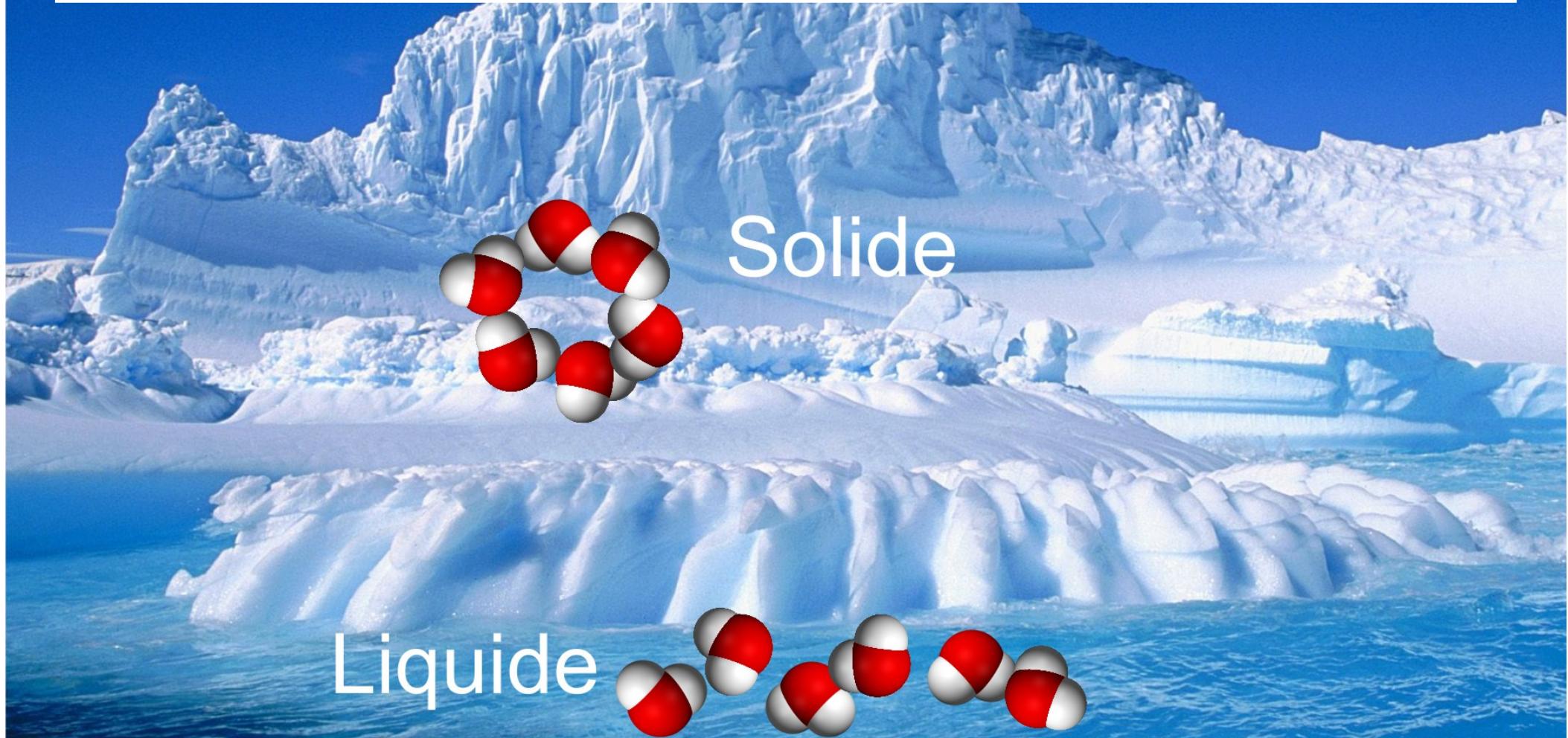
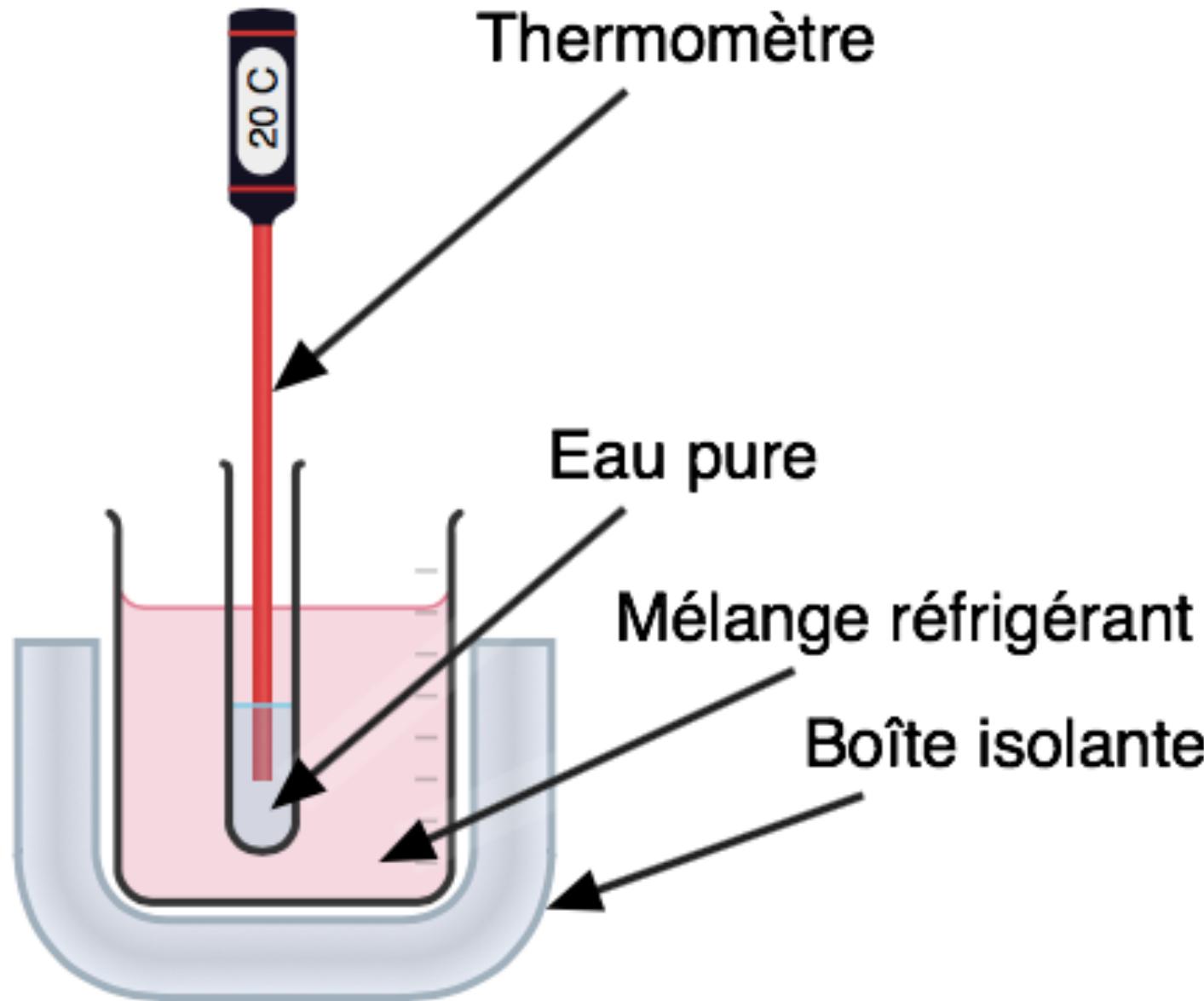


