

Vratné a nevratné děje

Průběh termodynamického procesu může být buď vratný nebo nevratný (reverzibilní × ireverzibilní).

Proběhne-li v dané soustavě rovnovážný děj v jednom směru a pak ve směru opačném a soustava se dostane zpět do původního stavu, aniž by nastaly v okolních tělesech změny,. Takový proces nazýváme jako **vratný děj**. Skutečné děje se ideálnímu vratnému pouze přibližují a to jen v případě, že probíhají dostatečně pomalu.

Všechny skutečné děje jsou **nevratné**. V jednom směru probíhají samovolně bez vnějšího působení a k tomu, aby děj probíhal v opačném směru, je nutno dodat energii z vnějšího zdroje.

Odkazy

Zdroj

- KUBATOVA, Senta. *Biofot* [online]. [cit. 2011-01-31]. <<https://uloz.to/!CM6zAi6z/biofot-doc>>.



Článek neobsahuje vše, co by měl.

Můžete se přidat k jeho autorům (https://www.wikiskripta.eu/index.php?title=Vratn%C3%A9_a_nevratn%C3%A9_d%C4%9Bje&action=history) a jej.

O vhodných změnách se lze poradit v diskusi.