

## Stavová (všeobecná) rovnica plynov :)

Stavová rovnica plynov uvádza vzájomnú závislosť tlaku, teploty a objemu.

$$\frac{p_1 * V_1}{T_1} = \frac{p_2 * V_2}{T_2} = \textit{konštanta}$$

Pri množstve vzduchu v uzavretom priestore je súčin tlaku a objemu vydelený absolútnou teplotou konštantný.



Všeobecná rovnica plynov bola odvodená z [Charlesovho](#), [Gayov-Lussacovho](#) a [Boyle-Marriotovho zákona](#).



[Stavová rovnica plynov](#)

### Zdroje

Použitá, citovaná a doporučená literatúra:

- Mária Ivanová-Šalingová, *Vreckový slovník cudzích slov*, Kniha-Spoločník, 1993, ISBN 80-901160-2-7,
- Josef Kulaviak, František Valášek, Ladislav Kalas, *Obrazový slovník výkladový. Komponenty pro pneumatiku a hydrauliku*, Blansko 2014,
- Marian Šupák, Jitka Almášová, *Pneumatické mechanizmy*, MPC Bratislava 2012,
- Marián Bičian, *Návrh potiskovacího zařízení*, Zlín 2002,
- Milan Lokšík, *Simulácia a modelovanie technologických procesov pomocou stavebnice FESTO*, Trenčianska univerzita Alexandra Dubčeka v Trenčíne, Fakulta Mechatroniky, Trenčín 2009,
- Peter Croser, Frank Ebel, *Pneumatika, Základný stupeň*, FESTO Didactic,
- Petr Matěj, Kamil Staněk, Stanislav Badura, Vladimír Krupník, *Učebnice základu pneumatiky*, Střední škola, Ostrava - Kunčice 2009,
- Vlastimil Nemeček, *Využití techniky FESTO Didactic pro praktickou výuku v oboru Mechatronik*, Masarykova univerzita, Pedagogická fakulta, Katedra didaktických technologií, Brno 2009.