SEQUENCE 02: LES CHANGEMENTS D'ETAT

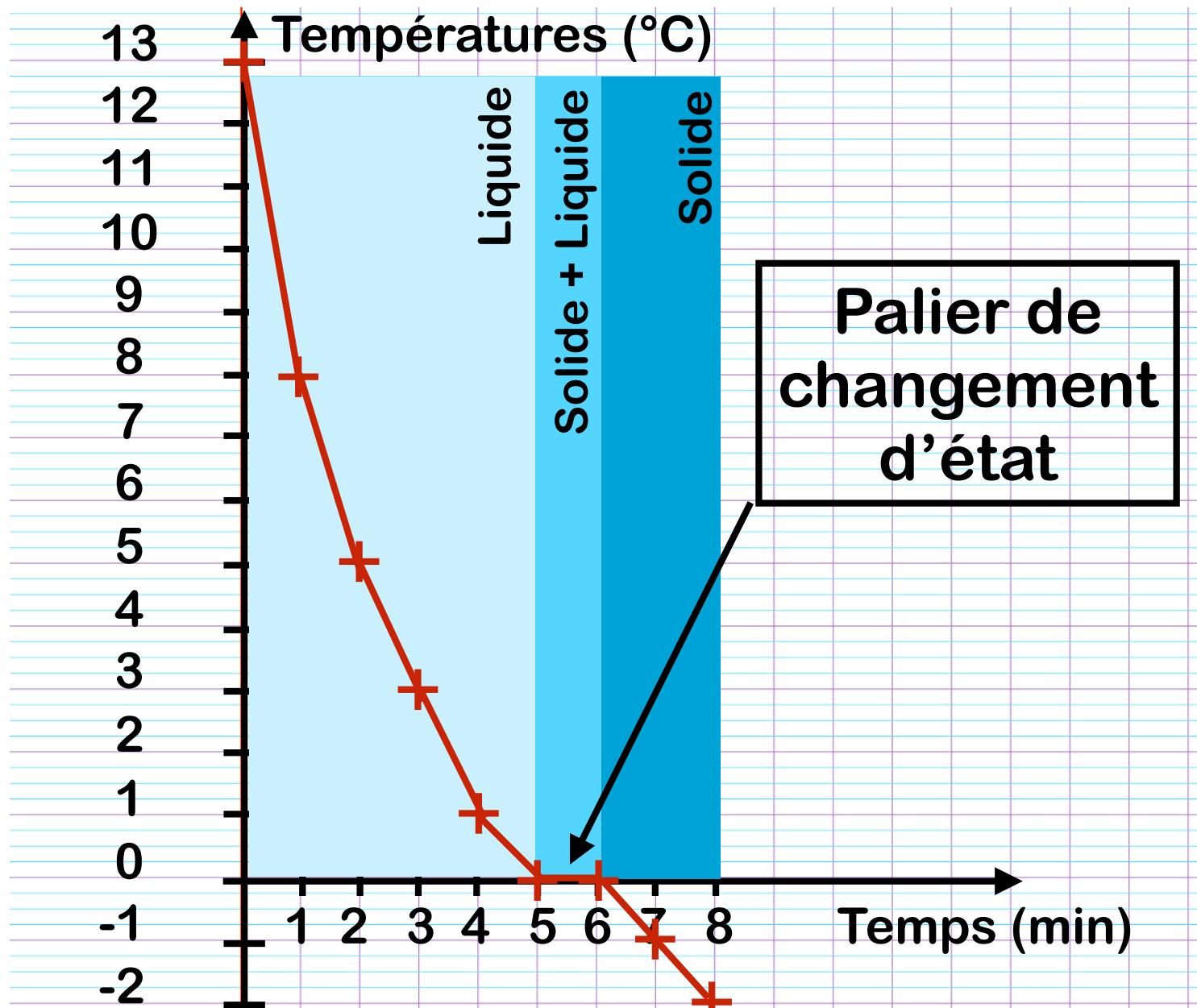


1. La solidification de l'eau pure



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.

