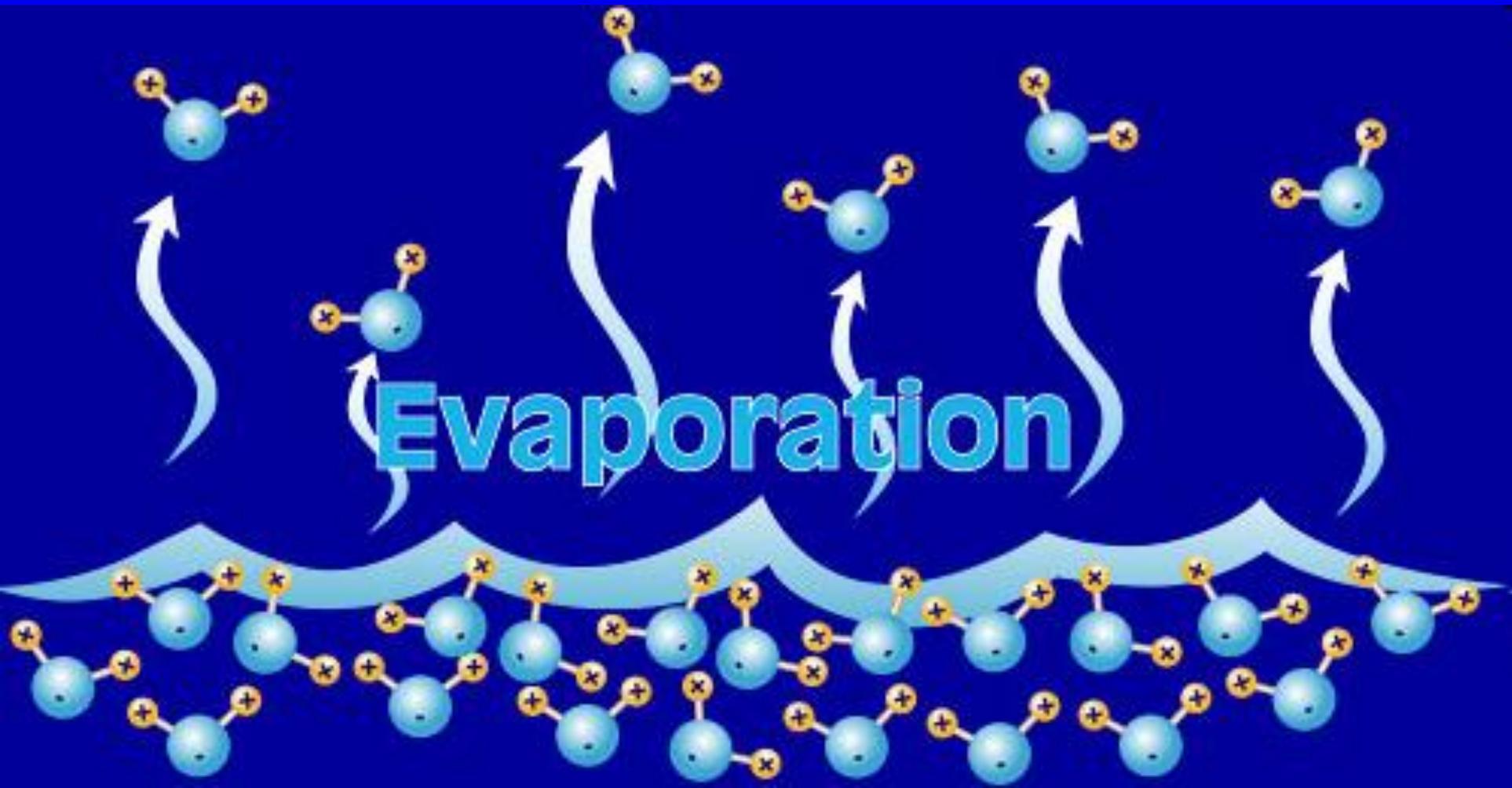


Var a vypařování - prezentace

Vypařování



Vypařování probíhá za každé teploty a pouze na povrchu kapaliny. Rychlost vypařování závisí na

druhu kapaliny, teplotě, velikosti povrchu a odvodu vzniklých par.





