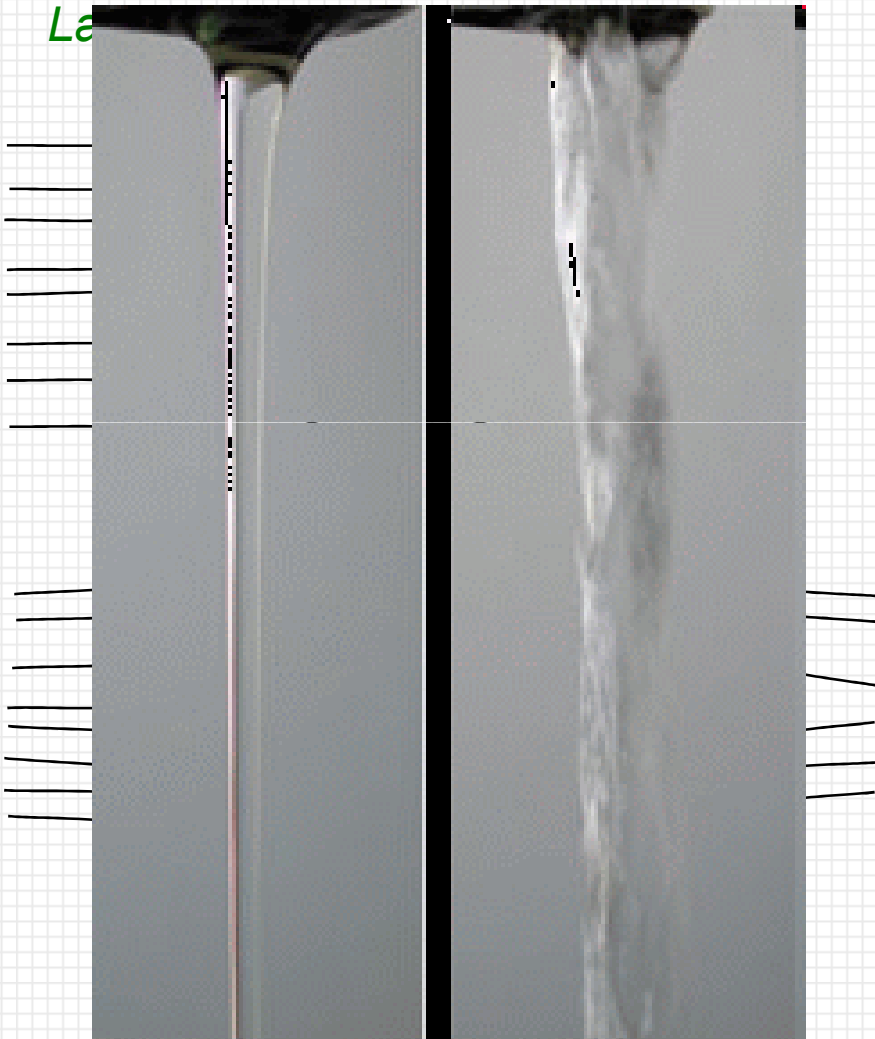


Hydromechanika II

- *Viskózna kvapalina*
- *Povrchové napätie*
- *Kapilárne javy*

Viskózna kvapalina



Pri prúde reálnej kvapaliny pôsobia medzi dvoma susednými vrstvami pri ich relatívnom pohybe trecie sily, ktoré majú smer dotyčnice k daným vrstvám. Tieto sily nazývame sily vnútorného trenia.

Laminárne ... Vrstvy sa posúvajú po sebe bez vzájomného premiešavania

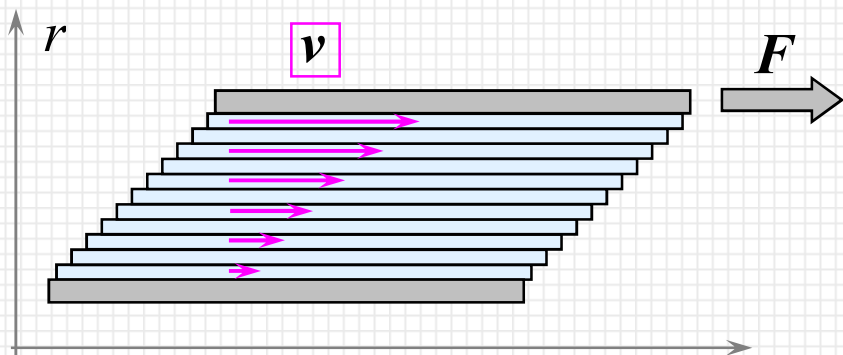
Turbulentné ... Vznikajú zložky rýchlosti kolmé na smer prúdu a vrstvy sa začínajú premiešavať