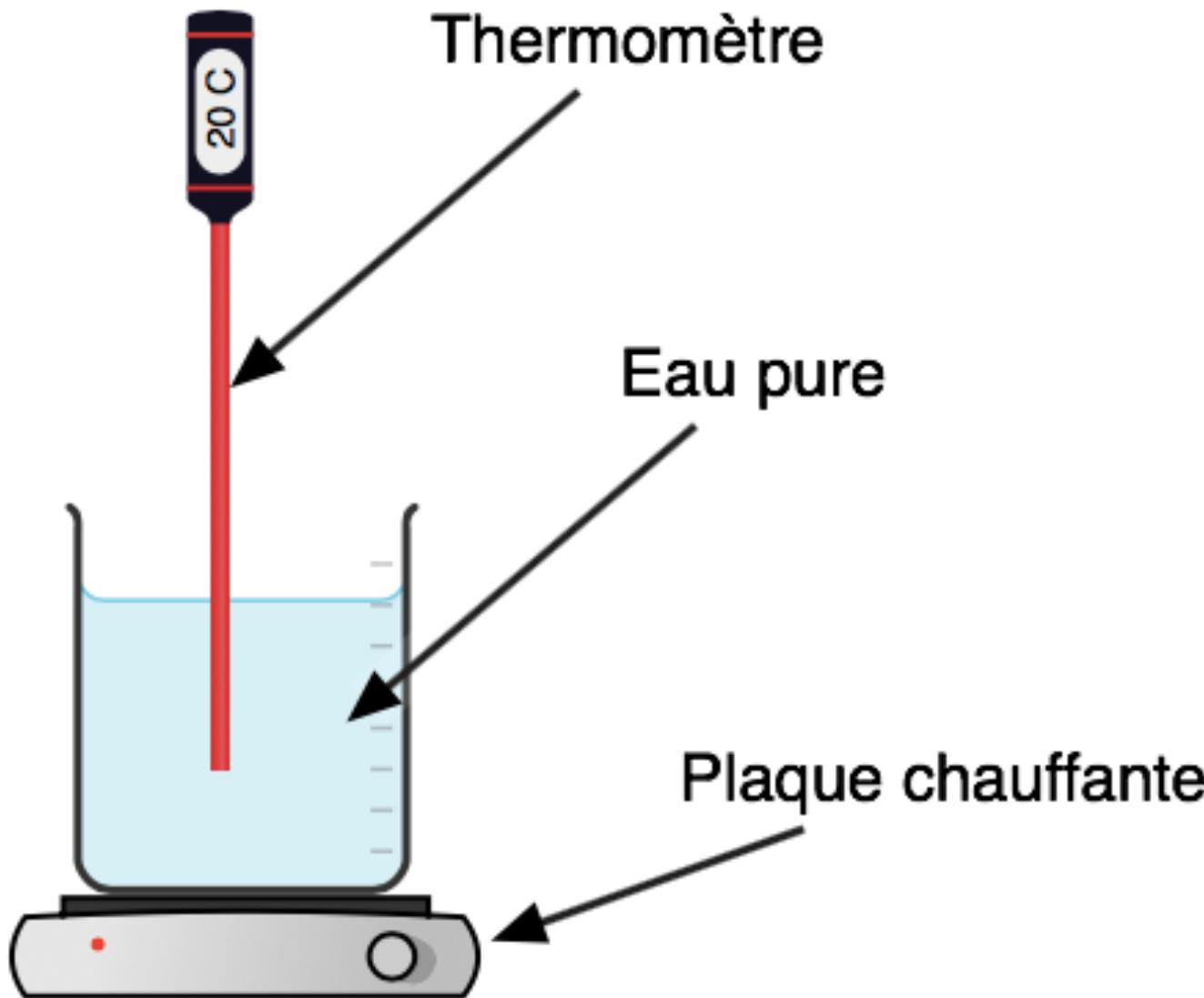
2. Propriété de la solidification de l'eau pure

