

Los canbiaments d'estat

I. Massa e volum de l'aige pendent un canbiament d'estat.

- La massa se mesura amb **una balança**. Son unitat legale es **lo quiligram** (kg).
- Lo volum d'un liquid se mesura amb **una proveta graduada**. Son unitat legala es **lo mètre-cub** (m³). Utilizam tanben **lo litre** (L).

→

$$1\text{L} = 1\text{ dm}^3$$
$$1\text{ mL} = 1\text{cm}^3$$

- La massa d'un litre d'aiga liquida es de **1kg** aproximativament dins las condicions usualas (temperatura 20°C e pression de 1013hPa).
- Pendent la solidificacion de l'aiga, la **massa se conserva** (pas de variacion, sonque lo volum augmenta).
- Mai generalament, pendent un canbiament d'estat, **la massa se conserva e lo volum varia**.

II. La temperatura de l'aiga pendent un canbiament d'estat.

- Quand calfan de l'aiga linda liquida, li balham de **l'energia**. Aquel trasferiment d'energia balha una elevacion de la temperatura de l'aiga fins a un nivèl de temperatura : es **l'ebullicion**.
- Jos pression normala (1013 hPa), la temperatura d'ebullicion e la temperatura de liquefaccion de l'aiga pura son egalas a 100°C

Temperatura d'ebullicion = Temperatura de liquefaccion = 100°C

$$T_{\text{ebullicion}} = T_{\text{liquefaccion}} = 100^{\circ}\text{C}$$

- Quand refrigerissèm de l'aiga pura liquida, **li tiram de l'energia**. La temperatura de l'aiga demenis fins a un nivèl de temperatura : es **la solidificacion**. La temperatura de l'aiga demenis tornamai quand tota l'aiga es trasformada en glaç.

- Jos pression normala (1013hPa), la temperatura de solidificacion e la temperatura de fusion de l'aiga pura son egalas a 0°C.

Temperatura de solidificacion = Temperatura de fusion = 0°C

$$T_{\text{solidificacion}} = T_{\text{fusion}} = 0^{\circ}\text{C}$$



