

HYDROSTATIKA

Obsah

Struktura kapaliny	2
Povrchové napětí.....	2
Proč vzniká povrchové napětí?.....	2
Příklady existence povrchového napětí	2
Tlak v kapalině.....	3
Druhy tlaku v kapalinách	3
Vnitřní (hydrostatický) tlak	3
Vnější tlak a Pascalův zákon	4
Tlaková síla.....	4
Příklad: Tlaková síla na svislou hráz.....	5
a) Obdélníková hráz	5
b) Trojúhelníková hráz – úvod řešení.....	5
c) Lichoběžníková hráz – úvod řešení	5
Archimédův zákon	6
Atmosférický tlak.....	6

Struktura kapaliny

Kapaliny mají **amorfní strukturu**. Amorfní struktura spočívá v pravidelném uspořádání částic, které je omezeno na vzdálenost asi 10^{-8} m. Pro větší vzdálenosti je pravidelná struktura látky porušena. Kromě kapalin mají amorfní strukturu některé pevné látky (sklo, pryskyřice, vosk, asfalt, některé plasty).

V **kapalinách** se molekuly přitahují **van der Waalsovou** silou, jejíž dosah je jen asi 10-krát větší než je rozměr molekuly (pro vodu je rozměr molekuly asi 10^{-9} m). Následkem malého dosahu vytvoří mezimolekulární přitažlivé síly shluky částic. Shluk je uvnitř pravidelně uspořádán, přitažlivé síly zde dosáhnou a působí, avšak shluky vzájemně uspořádány nejsou a pohybují se náhodným **Brownovým pohybem**.

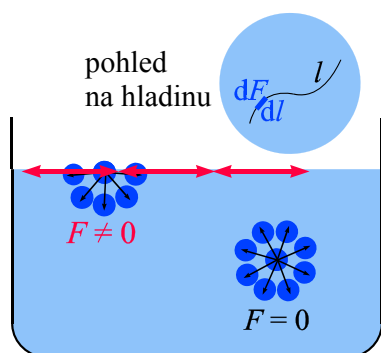
Následkem krátkého dosahu mezimolekulárních přitažlivých sil **kapaliny snadno mění svůj tvar**. V gravitačním poli jej přizpůsobují tvaru nádoby a vyplňují její spodní část. V prostoru bez gravitace a bez jiného silového pole zaujmají kapaliny tvar koule.

Povrchové napětí

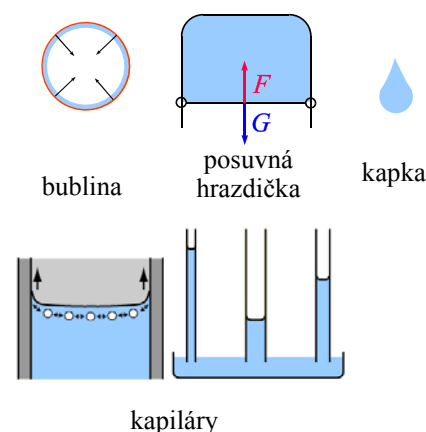
Povrchové napětí je jev a zároveň fyzikální veličina. Povrch kapalin se chová jako elastická fólie a snaží se dosáhnout co možná nejmenších rozměrů. To znamená, že povrch kapaliny se snaží dosáhnout stavu s nejmenší energií. Čím větší je povrchové napětí, tím „kulatější“ je kapička kapaliny.

Proč vzniká povrchové napětí?

Sledujme silové chování molekuly kapaliny pod hladinou a na hladině kapaliny, jak ukazuje obr. 1. Uvnitř kapaliny působí přitažlivé síly sousedních molekul (van der Waalsovy síly) ze všech stran rovnoměrně a jejich účinek se vyruší, takže **uvnitř kapaliny jsou molekuly v silové rovnováze**. Molekula na povrchu však má sousední molekuly pouze pod hladinou, a proto na molekuly na povrchu kapaliny působí pouze přitažlivé síly od molekul pod hladinou kapaliny nebo na hladině. Výsledkem je síla působící na povrchové molekuly kapaliny a směřující pod hladinu. V důsledku této síly klesá tlak na povrchu kapaliny a na hladině se **ve směru hladiny** vytváří **povrchové napětí**. Povrchová vrstva se tedy chová jako pružná blána.



obr. 1 Vysvětlení vzniku povrchového napětí



obr. 2 Příklady existence povrchového

Pozor na chybnou interpretaci! Povrchové napětí působí ve směru povrchu, ne kolmo k povrchu!