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



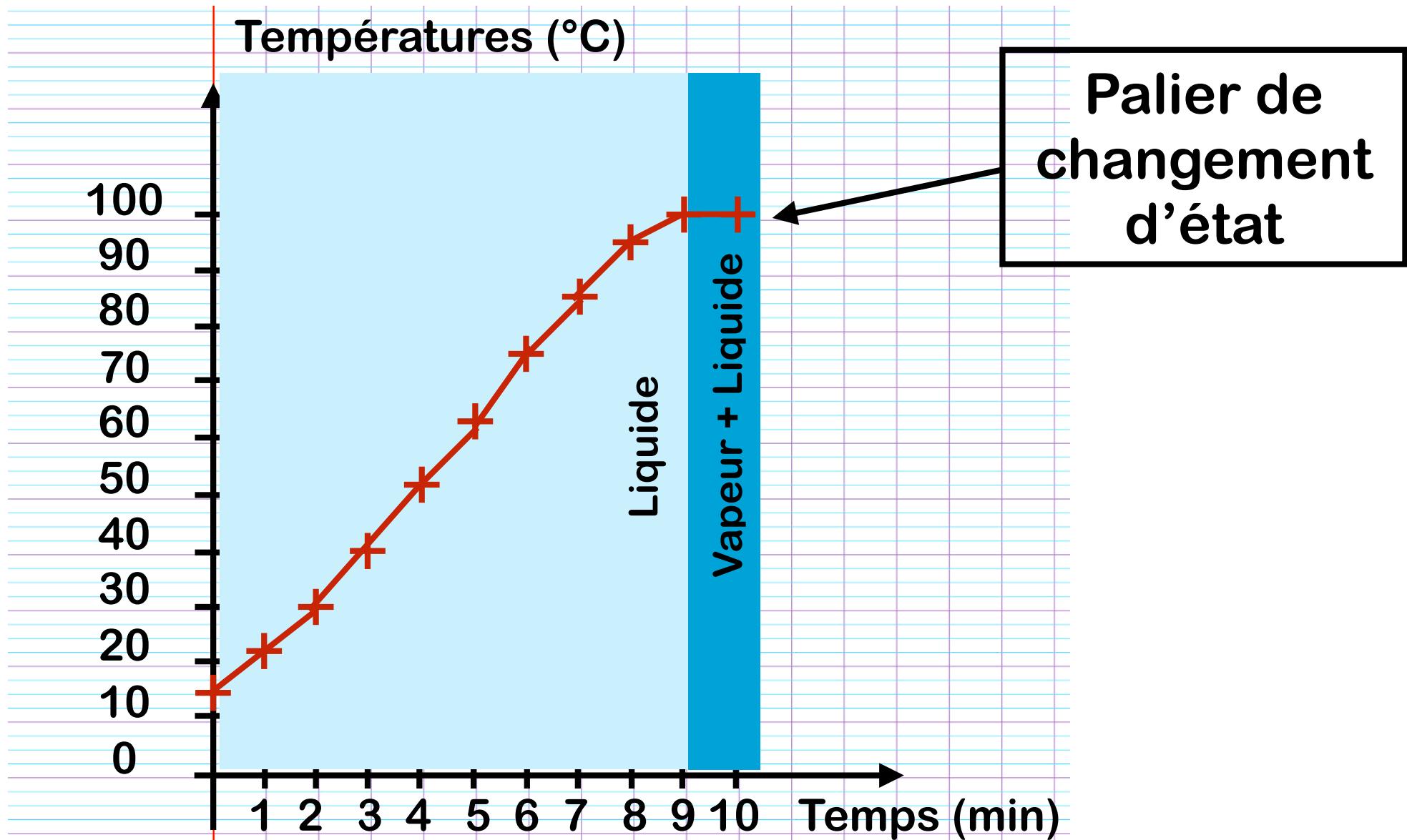
Mais la masse ne varie pas.

