|  |  |
| --- | --- |
| **Var kvapaliny** je špeciálny prípad vyparovania kvapaliny:  Var kvapaliny prebieha - **v celom objeme kvapaliny**  - **pri jedinej teplote** – **teplote varu** - **tv**  **Teplota varu** závisí 1. **od druhu kvapaliny**  - rôzne kvapaliny vrú pri rôznych teplotách  2. **od tlaku**  - pre vyššom tlaku je teplota varu vyššia a naopak\*  \* na Lomnickom štíte vrie voda pri teplote 87 °C  V tlakových hrncoch sa mäso uvarí rýchlejšie, lebo sa spracúva pri  vyššej teplote, výroba gleju, výroba papiera, ...  Var kvapaliny prebieha, pokiaľ kvapalina prijíma teplo postačujúce na premenu látky z kvapalného skupenstva na plynné pri stálej teplote varu. Toto teplo sa nazýva **skupenské teplo varu** - **Lv**.  Látky s nízkou teplotou varu – **prchavé látky**  - vyparujú sa veľmi rýchlo  - ich výpary sú vznetlivé  - gáfor, benzín, acetón, ...  **POZOR!!!** V ich blízkosti nepracovať s otvoreným ohňom, nefajčiť, ... |  |