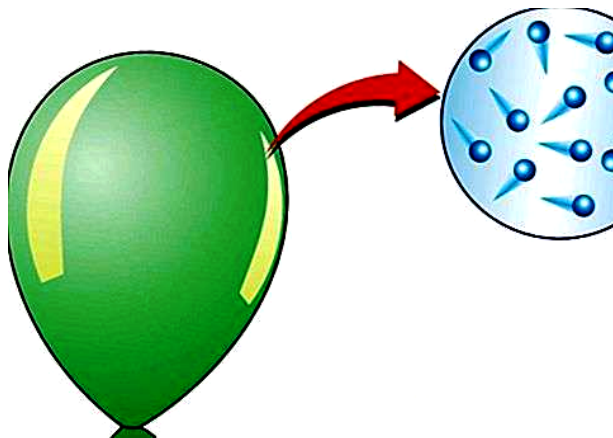


Plyn (plynná látka, plynné skupenstvo), ideálny plyn (dokonalý plyn), Stavová rovnica ideálneho plynu :)

Rozpínavá látka prijímajúca formu priestoru, v ktorom sa nachádza.

Inak:

Látka v plynnom skupenstve bez objemovej a tvarovej stálosti, typická ľahkou stlačiteľnosťou a rozpínavosťou.



Podľa Wikipédie:

Plynné skupenstvo je jedno zo základných skupenstiev, pri ktorom sú jednotlivé častice látky relatívne ďaleko od seba, voľne sa pohybujú v priestore a pôsobia na ne zanedbateľne malé príťažlivé sily.

V porovnaní s kvapalinami a tuhými látkami majú plyny o mnoho menšiu [hustotu](#) a [viskozitu](#) a sú stlačiteľné. Plyn patrí s kvapalinou do skupiny „[tekutín](#)“. Na zjednodušené skúmanie vlastností plynov sa používa ideálny plyn.

Ideálny plyn je plyn, pre ktorý platí stavová rovnica ideálneho plynu.

Stavová rovnica ideálneho plynu popisuje vzájomnú závislosť^[1] troch navzájom závislých veličín, t.j. [tlaku](#), teploty a objemu, charakterizujúcich okamžitý stav určitého množstva plynu.

$$p \times V = n \times R \times T$$

Stavová rovnica ideálneho plynu

- p - tlak [[Pa](#)]
- V - objem [[m³](#)]
- n - látkové množstvo [[mol](#)]
- R - univerzálna plynová konštanta [$8,314472 \text{ J} \times \text{K}^{-1} \times \text{mol}^{-1}$]
- T - termodynamická teplota [[K](#)]

^[1] Vzájomný vzťah resp. zmeny.

[Plynné látky a ich častice](#), [Tekutina](#)



[Stavová rovnica plynov](#)