

Charlesov zákon :)

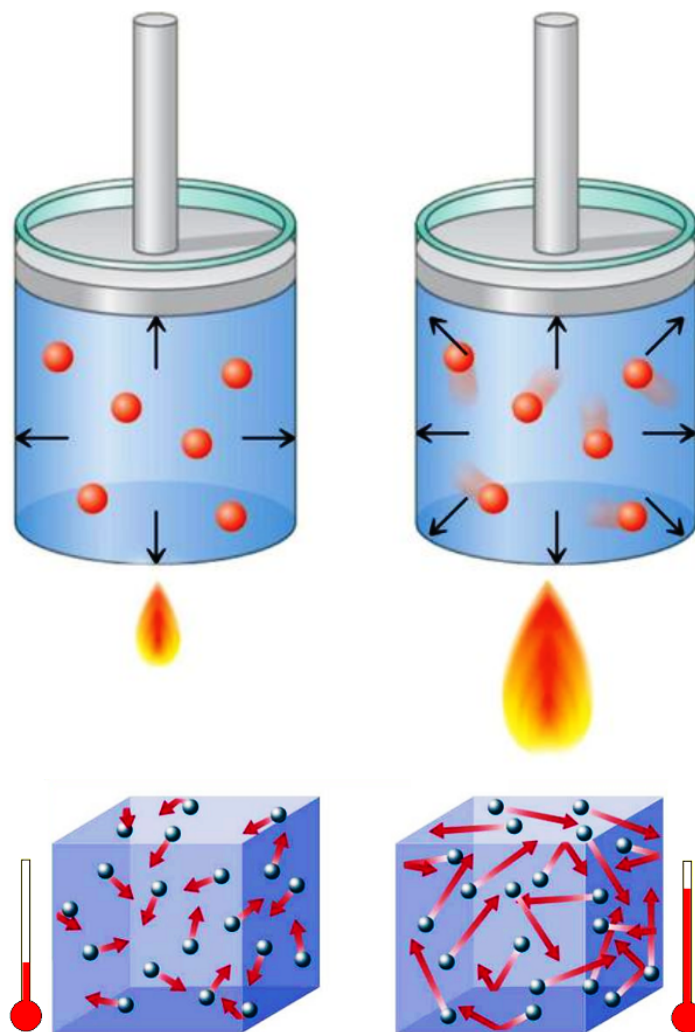
Charlesov zákon uvádza závislosť medzi zmenou tlaku plynu a zmenou jeho teploty pri konštantnom objeme.

$$\frac{p_2}{p_1} = \frac{T_2}{T_1}$$

Absolútny tlak plynu v uzavretom priestore je pri konštantnom objeme plynu priamo úmerný absolútnej teplote.

Inak:

Pri izochorickom deji je tlak ideálneho plynu priamo úmerný termodynamickej teplote.



Súvislosť medzi teplotou a pohybom molekúl **plynu**

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