Koeficient dynamickej viskozity

reálna kvapalina - vnútorné trenie = **viskozita**

Pozn.:

Uvažujeme **laminárne** prúdenie, to zn., že vrstvy sa len posúvajú a vzájomne nemiešajú.



$$F = \eta S \frac{v}{r}$$

V dôsledku nerovnomerného pohybu vrstiev kvapaliny vzniká medzi vrstvami tangenciálne napätie. Má smer rýchlosti.

$$\frac{F_t}{S} = \eta \frac{dv}{dr}$$

$$\tau = \eta \frac{dv}{dr}$$

η ... je materiálová konštanta

η ... je funkciou teploty

η ... nezávisí od materiálu dosiek

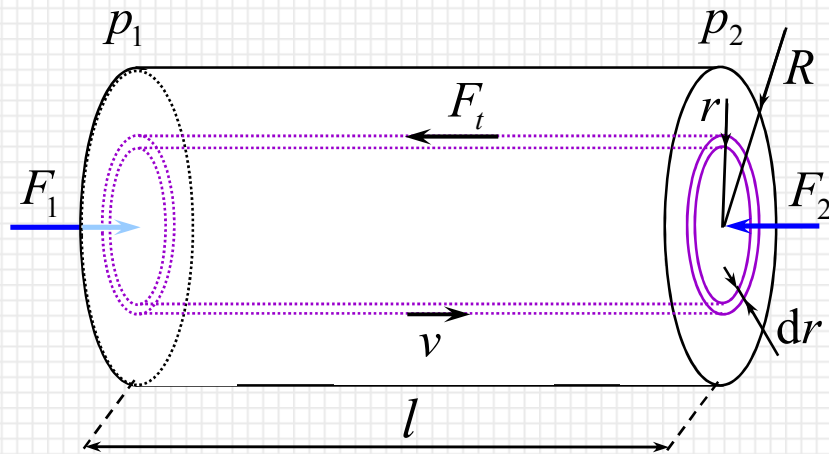
η ... **koeficient dynamickej viskozity**

... (koeficient vnútorného trenia)

$$[\eta] = [Nsm^{-2}] = [Pas]$$

Kvapalina	Teplota [°C]	η [Pas]
Voda	0	18,0
Voda	20	10,1
Voda	100	2,8

Rozloženie rýchlosti v potrubí



$$F_t = \eta \frac{dv}{dr} S$$

$$(p_1 - p_2) \pi r^2 = -\eta \frac{dv}{dr} 2 \pi r l$$

$$dv = -\frac{(p_1 - p_2)}{2 \eta l} r dr$$

$$S = 2 \pi r l$$

$$F_1 = p_1 \pi r^2$$

$$F_2 = p_2 \pi r^2$$

$$F_1 - F_2 = F_t$$

$$(p_1 - p_2) \pi r^2 = F_t$$

$$v(r) = -\frac{(p_1 - p_2)}{2 \eta l} \int r dr = -\frac{(p_1 - p_2)}{4 \eta l} r^2 + C$$

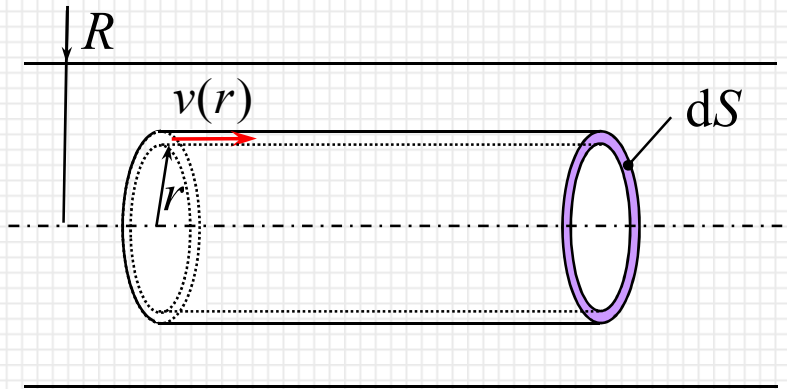
Určenie integračnej konštanty C:

