Gayov-Lussacov zákon :)

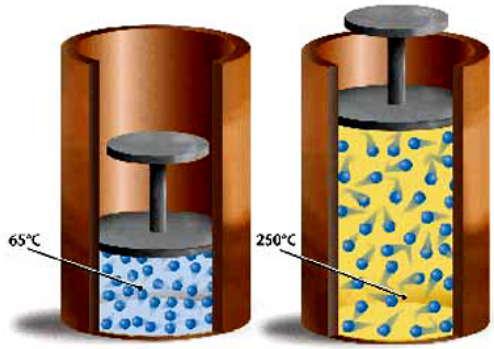
Gayov-Lussacov zákon uvádza závislosť medzi zmenou objemu plynu a zmenou teploty, pri konštantnom tlaku.

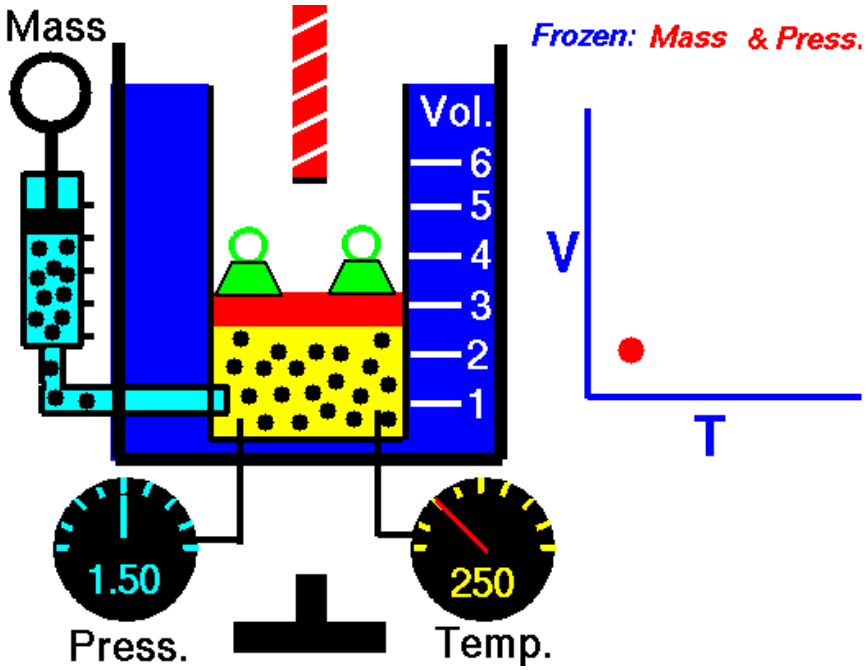
$$\frac{V_2}{V_1} = \frac{T_2}{T_1}$$

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,

Copyright © 2013 - 2026 Encyklopédia poznania

· **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.**

Copyright © 2013 - 2026 Encyklopédia poznania