Působí-li molekuly v libovolném řezu povrchovou vrstvou na délce dl tohoto řezu silou dF , (viz obr. 1), je **povrchové napětí** σ určeno rovnicí

$$\sigma = \frac{dF}{dl} \quad (1)$$

Příklady existence povrchového napětí

Některé příklady existence povrchového napětí dokumentuje obr. 2.

- **Bublina se udrží v kulovém tvaru**, protože povrchové napětí vytváří pružnou blánu.
- **Drátěný rámeček s posuvnou hrazdičkou** namočíme do mýdlového roztoku, po jeho vyjmutí se v rámečku vytvoří plochá mýdlová bublina. Povrchové síly v obou povrchových vrstvách bubliny se snaží zmenšit plochu bubliny a působí na hrazdičku silou, která je stejně velká jako gravitační síla působící na hrazdičku.
- V **tenké trubičce (kapiláře)** vystoupí hladina vody výše nežli je hladina vody v nádobě.
- V důsledku povrchového napětí má **malé množství vody v gravitačním poli tvar kapky**, ve stavu beztlíže má **tvar koule**.

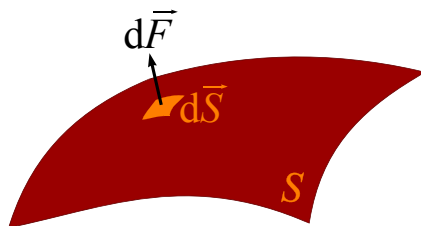


obr. 3 Vodoměrky na hladině

- **Stan nepropouští déšť**, přestože není vodotěsný. Průniku vody brání povrchová blána, která vznikla v důsledku povrchového napětí.
- **Jehla nebo žiletka mohou plavat na hladině vody**. Jestliže opatrně položíme jehlu na hladinu vody, jehla se na hladině udrží přestože její hustota je několikrát větší než hustota vody. Jestliže narušíme klidnou hladinu, jehla se potopí.
- Jak ukazuje obr. 3, podobně jako jehla **může na hladině vody plavat hmyz**. Na obr. 3 je pěkně vidět povrchová blána vody.

Tlak v kapalině

Tlak je skalární veličina. Je definován jako síla působící na jednotku plochy. Jednotkou tlaku je $\text{Pa} = \text{N} \cdot \text{m}^{-2}$ (pascal). Definici tlaku vysvětluje obr. 4. Pokud na elementární plošku $d\vec{S}$ působí síla $d\vec{F}$, tlak bude



obr. 4 K definici tlaku

$$p = \frac{d\vec{F}}{d\vec{S}}, \quad (2)$$

Druhy tlaku v kapalinách

Tlak v kapalinách má dvě různé příčiny svého

vzniku:

1. Pokud je příčinou tlaku výskyt kapaliny v silovém poli, např. v gravitačním poli, vniká v kapalině **vnitřní tlak** nebo také **hydrostatický tlak**.
2. Pokud je příčinou tlaku silové působení vnější síly na povrch kapaliny, např. pístem, vniká v kapalině **vnější tlak**.

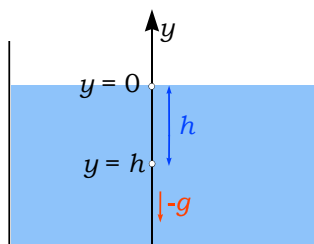
O obou tlacích pojednáme samostatně.

Vnitřní (hydrostatický) tlak

Výpočet hydrostatického tlaku v kapalinách p_h určuje **Eulerova rovnice**

$$p_h = \int_{\vec{r}_0}^{\vec{r}_1} \rho \vec{a} \cdot d\vec{r}. \quad (3)$$

V rovnici (3) je ρ hustota kapaliny a \vec{a} je zrychlení



obr. 5 K odvození gravitačního hydrostatického tlaku

silového pole, které je příčinou hydrostatického tlaku. Spodní integrační mez \vec{r}_0 je poloha nulového hydrostatického tlaku a \vec{r} je poloha, ve které hydrostatický tlak určujeme.