$$v(R) = 0 \quad C = \frac{(p_1 - p_2)}{4 \eta l} R^2$$

Po dosadení integračnej konštanty C dostávame vzťah pre rozloženie rýchlosti v potrubí:

$$v(r) = \frac{(p_1 - p_2)}{4 \eta l} (R^2 - r^2)$$

Poiseuillov vzorec



$$V = S v t$$

$$dV = v(r) t dS \quad dS = 2\pi r dr$$

$$dV = \frac{(p_1 - p_2)}{4\eta l} (R^2 - r^2) t \underbrace{2\pi r dr}_{\text{Rozloženie rýchlosti}}$$

$$V = \frac{\pi(p_1 - p_2) t}{2\eta l} \int_0^R (R^2 r - r^3) dr$$

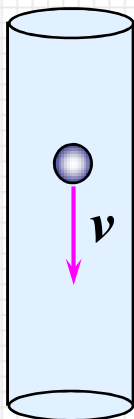
$$V = \frac{\pi(p_1 - p_2) t}{2\eta l} \left(\frac{R^4}{2} - \frac{R^4}{4} \right)$$

$$V = \frac{\pi(p_1 - p_2) t}{8\eta l} R^4$$

Pohyb tuhého telesa v kvapaline

Pozn.:
laminárne prúdenie, v je malé

reálna kvapalina - viskozita

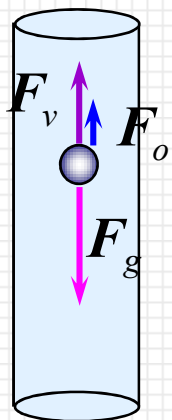


$$F \sim v$$

$$F \sim r$$

$$F = 6\pi\eta r v \quad \text{Stokesov vzťah}$$

Odvozenie rýchlosti pohybu tuhého telesa (gulôčky) v kvapaline:



$$F_g = mg = V\rho_t g = \frac{4}{3}\pi r^3 \rho_t g$$

$$F_v = V\rho_k g = \frac{4}{3}\pi r^3 \rho_k g$$

$$F_o = 6\pi\eta r v$$

pre $v = \text{konšt.}$ platí:

$$F_g = F_v + F_o$$

$$\frac{4}{3}\pi r^3 \rho_t g = \frac{4}{3}\pi r^3 \rho_k g + 6\pi\eta r v$$

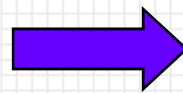
$$v = \frac{2}{9} \frac{r^2 (\rho_k - \rho_t)}{\eta} g$$

Povrchové napätie v kvapalinách

... povrch kvapaliny vykazuje také vlastnosti akoby bol pokrytý tenkou pružnou vrstvou. Budeme sa zaoberať otázkou čo je príčinou? a ako sa to dá fyzikálne popísať

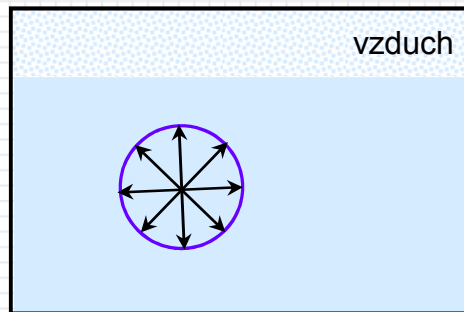


odpoveď treba hľadať v
mikroskopickú štruktúre

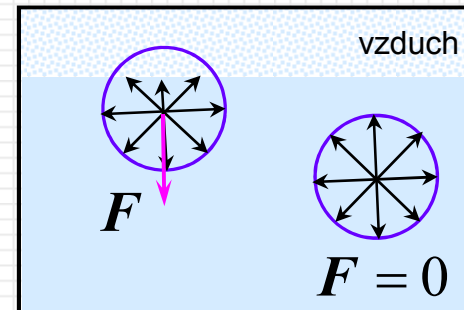


príťažlivé sily molekúl

pozn.: Stačí sa obmedziť len na blízke molekuly, pretože účinok síl so vzdialenosťou rýchlo klesá.



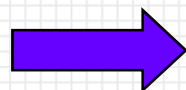
sféra molekulového pôsobenia



Výslednica molekulového pôsobenia smeruje dovnútra kvapaliny. Molekuly povrchovej vrstvy pôsobia na vnútorné **molekulovým tlakom**.

Povrchové napätie v kvapalinách (pokračovanie)

... ak chceme premiestniť molekulu zvnútra kvapaliny na povrch treba konať prácu proti silám molekúl v povrchovej vrstve.

