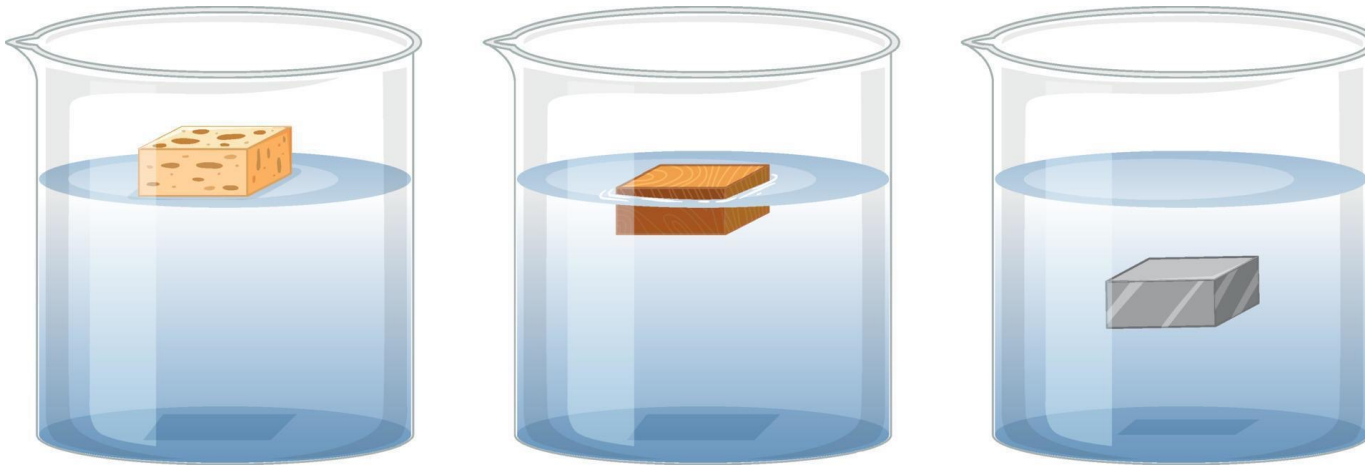


## Densitet, tryck, volym och temperatur

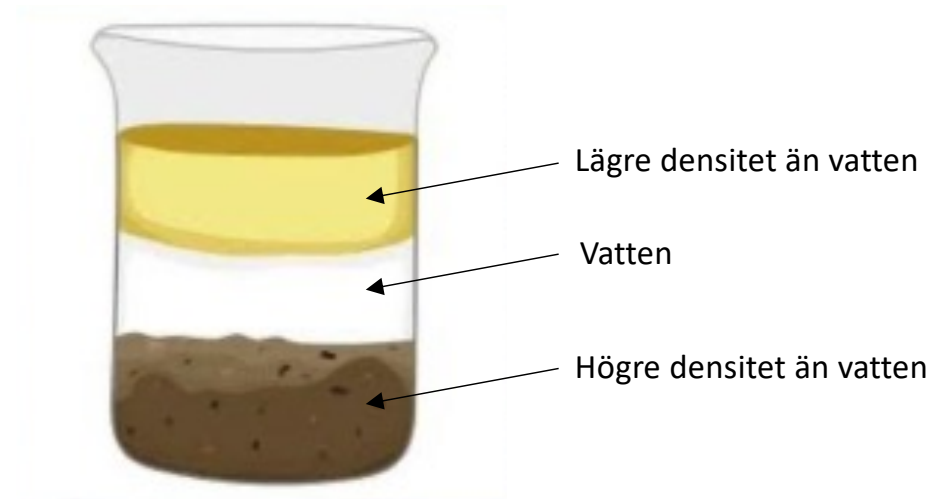
Densitet, tryck, volym och temperatur är centrala begrepp för att kunna förstå allt från varför någonting flyter till hur avancerade bränslemotorer fungerar.



