Stavová (všeobecná) rovnica plynov :)

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

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

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.

Copyright © 2013 - 2026 Encyklopédia poznania