Para, vyparovanie, skvapalňovanie (kondenzácia), zrážanie, kondenzovanie, hmla :)

Látka v plynnom skupenstve, ktorej teplota je len o málo vyššia ako teplota varu.

Obyčajne je v priamom styku s povrchom kvapaliny, z ktorej vzniká **vyparovaním**, t.j. únikom najrýchlejších molekúl cez voľný povrch kvapaliny. Vyparovanie sa s rastúcou teplotou zvyšuje, najintenzívnejšie je pri teplote varu. V uzavretej nádobe prebieha popri vyparovaní aj opačný proces, čiže **skvapalňovanie (kondenzácia)**. V ustálenom stave sa vyparuje rovnaké množstvo látky ako sa skvapalňuje. Vtedy je nad povrchom kvapaliny *nasýtená para,* jej tlak sa zväčšuje s rastúcou teplotou, čo sa pri varení prejavuje nadvihovaním pokrievky, ktorou je nádoba prikrytá. Vodnú paru stále vydychujeme, v chladnejšom počasí sa **zráža (kondenzuje)** do drobných kvapôčok, ktoré vnímame ako **hmlu**.

Copyright © 2013 - 2026 Encyklopédia poznania