Z Eulerovy rovnice určíme **gravitační hydrostatický tlak**. Rovnici (3) budeme řešit pro jednorozměrný případ ve směru osy y , jak ukazuje obr. 5., přičemž integrační meze budou $y_0 = 0$ a $y = h$. Dostaneme tlak v hloubce h pod hladinou kapaliny

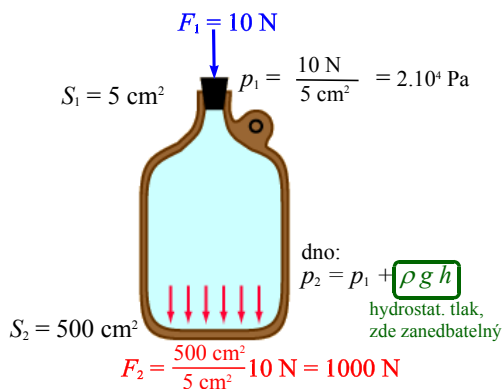
$$p_h = \int_0^{-h} \rho(-g) dy = -\rho g \int_0^{-h} dy = \rho g h. \quad (4)$$

Vnější tlak a Pascalův zákon

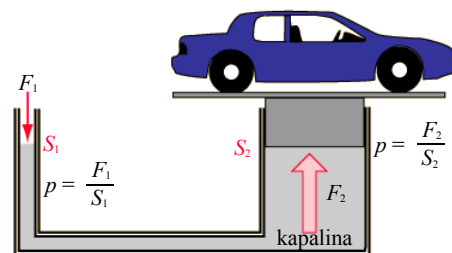
Vnější tlak je tlak způsobený **vnější silou** působící na povrch kapaliny. Vnější tlak můžeme např. vyvolat silovým působením pístu v uzavřené nádobě.

Pascalův zákon: Jestliže na kapalinu působí vnější tlaková síla, pak tlak v každém místě kapaliny vzroste o stejnou hodnotu. Vnější tlak v kapalině je v celém objemu kapaliny stejný.

Znamená to, že stejný vnější tlak bude pod zátkou na obr. 6 a stejný kdekoliv jinde v kapalině. Pozor, tlaky v kapalině se sčítají, proto k vnějšímu tlaku musíme v každém místě přičíst tlak hydrostatický. Takže například u dna na obr. 6 bude sčítán tlak vnější p_1 s tlakem hydrostatickým $\rho g h$.



obr. 6 Vnější tlak v termoforu



obr. 7 Využití vnějšího tlaku, hydraulický zvedák.

Pascalův zákon je využíván v **hydraulických strojích**. Pod pístem o ploše S_1 na obr. 7 bude stejný tlak, jako pod pístem o podstatně větší ploše S_2 . Proto síla na píst 2 bude tolikrát větší než síla na píst 1, kolikrát větší je plocha pístu S_2 v poměru k ploše S_1 . Na stejném principu pracují kapalinové brzdy automobilů, hydraulické jeřáby a bagry a další stroje a zařízení.

Tlaková síla

Síle, která vystupuje v definici tlaku (2), říkáme **tlaková síla**. Pokud hledáme tlakovou sílu působící na celou plochu S (obr. 4), zjistíme ji úpravou rovnice (2). Nejdříve rovnici upravíme na tvar $d\vec{F} = p \cdot d\vec{S}$ a následně tuto rovnici integrujeme přes celou plochu S . Dostaneme tlakovou sílu

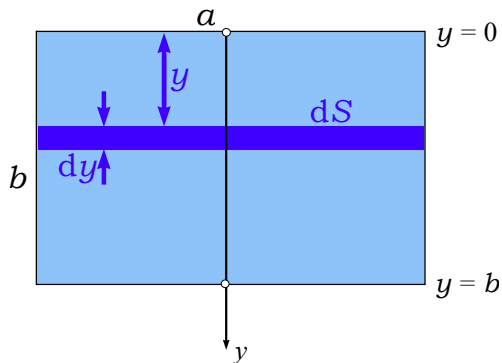
$$\vec{F} = \iint_S p \cdot d\vec{S}. \quad (5)$$

Integrál v rovnici (5) je plošný integrál.

Příklad: Tlaková síla na svislou hráz

a) Obdélníková hráz

Pomocí rovnice (5) lze spočítat celkovou tlakovou sílu působící na svislou obdélníkovou hráz zaplavenou po horní okraj vodou. K určení síly je rozhodující odvození elementární síly



obr. 8 K výpočtu tlakové síly na svislou hráz

$dF = p dS$ působící na modře zakreslenou elementární plochu dS na obr. 8. Vzhledem k tomu, že elementární síla dF působí na plochu $dS = a dy$, v hloubce y , ve které je hydrostatický tlak $p = \rho g y$, bude hledaná síla

$$dF = p dS = \rho g a y dy$$

a celková tlaková síla bude v souladu s rovnicí (5)

