

Gayov-Lussacov zákon :)

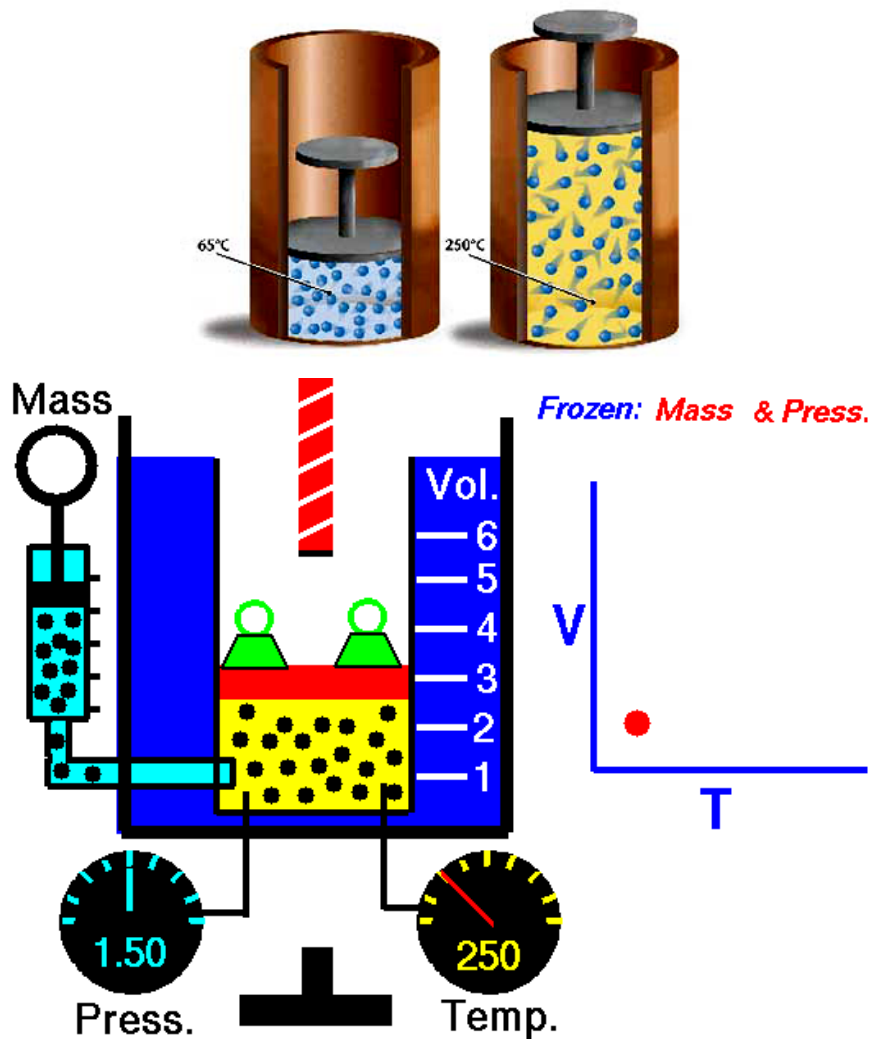
Gayov-Lussacov zákon uvádza závislosť medzi zmenou objemu plynu a zmenou teploty, pri konštantnom tlaku.

$$\frac{V_2}{V_1} = \frac{T_2}{T_1}$$

Objem plynu v uzavretom priestore je priamo úmerný absolútnej teplote pokiaľ sa tlak nezmení.

Inak:

Pri izobarickom deji je objem ideálneho plynu priamo úmerný termodynamickej teplote.



[Stavová \(všeobecná\) rovnica plynov](#), [Boyleov-Marriotov zákon](#), [Charlesov 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.