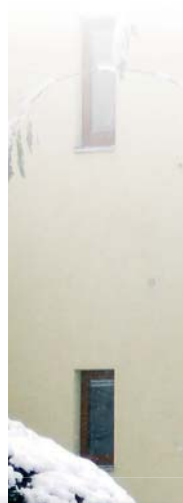


Ze skupenství do skupenství

Mnoho látek může změnit své skupenství.

Při stoupající teplotě se hmota v pevném skupenství roztaví a změní se na kapalinu. Kapalina se potom vypaří – změní se na plyn. Při klesající teplotě se plyny sráží – mění se na kapalinu. Při ještě nižší teplotě kapalina ztuhne a stane se z ní pevná látka.

Když vytáhneš led z mrazáku, roztaje a stane se z něj kapalná voda. Skupenství se změnilo, ale je to stále tentýž druh hmoty. Led, kapalná voda a vodní pára jsou tři různé podoby jedné látky, vody.



Nádech a výdech



Když za chladného počasí dýchneš na okno, zamlží se. Proč? Tvůj dech obsahuje neviditelný plyn, vodní páru. Když se pára dotkne studeného skla, ochladí se a srážením se změní na kapalnou vodu. Kapky vody můžeš na skle vidět.



Různé látky mění své skupenství při různé teplotě. V zimě někdy sypeme na chodníky a na silnice sůl, aby se na nich netvořil led. Slaná voda totiž mrzne při nižší teplotě než voda bez soli.

Představ si kostku ledu za horkého letního dne. Během krátké doby by se změnila z pevného ledu na kapalnou vodu. Potom by se z ní stala neviditelná vodní pára – vypařila by se.