## Densitet

Massa per volymenhet kallas för densitet och betecknas ofta med den grekiska bokstaven  $\rho$  (rho). Det krävs till exempel mindre volym av bly jämfört med samma vikt i stål. Ett närliggande begrepp är specifik vikt som är förhållandet mellan densiteten för ett material dividerat med vattnets densitet.

$$\text{Densitet, } \rho = \frac{m}{V} \quad \left[ \frac{\text{kg}}{\text{m}^3} \right]$$

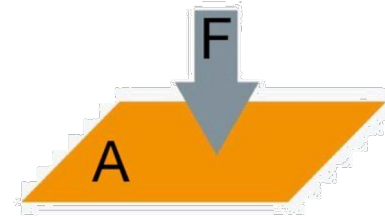


\*) Densiteten för vatten är  $1000 \text{ kg/m}^3$  och för stål  $7800 \text{ kg/m}^3$ .

## Tryck

Tryck kan definieras som en kraft som verkar på en yta och brukar betecknas med bokstaven  $p$ .

$$\text{Tryck, } p = \frac{F}{A} \quad \left[ \frac{N}{m^2} \right]$$



## Vätsketryck

Eftersom tyngdkraften för en visst vätskelager utövar ett kraft på ett underliggande vätskelager växer väsketrycket linjärt med djupet. Väsketryck anges ofta i enheten Pa eller bar. Ett vattendjup på 10 m ger ca 1 bars väsketryck. Om vi kallar djupet för  $h$  blir:

$$\text{Väsketryck, } p_{\text{vätska}} = \rho \cdot g \cdot h \quad \left[ Pa = \frac{N}{m^2} = 10^{-5} \text{ bar} \right]$$

## Totalt tryck

Väsketrycket är att betrakta som ett övertryck jämfört med atmosfärtrycket  $p_{\text{atm}}$ . Det totala trycket blir således:

$$p = p_{\text{vätska}} + p_{\text{atm}}$$

\*) Atmosfärtrycket vid havsytan  $p_{\text{atm}} = 101.3 \text{ kPa}$  eller  $1.013 \text{ bar}$

## Vätsketrycket beror endast av djupet $h$

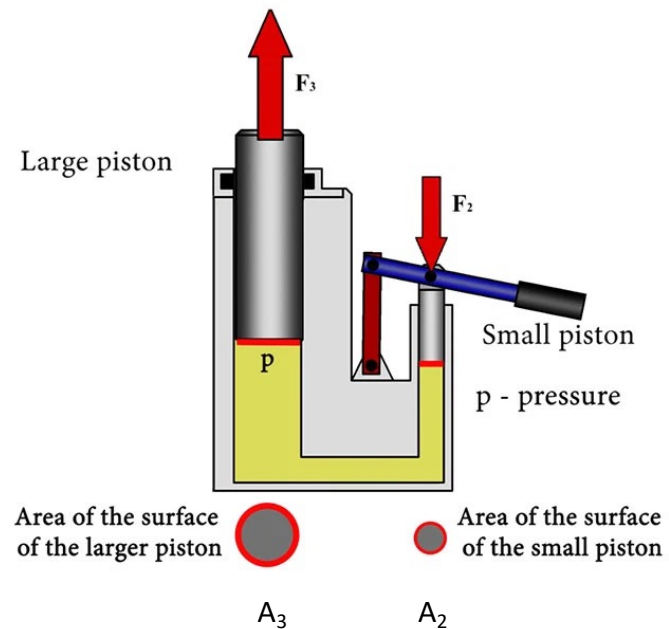
Då vätsketrycket endast beror på vätskans densitet, tyngdaccelerationen och djupet påverkas således inte trycket av hur bred vätskebehållaren är.



## Principen för en domkraft

I en sluten trycksatt behållare kan trycket betraktas som lika stort i hela behållaren. Då vi trycker ned den smala kolven så blir tryckökningen  $F_2/A_2$  (se bild nedan). Den stora kolven påverkas av en lika stor tryckökning som kan skrivas  $F_3/A_3$ .

$$\frac{F_2}{A_2} = \frac{F_3}{A_3}$$



\*) Det man vinner i kraft förlorar man i sträcka. Den stora kolven kommer alltså inte att röra sig lika långt som den lilla.

