

Základní vlastností tekutin je **tekutost**. Tekutiny jsou tedy **plyny** a **kapaliny**.

Protože jsou tekutiny tekuté, nedrží vlastní tvar, ale mají tvar podle nádoby, ve které jsou.

O tom, že i plyny jsou tekuté nás přesvědčí toto video:

{youtube width="480" height="385"}1PJTq2xQiQ0{/youtube}

Všimněte si, jak na konci videa přelévá experimentátor plyn z akvária do "lodě" a potopí ji, stejně jako by se loď na vodě potopila, kdybychom do ní lili vodu.

Dále se plyny a kapaliny liší - ve stlačitelnosti. Obecně lze plyny stlačit velmi dobře a kapaliny obtížně.

Pro zjednodušení zavádíme **ideální** plyn a **ideální** kapalinu:

- ideální kapalina je dokonale tekutá (tzn. bez vnitřního tření) a dokonale nestlačitelná
- ideální plyn je také dokonale tekutý, ale dokonale stlačitelný.

Takové látky samozřejmě neexistují, ale pro popis jsou jednodušší.