July - September, 1989

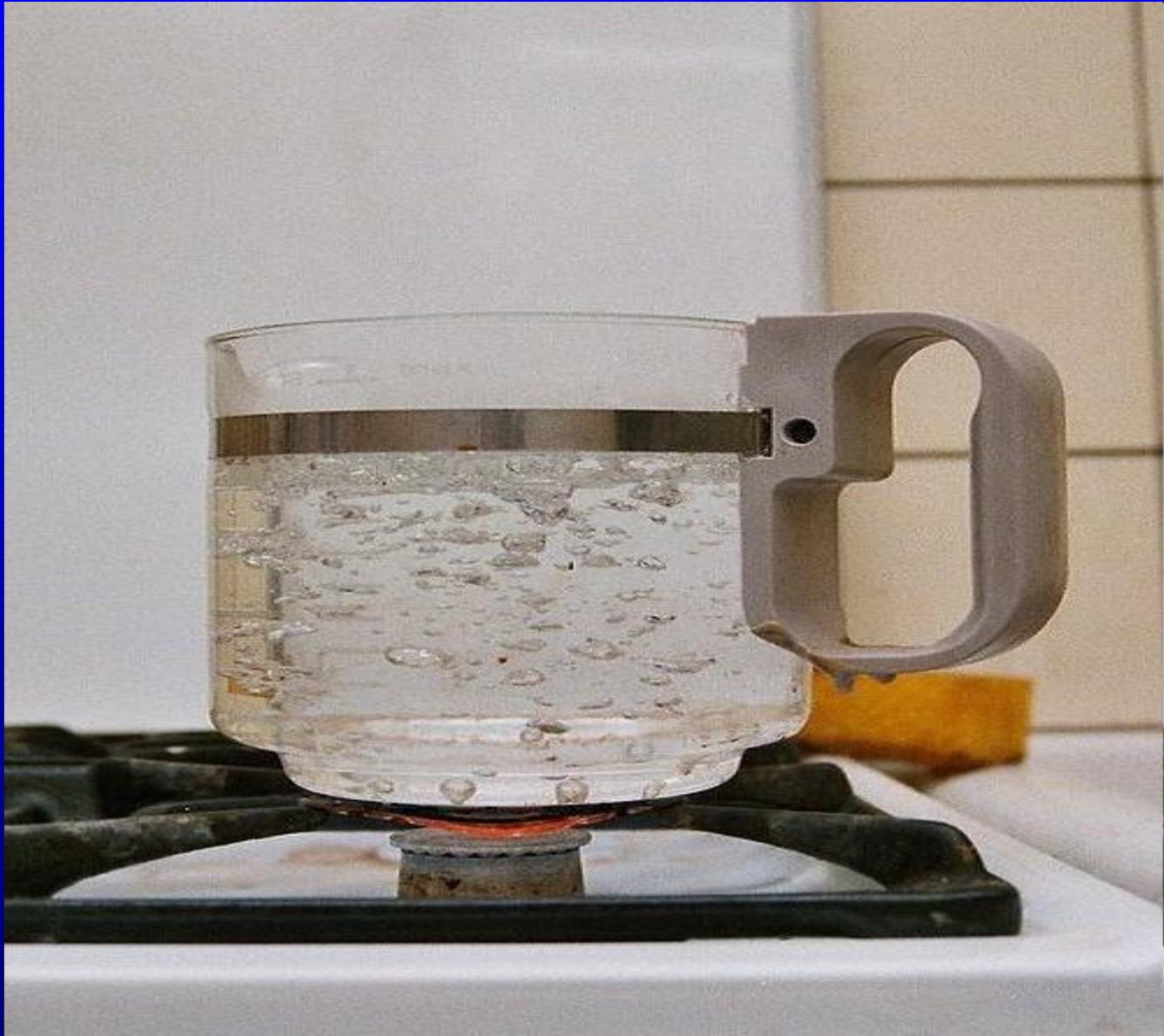


October 5, 2008



- <http://www.youtube.com/watch?v=Z0Pi61SyVSM>
- <http://www.youtube.com/watch?v=ukwAjEiCM88&feature=related>