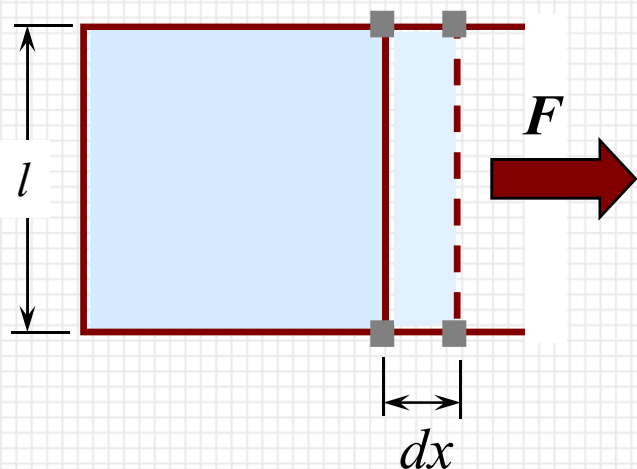


povrch kvapaliny má istú energiu = **povrchová energia kvapalín**

$$\frac{\Delta E}{\Delta S} = \sigma$$

σ ... povrchové napätie

Určenie povrchového napätia pomocou sily:



$$\sigma = \frac{\Delta E}{\Delta S} = \frac{dE}{dS} \quad \Rightarrow \quad dE = \sigma dS$$
$$dA = F dx$$

$$dA = dE$$
$$F dx = \sigma dS \quad dS = l dx$$

$$F dx = \sigma l dx$$

$$F = \sigma l \quad \Rightarrow \quad \sigma = \frac{F}{l}$$

príklady z praxe: snaha o minimalizáciu energie – dve guľôčky kvapaliny sa zlúčia do jednej s menším povrchom, po pretavení vlákna žiarovky sa koniec zaoblí, hmyz na vode

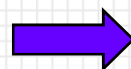
Kapilárne javy

kvapalina v úzkej nádobe resp. kapiláre môže mať rôzny tvar povrchu:

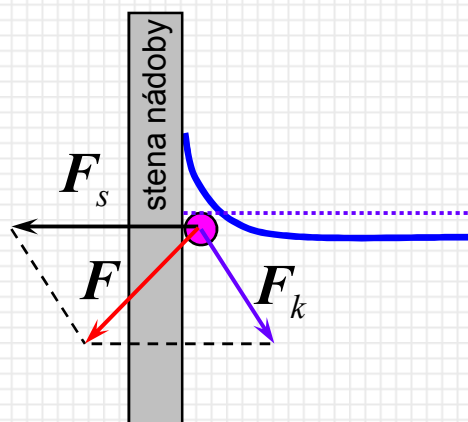
Pozn.:

- Tvar povrchu sa ustáli tak aby **výslednica síl bola kolmá na povrch**.
- V dostatočnej vzdialenosti od stien je povrch kvapaliny **rovinný**.

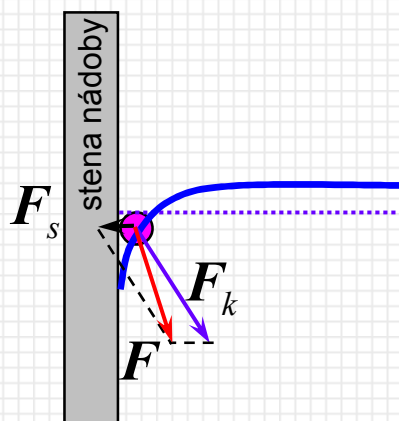
- rovinný**
- konkávny** (kvapalina zmäčá steny nádoby)
- konvexný** (kvapalina nezmäčá steny nádoby)



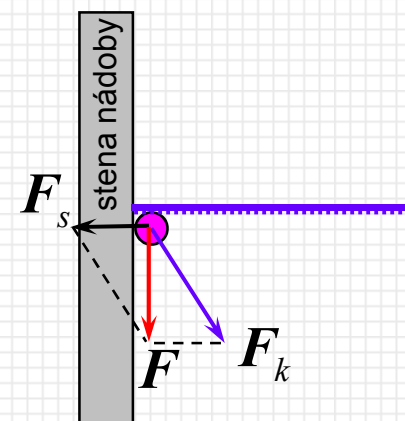
Pre vysvetlenie **zakrivenia povrchu** je potrebné vyšetriť sily



konkávny povrch – kvapalina zmäčá steny nádoby, výslednica síl smeruje šikmo k stene nádoby (voda/sklo)



