

Boyleov-Marriotov zákon :)

Boyleov-Marriotov zákon uvádza závislosť medzi zmenou tlaku plynu a zmenou jeho objemu pri konštantnej teplote.

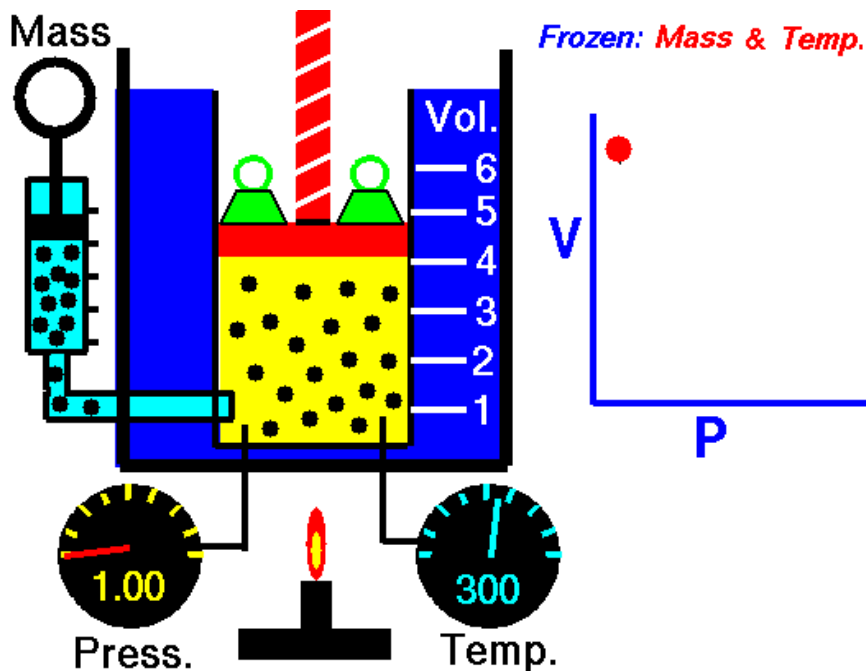
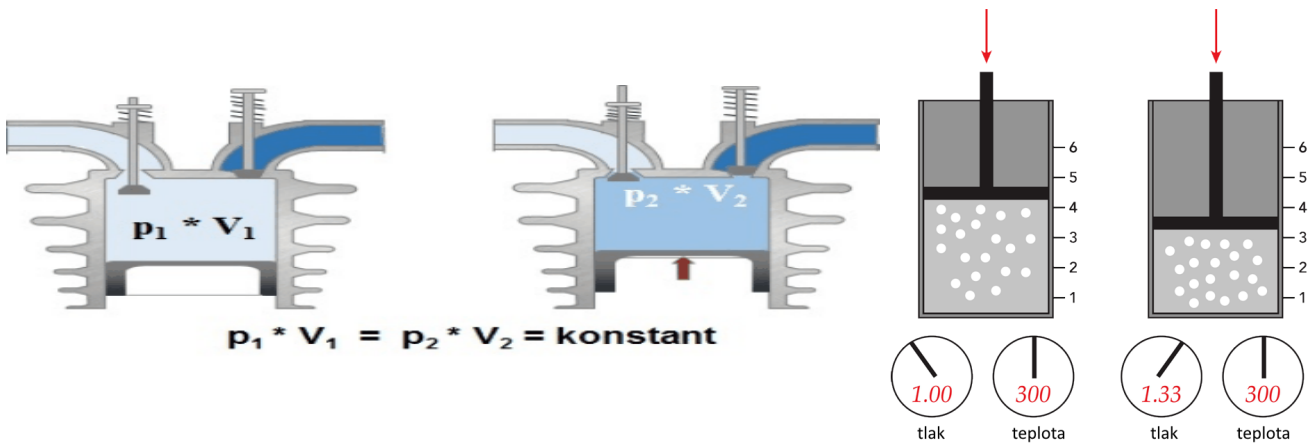
$$\frac{p_2}{p_1} = \frac{V_1}{V_2}$$

$$p_1 * V_1 = p_2 * V_2 = p_3 * V_3 = \textit{konštanta}$$

Objem plynu v uzavretom priestore je pri konštantnej teplote nepriamo úmerný absolútnemu tlaku, resp. súčin absolútneho tlaku a objemu určitého množstva plynov je konštantný.

Inak:

Pri izotermickom deji je tlak ideálneho plynu nepriamo úmerný objemu.



[Stavová \(všeobecná\) rovnica plynov](#), [Charlesov zákon](#), [Gayov-Lussacov zákon](#)

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.