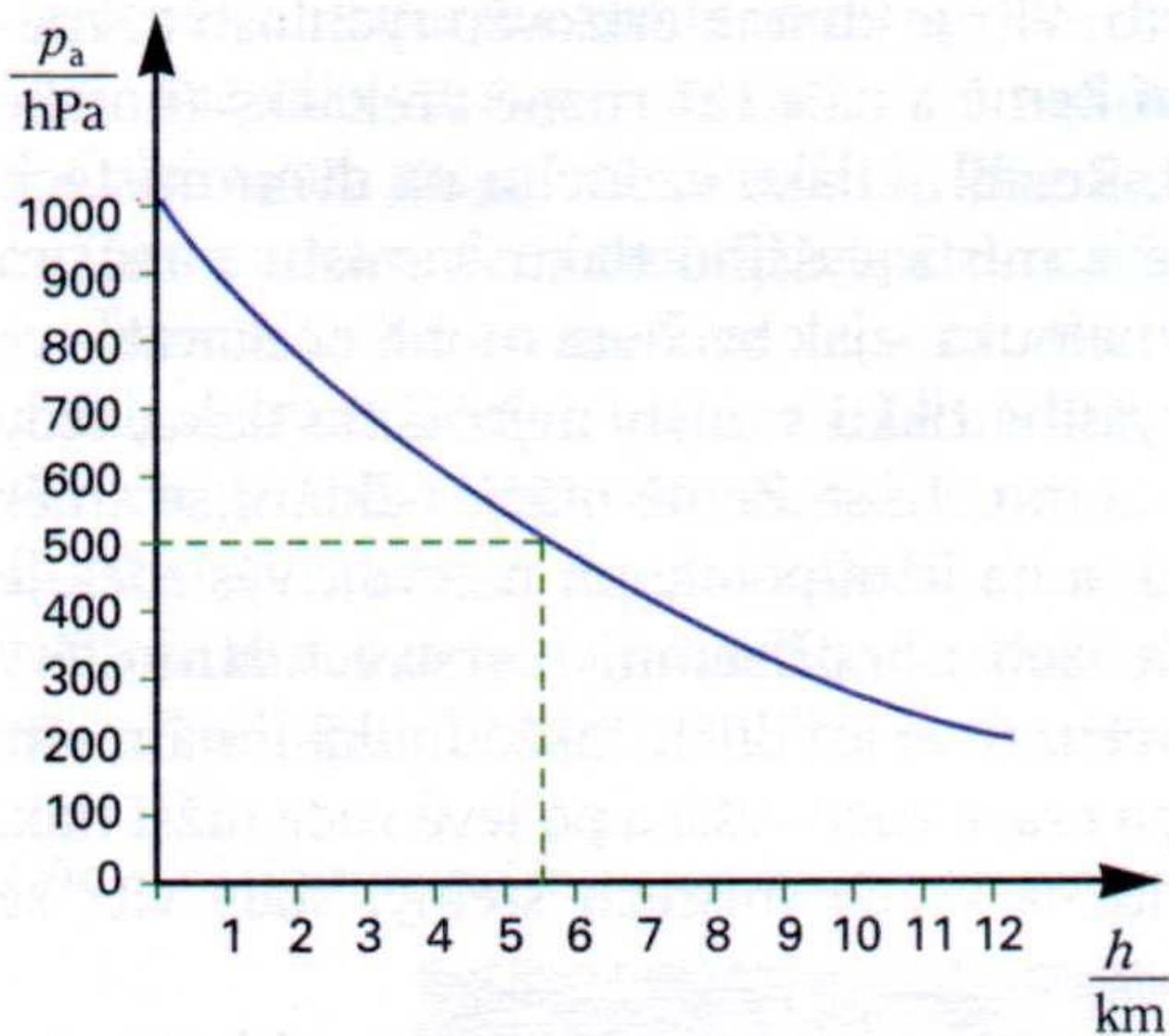
Var



Var je přeměna kapaliny na plyn v
CELÉM objemu (na rozdíl od
vypařování) za teploty varu (T_v).

Teplota varu je závislá na tlaku – s rostoucím tlakem se **zvyšuje a naopak**. S rostoucí nadmořskou výškou **klesá** teplota varu látek.

*Obr. 4.12 Závislost tlaku vzduchu
na nadmořské výšce*



- <http://hyperphysics.phy-astr.gsu.edu/hbase/kinetic/vappre.html>







Látka	t_v (°C)
voda	100
lív	78,3
vodík	-253
rtuť	357
železo	2 750
hliník	2 470
wolfram	5 550