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

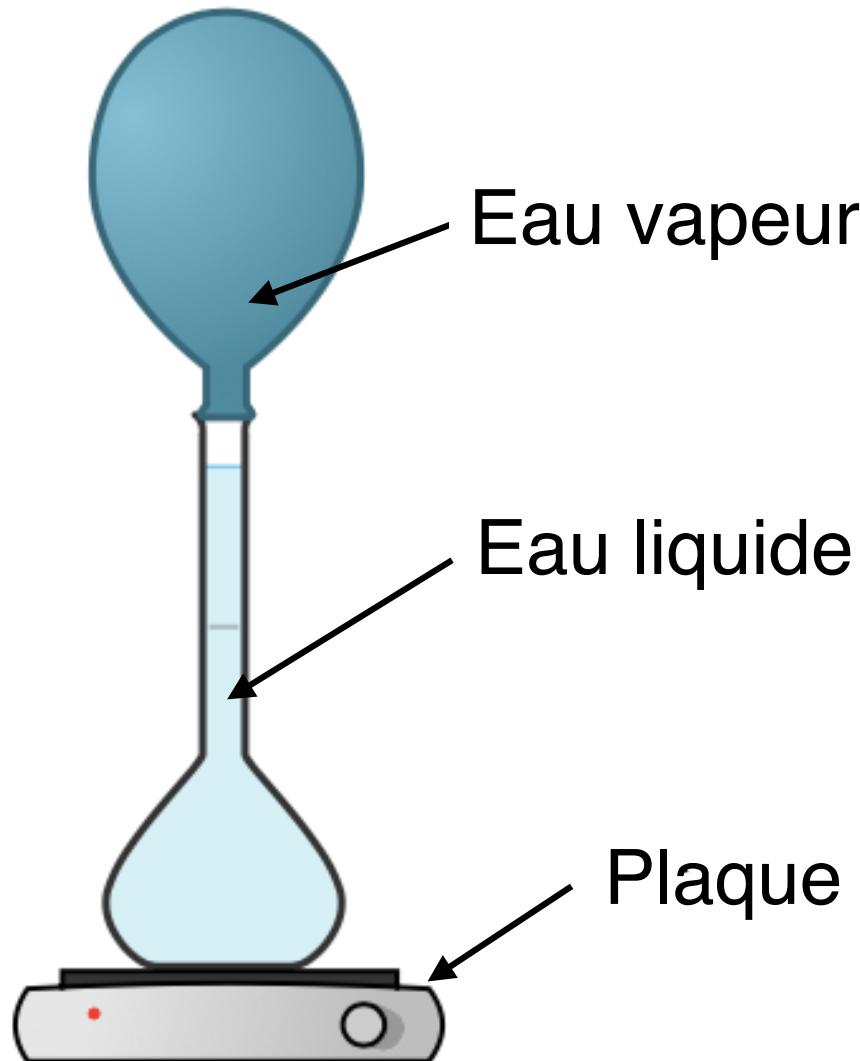


La température de l'eau pure se stabilise autour de 100°C, c'est LE PALIER DE CHANGEMENT D'ÉTAT.

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

