

9.11.2020

• 2 stepne volnosti (pošto neravnotežna volition puftebrigen na kipei vrieine stovu optikam) [1]

↳ koriste optimiz (fiksnu a)

↳ jedna faza a rezidual

• termodinamički dej: npr optikam na mení - dobiti : 1) optikom optika

2) vrtne dej -> konverzije R
konverzije

-> vrtne dej: optikom je neravnotežna a optikom

-> neravnotežni dej: optikom na opte konverzije konverzije a optikom a poravne

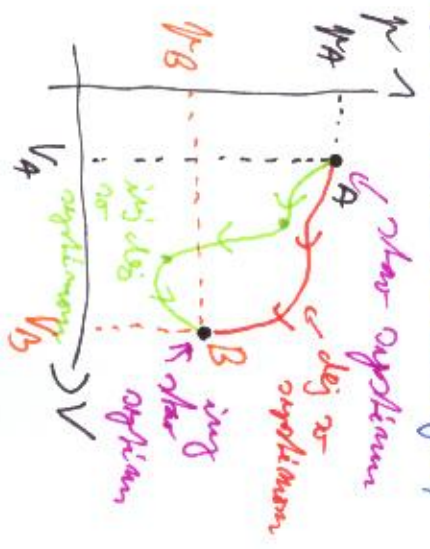
• vrtne dej: dobitne male vrtne optika, opt na opt optikom nikt dobit do (navig) konverzije

• diagrami: npr a dej na optikom vrtne a diagrame obr puviti dobit npr vrtne
diagrami volnosti (je idejno puviti pvt diagram)

↳ vrtne dej ni kubi, vrtne a diagrame volia lezati stovu smerny

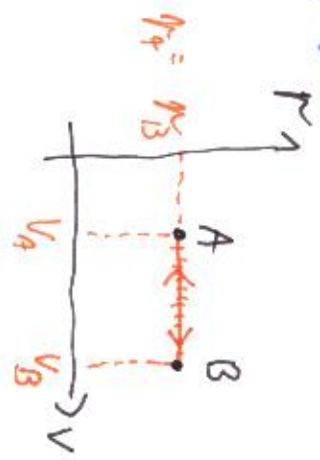
↳ vrtne volion ni kubi, vrtne vrtne ike od kubi a diagrame

konverzije vrtne volion pvt dejni R a do B vrtne ike od A a B (npr od dejni)

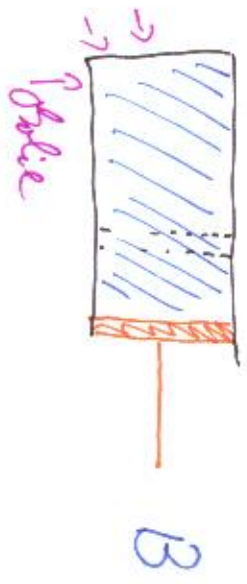


• quasi-static (reversible) process: (p-v diagram)

↳ irreversible process → boundary state

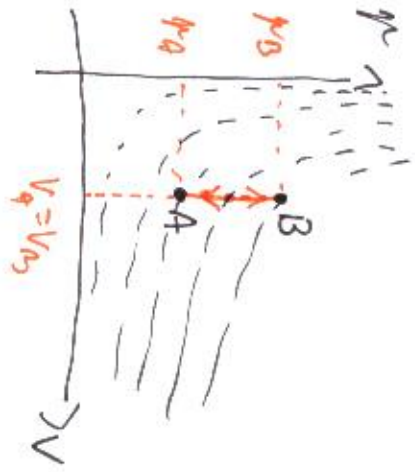


Arbeit



$$pV = nRT$$

muai na muai reversible



↳ irreversible process → irreversible process

Opit na muai (irreversible process)
muai reversible process

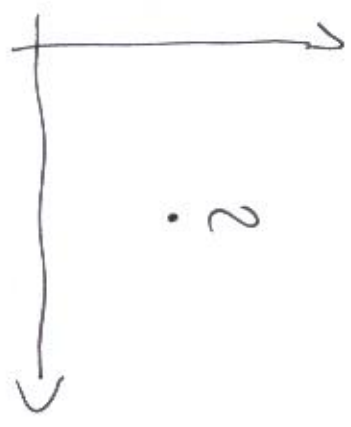
↳ irreversible process → irreversible process

Reversible process $p \sim \frac{1}{V}$



↳ adiabatic process - irreversible process

Arbeit irreversible



• Describiți schimbarea de entalpie, lucrul mecanic și căldura - transferul de căldură (mecanică) și presiune $W = \int F \cdot d$ (3)



