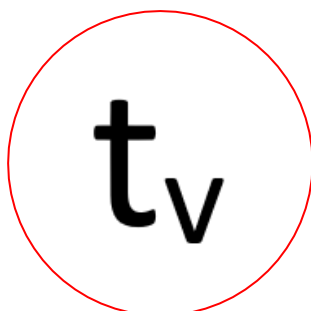


Bod varu



Teplota (bod) varu je teplota, při níž kapalina vře.

Fyzikálně je tato hodnota definována tak, že se jedná o teplotu, při které se právě vyrovná tlak par kapaliny s tlakem okolního plynu. Jde tedy o teplotu, kdy se z kapaliny stává pára. Teplota varu závisí na atmosférickém tlaku (nebo-li na tlaku, který na kapalinu působí).

Bod varu je důležitým parametrem zejména pro solární systémy, kde i při vysokých teplotách převyšujících 100 °C musí zůstat kapalina v tekuté formě a nesmí se přeměnit v páru. Tato hodnota pak uvádí teplotu, do které je možné systém provozovat.

V technické dokumentaci teplotonosných kapalin je možné se setkat s hodnotami až okolo 200°C. Je však nutné si ověřit, jaký tlak je požadován v systému pro dosažení těchto teplot.

Příklady bodů varu některých látek (při normálním atmosférickém tlaku)

Vodík	-253 °C
Ethanol	78,3 °C
Voda	100 °C
Propylenglykol	188,2 °C
Ethylenglykol	197,3 °C
Glycerin	290 °C
Rtuť	357 °C
Železo	2.750 °C