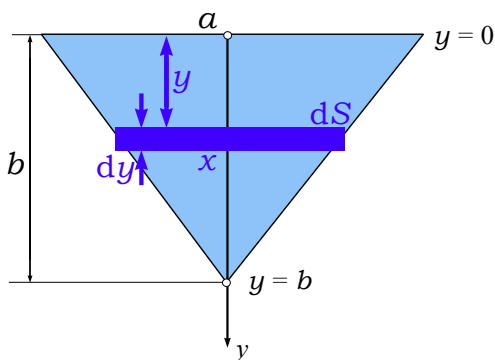
$$F = \int dF = \int_0^b \rho g a y dy = \rho g a \int_0^b y dy = \underline{\underline{\frac{1}{2} \rho g a b^2}},$$

$$\text{kde integrál } \int_0^b y dy = \left[\frac{y^2}{2} \right]_0^b = \frac{b^2}{2}.$$

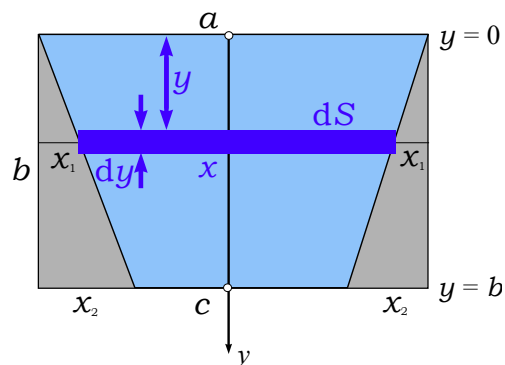
Řešte samostatně toto zadání pro trojúhelníkovou a potom pro lichoběžníkovou hráz.

b) Trojúhelníková hráz – úvod řešení

Ve srovnání s řešením tlakové síly na svislou obdélníkovou hráz je u jiného tvaru ten rozdíl, že musíme jinak vyjádřit velikost plochy $dS = x dy$, kde x nyní nebude konstantní, ale závisí na hloubce y . Tuto závislost najdeme z podobnosti trojúhelníků na obr. 9 rovnicí $\frac{x}{a} = \frac{b-y}{b}$. Proto bude hledané $x = a \frac{b-y}{b}$ a $dS = a \frac{b-y}{b} dy$. Dále už se postup řešení od obdélníkové hráze neliší.



obr. 9 K výpočtu tlakové síly na svislou trojúhelníkovou hráz



obr. 10 K výpočtu tlakové síly na svislou lichoběžníkovou hráz

c) Lichoběžníková hráz – úvod řešení

U lichoběžníkové svislé hráze je podobně jako u trojúhelníkové $dS = x dy$, kde x závisí na hloubce y . Šířku x najdeme tak, že od šířky hráze u hladiny odečteme dva doplňky x_1 .

Doplňek x_1 najdeme z podobnosti šedých trojúhelníků na obr. 10 rovnicí $\frac{x_1}{x_2} = \frac{y}{b}$, tedy

$x_1 = x_2 \frac{y}{b}$. Proto bude hledaná šířka

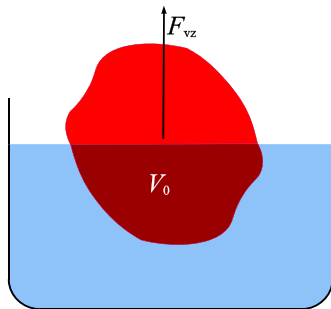
$$x = a - 2x_1 = a - 2x_2 \frac{y}{b} = a - 2\left(\frac{a-c}{2}\right) \frac{y}{b} = a - \frac{a-c}{b} y, \text{ kde } x_2 = \frac{a-c}{2}$$

Takže $dS = a dy - \frac{a-c}{b} y dy$. Dále už se postup řešení od obdélníkové hráze neliší.

Archimédův zákon

Archimédův zákon říká: **Těleso ponořené do kapaliny je nadlehčováno silou rovnající se tíze kapaliny stejného objemu jako je ponořená část tělesa.**

