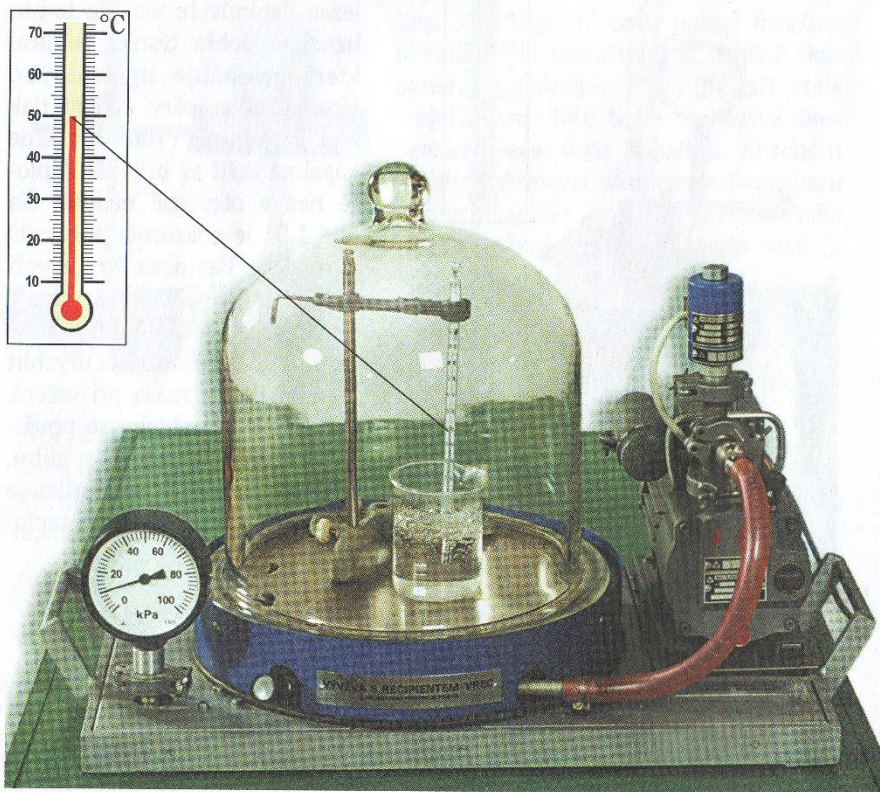


Var

= je speciální případ vypařování, kdy teplota kapaliny dosáhne teploty varu.

- Při varu se kapalina vypařuje nejen na povrchu kapaliny, ale i uvnitř.
- **Teplota varu t_v** závisí na druhu kapaliny a na tlaku. Se vzrůstajícím tlakem se teplota varu zvyšuje a naopak. Teplota varu vody při normálním tlaku ($p_n = 101\,325\text{ Pa}$) je $100\text{ }^\circ\text{C}$.

Obr. 1.52a) Var za sníženého tlaku



- **Měrné skupenské teplo varu l_v** je teplo, které potřebuje 1 kg kapaliny při teplotě varu a při normálním tlaku, aby se kapalina změnila v páru téže teploty.
- **Skupenské teplo varu L_v** je teplo, které potřebuje kapalina při teplotě varu a při normálním tlaku, aby se kapalina změnila v páru téže teploty.

$$L_v = m \cdot l_v$$
$$m = \frac{L_v}{l_v} \quad l_v = \frac{L_v}{m}$$

Legenda:

L_v – skupenské teplo varu [J]

l_v – měrné skupenské teplo varu $\left[\frac{\text{J}}{\text{kg}}\right]$

m – hmotnost tělesa [kg]

- Graf (křivka varu):

Obr. 1.61 Graf závislosti teploty vody na čase při rovnoměrném dodávání tepla.

