

# Transformare adiabatică

# Ecuția transformării adiabatică

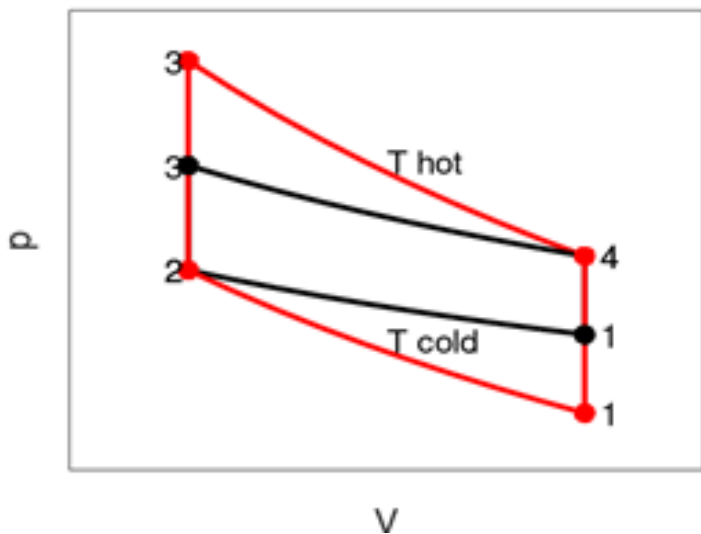
Transformarea adiabatică a gazului ideal poate fi descrisă de ecuația:

$$pV^\gamma = \text{constant} \quad (1)$$

unde  $p$  este presiunea,  $V$  este volumul, iar (doar pentru gaze perfecte):

$$\gamma = \frac{C_p}{C_v} = \frac{i+2}{i} \quad (2)$$

Curba ce reprezintă variația presiunii în funcție de volum



## Variația presiunii în funcție de volum

Nr.crt	Mărime	Valoare
1	presiune	1 atm
2	volum	200 l

# Concluzii

Transformarea adiabetică este un proces termodinamic în care sistemul termodinamic se schimbă dintr-o stare inițială într-o altă stare finală, fără a exista transfer de căldură între sistem și mediul extern. Acest lucru înseamnă că sistemul termodinamic nu primește nicio cantitate de căldură de la mediul extern și nici nu cedează căldură către mediul extern.