Síla, která nadlehčuje tělesa v kapalině, se nazývá **vztlaková síla**. Objem kapaliny vytlačené tělesem se rovná objemu ponořené části tělesa. Vztlakovou sílu lze pro homogenní tíhové pole a homogenní hustotu kapaliny tedy zapsat jako



obr. 11 K Archimédově zákonu

$$F_{vz} = \rho g V_0, \quad (6)$$

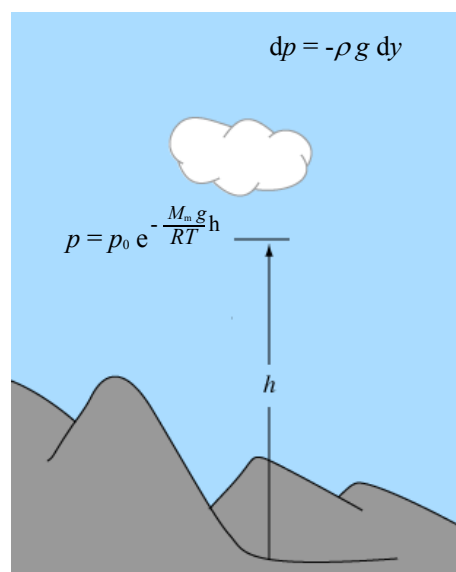
kde ρ je hustota kapaliny, g je tíhové zrychlení a V_0 je ponořená část objemu tělesa.

Archimédův zákon platí obdobně i pro plyny. Na principu vztlaku fungují například balóny a vzducholodě.

Pozor, nezaměňte! V rovnici (6) nezaměňte hustotu kapaliny s hustotou tělesa a k výpočtu použijte vždy jen objem ponořené části tělesa!

Atmosférický tlak

Atmosférický tlak je hydrostatický tlak ve vzduchu nad povrchem Země. Určíme jej z Eulerovy rovnice (3) tvaru pro jednorozměrný případ



obr. 12 K odvození atmosférického tlaku

$$dp = \rho(-g)dy, \quad (7)$$

kde ρ je výškově závislá hustota vzduchu.

Závislost hustoty vzduchu na výšce určíme ze stavové rovnice, kterou známe z termiky

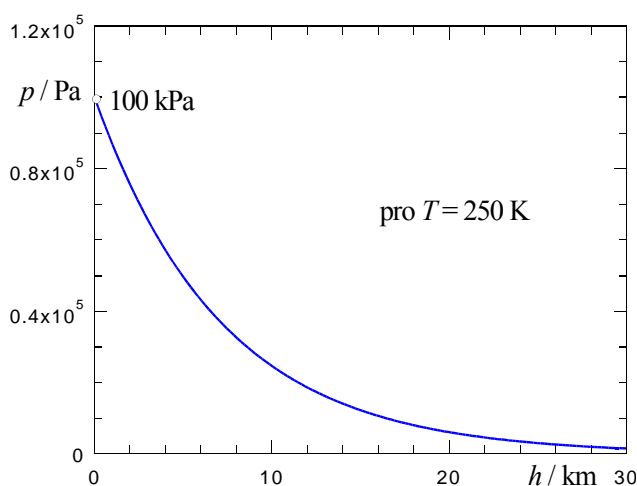
$$\frac{pV}{R} = \frac{m}{M} T.$$

Jednoduchou úpravou dostaneme hustotu

$$\rho = \frac{m}{V} = \frac{pM_m}{RT}, \quad (8)$$

kde M_m je molární hmotnost vzduchu (pro suchý vzduch $M_m = 0,029 \text{ kg}\cdot\text{mol}^{-1}$) a R je molární plynová konstanta. Teplota T zde vystupuje v kelvinech. Rovnici (8) dosadíme do rovnice (7), upravíme a provedeme integraci,

$$dp = \rho(-g) dy = -\frac{M_m}{RT} g p dy,$$



obr. 13 Graf závislosti atmosférického tlaku na výšce

úpravou $\frac{dp}{p} = -\frac{M_m}{RT} g dy$ a odsud

$$\int_{p_0}^p \frac{dp}{p} = -\frac{M_m}{RT} g \int_0^h dy.$$

Spodní integrační meze odpovídají $y = 0$ na povrchu Země (u hladiny moře), horní integrační meze odpovídají výšce h nad hladinou moře. Integrací dostaneme výškovou závislost atmosférického tlaku

$$p = p_0 e^{-Kh}, \quad (9)$$

kde $K = \frac{M_m g}{RT}$. V rovnici (9) je p_0 atmosférický tlak při hladině moře, M_m je molární

hmotnost vzduchu, R je molární plynová konstanta, T je teplota vzduchu ve výšce h , g je gravitační zrychlení a h je výška nad mořem. Graficky je rovnice (9) znázorněna na obr. 13.

Poznámka: Uvědomte si, že modelový výpočet pomocí rovnice (9) předpokládá stejnou teplotu v různých výškách atmosféry. To však není v reálné atmosféře splněno, protože teplota s výškou klesá. Modelový výpočet nadhodnocuje tlak v dané výšce h .