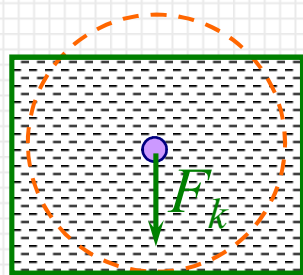
konvexný povrch – kvapalina nezmäčá steny nádoby, výslednica síl smeruje šikmo do kvapaliny (ortuť/sklo)



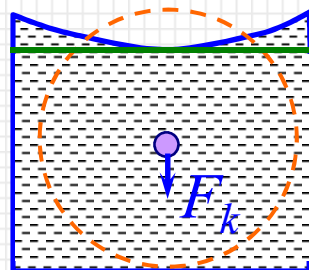
rovinný povrch – výslednica síl smeruje kolmo do kvapaliny

Silové pôsobenie pod povrchom kvapaliny

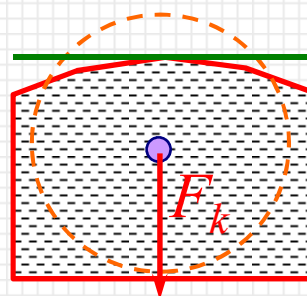
Výsledná sila pod povrchom v sfére molekulového pôsobenia:



Vodorovný povrch



Konkávny povrch



Konvexný povrch

tlak pod povrchom:

$$p = p_0 \pm p_k$$

$$p_k = \frac{F_k}{S} = \frac{\sigma l}{S} = \frac{\sigma 2\pi R}{\pi R^2} = \frac{2\sigma}{R}$$

výsledný tlak pod povrchom:

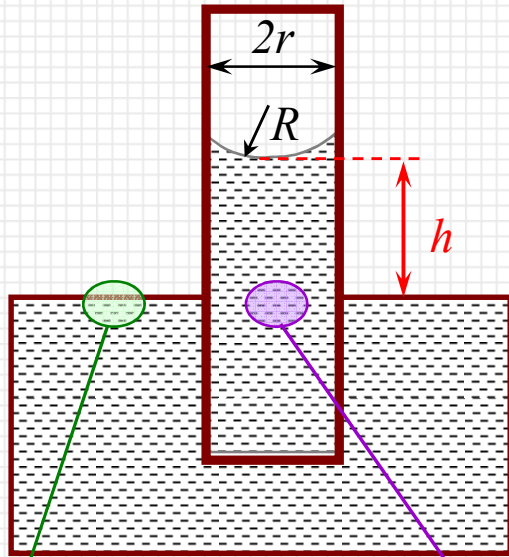
$$p = p_0 \pm \frac{2\sigma}{R}$$

+ ... konvexný - nezmáča

- ... konkávny - zmáča

Kapilárna elevácia, depresia

Kapilárna elevácia



$$p = p_0$$

$$p = p_0 - \frac{2\sigma}{R} + \rho gh$$

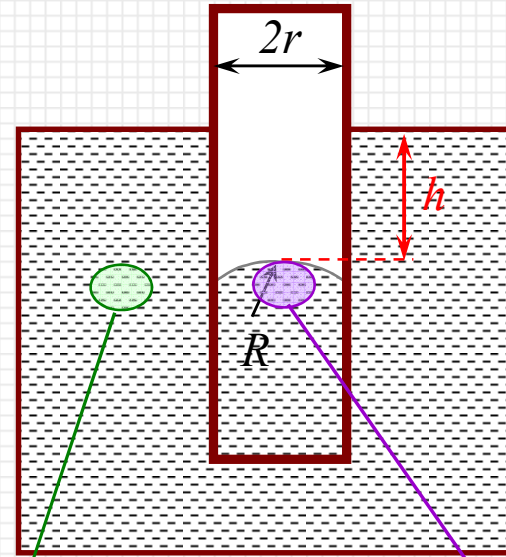
$$\frac{2\sigma}{R} = \rho gh$$

V prípade dobrého zmáčania

$$r = R$$

$$h = \frac{2\sigma}{r\rho g}$$

Kapilárna depresia



$$p = p_0 + \rho gh$$

$$p = p_0 + \frac{2\sigma}{R}$$

$$\rho gh = \frac{2\sigma}{R}$$

V prípade dobrého nezmáčania

$$r = R$$

$$h = \frac{2\sigma}{r\rho g}$$