

GRUNDLAGEN THERMODYNAMIK & IDEALES GAS

1. HAUPTSATZ

Energieerhaltung angewendet auf ein Gas (oder allg. auf ein System) Energie ist erhalten, man kann nicht erschaffen oder vermischen, nur umwandeln.

$$\Delta U = Q + W$$

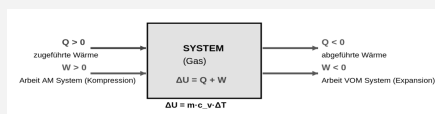
Bedeutung der Variablen:

ΔU = Änderung der inneren Energie des Gases (wie viel thermische Energie gespeichert ist)

Q = dem Gas zugeführte Wärme (ausgetauschte Wärme)

W = am Gas verrichtete Arbeit

1. Hauptsatz - Vorzeichenkonvention



C

By yasibuzz

cheatography.com/yasibuzz/

Not published yet.

Last updated 1st June, 2026.

Page 1 of 1.

Sponsored by [ApolloPad.com](https://apollopad.com)

Everyone has a novel in them. Finish Yours!

<https://apollopad.com>