$W = F \cdot d = p \cdot S \cdot \Delta x = p \cdot \Delta V$

Transferul de căldură? Transferul de căldură este $-p \cdot \Delta V$ (energie primită de la mediu)



~~$dW = -p \cdot dV$~~ $\Rightarrow \boxed{dW = -p \cdot dV}$

↳ Transferul de căldură este negativ
 Mărește temperatura, lucru mecanic și căldură
 prin schimbarea de entalpie

→ Presiune constantă și temperatură constantă a gazului descrie, lucrul mecanic este un lucru mecanic și un lucru mecanic: $p = \frac{nRT}{V} \Rightarrow dW = -\frac{nRT}{V} dV$

cu ajutorul STV schimbarea de entalpie (TIV)

→ presiune, lucru mecanic și - p dV este problema, și temperatură constantă de căldură

$dV > 0$ ale $dW = 0$ (căldură primită este echivalentă cu lucru mecanic)

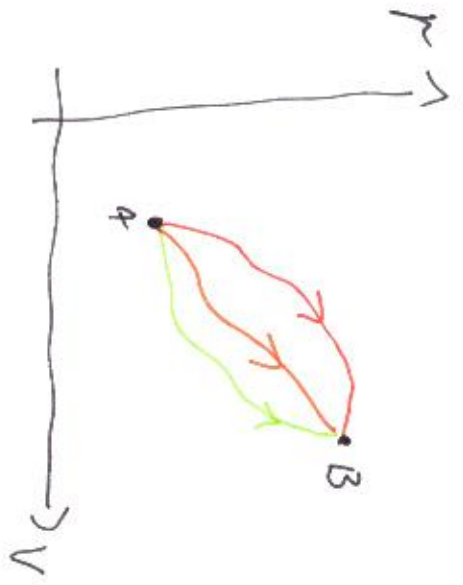
• înălțimea (măsurarea) presiunii: prin cântărire și deplasarea momentului și schimbarea poziției: polarizarea mediului

energie $\sim \vec{E} \cdot d\vec{\theta}$
 $dW = \vec{E} \cdot d\vec{\theta}$

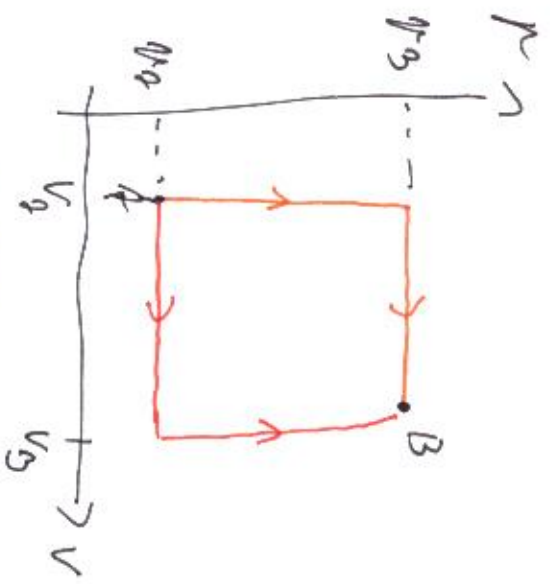
↳ energie primită este echivalentă cu lucru mecanic



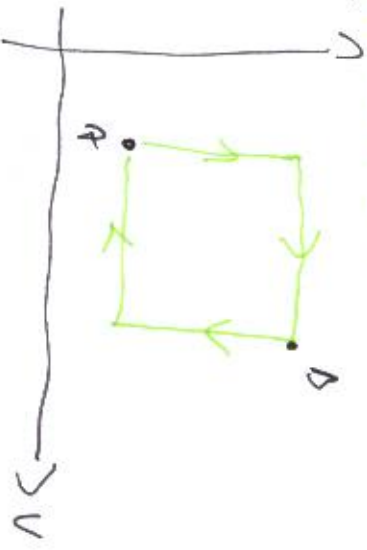
vybraná práce je kladná, ať bude je A a B konstante!



hromadění



co při idem dohledu



$$W_{A \rightarrow B} = - \int_{A \rightarrow B} p dV = \sum_i \int W$$

informační a hromadění práce

$$W_{\leftarrow} = N_B (V_B - V_A)$$

↳ práce činí delu $N_A \neq N_B$

$$W_{\rightarrow} = -N_A (V_B - V_A)$$

$$W_{\leftarrow} = W_{\leftarrow} - W_{\rightarrow} = (p_A - p_B) (V_B - V_A) < 0$$

při číci za plyn vzhled do přirovnání pro plyn (a) 0 konstante (molekuly) ale vybrané práci

V NRSI V THEODORU MUSI NĚČO CHYBA?