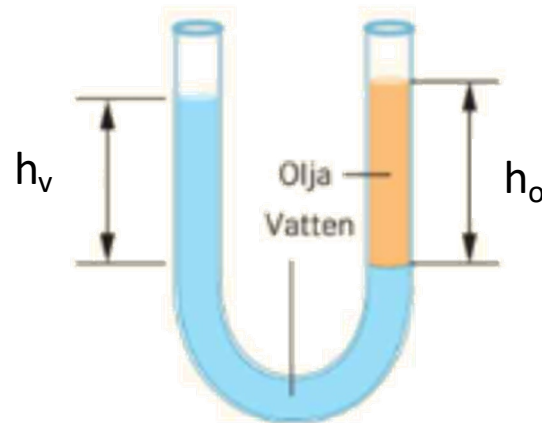
## Att bestämma densitet för en vätska m h a ett U-rör

Ett U-format rör kan användas för att enkelt bestämma densiteten för en okänd vätska om densiteten är känd för den andra vätskan i röret. Precis i nivån för gränsskiktet mellan oljan och vattnet nedan är trycket  $p$  lika stort i oljan och vattnet.

$$\rho_v \cdot g \cdot h_v = \rho_o \cdot g \cdot h_o$$

$$\rho_v \cdot h_v = \rho_o \cdot h_o$$

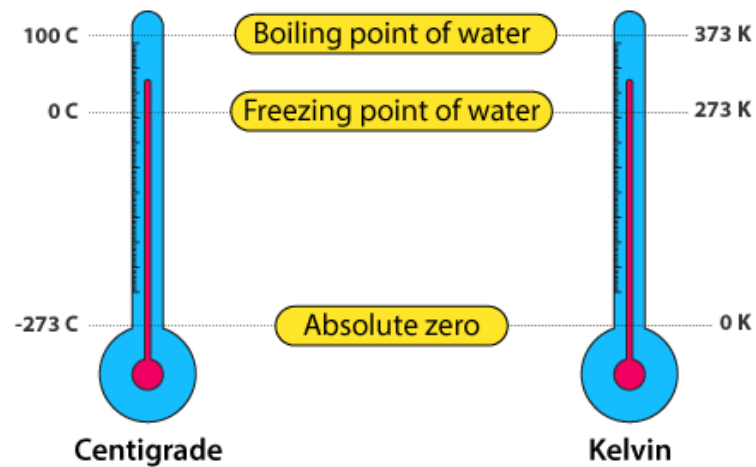
$$\rho_o = \rho_v \cdot \frac{h_v}{h_o}$$



## Temperaturenheten Kelvin

Fysikern Kelvin tog Celsius skala och justerade den uppåt så att nollpunkten i stället för vattnets fryspunkt representerade den absoluta nollpunkten  $-273^{\circ}\text{C}$  som är den kallaste temperaturen i universum. I praktiken kan denna aldrig nås då det skulle betyda att all rörelse upphörde.

$$0\text{K} = -273^{\circ}\text{C}$$



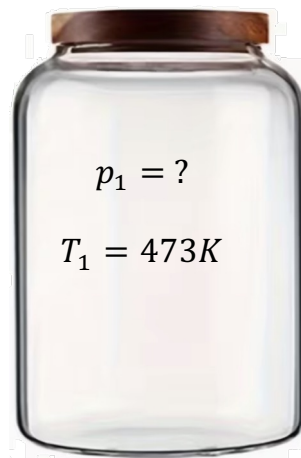
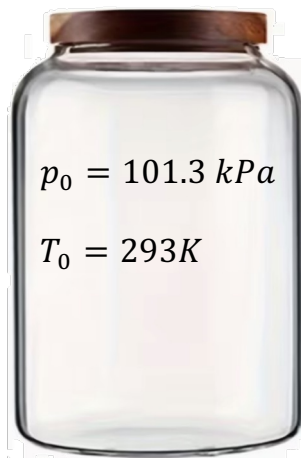
\*) Då skalindelningen är densamma kan en skillnad i temperatur  $\Delta T$  uttryckas valfritt i antingen Celsiusgrader eller Kelvingader

## Allmänna gaslagen

Allmänna gaslagen säger i princip att produkten av tryck och volym är proportionellt mot temperaturen med en proportionalitetskonstant  $k = n \cdot R$  där  $n$  är antalet mol och  $R$  är den allmänna gaslagen.

$$p \cdot V = k \cdot T$$

Exempel: Vi har en sluten gasbehållare med rumstemperatur och atmosfärtrycket  $p_0$ .  
Vad blir trycket om vi värmer upp behållaren till 200°C ?

