

Sytá pára

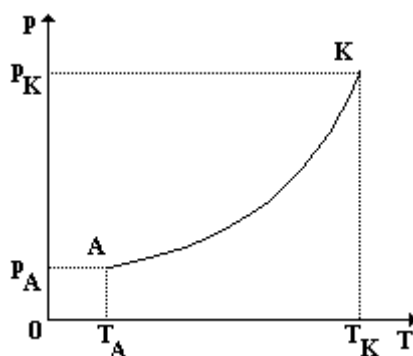
Vypařuje-li se [kapalina](#) v uzavřené nádobě, je na počátku děje počet molekul opouštějících povrch kapaliny větší než počet molekul, které se do kapaliny vrací za stejnou dobu zpět. Objem kapaliny se zmenšuje, současně se zvětšuje hustota a [tlak](#) páry nad kapalinou. Po jisté době se ustaví [rovnováha](#): počet molekul opouštějících kapalinu je stejný jako počet molekul, které se vrací zpět, objemy kapaliny a páry se tedy nemění, stálý zůstává tlak i [teplota](#) soustavy. Pára, která je v [rovnovážném stavu](#) se svou kapalinou, se nazývá **syta pára**.

Sytá pára vzniká nad volným povrchem chladnoucí kávy, v [PET](#) láhvi s minerálkou, ...

Tlak syté páry nezávisí při stálé teplotě na objemu páry. Zvětšíme-li (zmenšíme-li) izotermicky objem prostoru nad povrchem kapaliny, pak se část kapaliny vypaří (zkapalní) a opět se vytvoří rovnovážný stav. Vzhledem k tomu, že tlak syté páry nezávisí na jejím objemu, neplatí pro sytou páru [stavová rovnice](#) pro [ideální plyn](#), od něhož se syta pára podstatně liší.

Tlak syté páry nad kapalinou s rostoucí teplotou roste. Zvýšíme-li totiž teplotu kapaliny a její syté páry, zvětší se [vnitřní energie](#) soustavy. Další část kapaliny se vypaří, čímž vzroste hustota molekul syté páry a současně se zvětší [střední rychlost](#) jejich molekul. Tyto změny způsobí vzrůst tlaku syté páry.

Graf závislosti tlaku syté páry na teplotě se nazývá [křivka syté páry](#) (obr. 70). Každý její bod odpovídá jednomu stavu, kdy je syta pára a její kapalina v rovnovážném stavu, který je určen teplotou T a tlakem p . Počátečnímu bodu A odpovídá nejmenší možná teplota a tlak, při kterých existuje kapalina a její syta pára v rovnovážném stavu. Teplota T_A je [teplota tuhnutí](#) při tlaku p_A . [Při zvětšování teploty rovnovážné soustavy tvořené kapalinou a její sytou párou roste hustota páry, hustota kapaliny klesá. Rozhraní mezi kapalinou a její sytou párou je stále zřetelné. Při kritické teplotě \$T_K\$ je hustota syté páry rovna hustotě kapaliny, mezi kapalinou a její sytou párou mizí rozhraní a látka se stává stejnorodou \(pro vodu je \$T_K = 647,3 \text{ K}\$ \). Při teplotách vyšších než je teplota kritická látka neexistuje v kapalném stavu. Křivka syté páry tedy končí v bodě K.](#)



Obr. 70

Bod K se nazývá **kritický bod** a představuje kritický stav látky, který je popsán kritickou teplotou T_K , kritickým tlakem p_K a kritickým objemem V_K . Z křivky syté páry je možné získat [teplotu varu](#) kapaliny při daném tlaku.

Při [varu](#) se uvnitř kapaliny vytvářejí bubliny syté páry, které zvětšují svůj objem a vystupují k volnému povrchu kapaliny. Tento děj nastává, když je tlak syté páry roven vnějšímu tlaku. Zvýší-li se tlak nad volným povrchem, nastane var až po takovém zvýšení teploty kapaliny, že se tlak syté páry uvnitř bublin vyrovná vnějšímu tlaku. **Teplota varu kapaliny tedy roste s rostoucím vnějším tlakem nad kapalinou.**

Licence <http://creativecommons.org/licenses/by-nc-nd/3.0/> zakazuje úpravy a komerční distribuci.