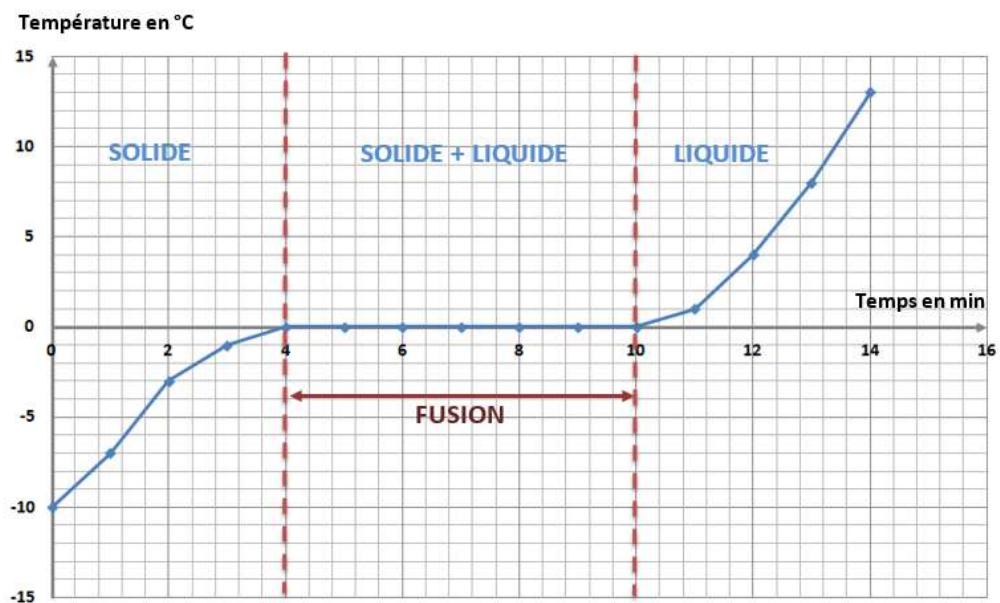


TEMPERATURAS DELS CAMBIAMENTS D'ESTAT

1) Fusion del glaç (glace)

- Un glaçon sortit del congelador acaba per fondre, rescalfat per l'aire ambient.
- Lo seguit de l'evolució de la **temperatura** del glaç dins lo corrent del temps permet d'obtenir la corba de fusion del glaç. Aquela corba presenta tres partidas :
 - Partida 1 : dins l'aire ambient, la temperatura del glaç créis ;
 - Partida 2 : a 0°C, lo glaç fond mas la temperatura demora constanta. La corba presenta un **palièr** tant coma tota lo glaç es pas transformat en aiga liquida ;
 - Partida 3 : Quand lo glaç a totalament desaparegut, la temperatura créis tornamai.
- La fusion del glaç s'efectua a temperatura constanta e egala a 0°C. L'energia recebuda pendent la fusion servís sonque al cambiament d'estat.

EVOLUTION DE LA TEMPÉRATURE DE L'EAU EN FONCTION DU TEMPS



2) Ebullicion de l'aiga

- Es fòrç frequent en cosina de faire bolhir d'aiga dins un ola de pression (autocuiseur), los temps de cuisson son demesits (diminués). La **pression** es augmentada, doncas la temperatura d'ebullicion de l'aiga es mai nauta.
- La temperatura d'ebullicion de l'aiga depend de la pression :
 - Quand la pression es egala a la pression atmosferica, la temperatura d'ebullicion de l'aiga a una valor vesina de 100°C ;
 - Quand la pression demenís , la temperatura d'ebullicion de l'aiga demenís ;
 - Quand la pression créis, la temperatura d'ebullicion de l'aiga créis.
- La temperatura d'ebullicion de l'aiga salada, coma la de tota mescla, créis pendent tota la durada del cambiament d'estat. Las temperaturas de cambiaments d'estat d'una mescla son pas constantas.