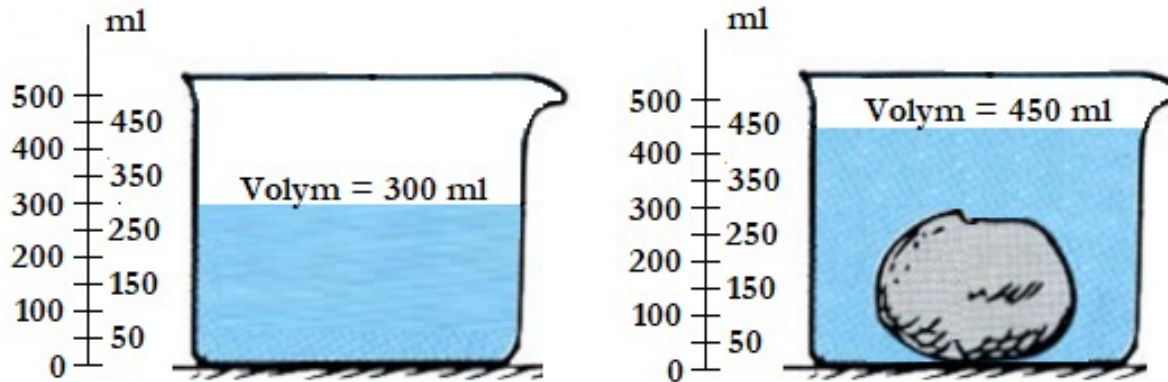


$$p_1 = p_0 \cdot \frac{T_1}{T_0} = 101.3 \cdot \frac{473}{293} = 164 \text{ kPa}$$

\*) Notera att temperaturen måste anges i enheten Kelvin.

## Volymbestämning av oregelbundet föremål

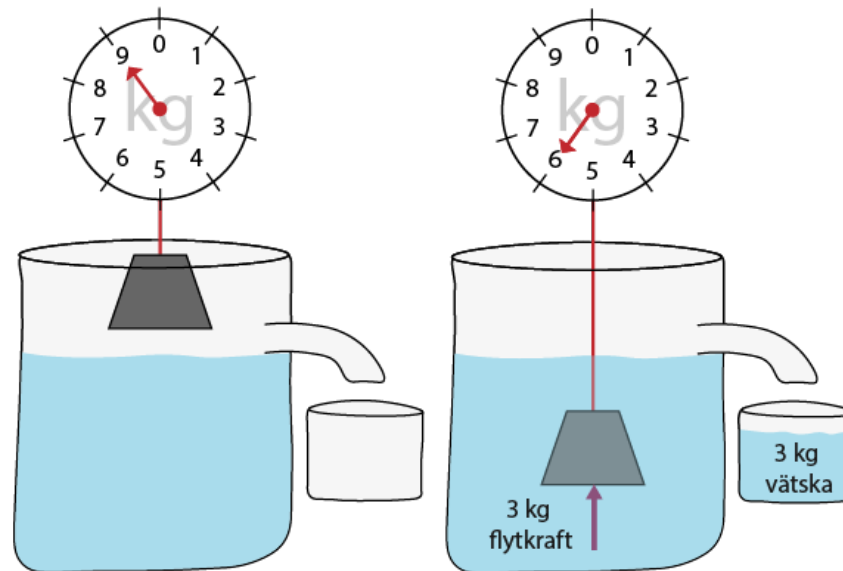
Volymen hos ett geometriskt oregelbundet föremål kan enkelt bestämmas genom att sänka ned föremålet i en vätska och avläsa volymskillnaden i vätskan. Är densiteten hos föremålet känd så kan ju även vikten bestämmas.



## Arkimedes princip

Enligt Arkimedes princip påverkas ett föremål nedsänkt i vätska av en lyftkraft lika stor som tyngden av den undanträngda vätskan. Observera att alla föremål dessutom alltid påverkas av den motsatt riktade tyngdkraften  $mg$ .

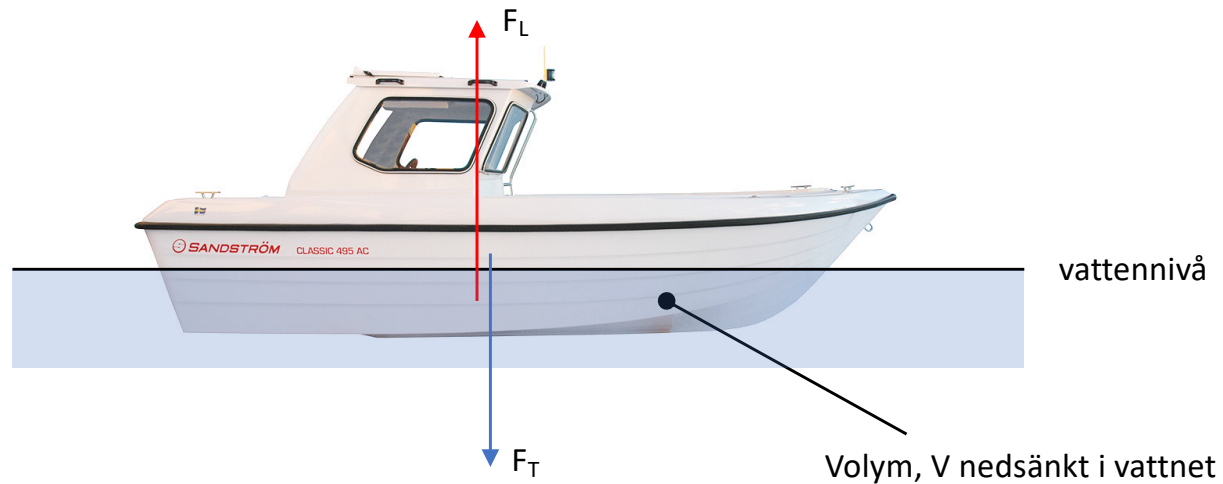
Lyftkraften  $F_L = \rho_{\text{vätska}} \cdot g \cdot V$



I exemplet ovan blir alltså lyftkraften  $F_L = 3 \cdot 9.8 = 29.4 \text{ N}$  vilket motsvaras av vattenvolymen  $V = \frac{3}{1000} \text{ m}^3 = 3 \text{ dm}^3$ .

## Exempel: Kommer båten att sjunka?

En båt flyter på vattnet och är delvis nedsänkt i vatten så att volymen på den nedsänkta delen är  $4.5 \text{ m}^3$ . Hela båtens volym omfattar  $8.5 \text{ m}^3$ . Båten lastas med  $6600 \text{ kg}$  smuggelgods. Kommer båten att fortsätta flyta eller kommer den att sjunka efter pålastningen? Vi får anta att inget vatten kan tränga in i båten.



### Innan pålastning

$$F_L = \rho_{\text{vatten}} \cdot g \cdot V = 1000 \cdot 9.8 \cdot 4.5 = 44.1 \text{ kN}$$

$$F_T = F_L = 44.1 \text{ kN}$$

### Efter pålastning

$$F_{T2} = F_T + 6600 \cdot 9.8 = 44.1 + 64.7 = 108.8 \text{ kN}$$

$$F_{L2} = \rho_{\text{vatten}} \cdot g \cdot V_2 = 1000 \cdot 9.8 \cdot 8.5 = 83.3 \text{ kN}$$

Efter pålastningen är den nedåtriktade kraften  $F_{T2}$  större än lyftkraften  $F_{L2}$  =>  
Båten kommer med all sannolikhet att sjunka!