

• jednoduchý nebezpečný obor

(1)

$$\begin{array}{c} \text{dodávané riziko} \\ \text{dodávané riziko} \\ \text{dodávané riziko} \end{array}$$

Návrat a rizice je pak rovnoukovatelný $\Rightarrow \Delta E = 0$

$\Omega = \int \beta \Sigma W + \int \beta Q$

výsledek: pokud přijal riziko a výnosy výším neobhají

(když máme riziko výnosu
máme riziko výnosu)

korime, ne ome prenenim rizika na výnosu (když máme riziko výnosu)

rizika

• ab dobré hr. riziko možnost? definujeme rizikem $\gamma = \frac{\text{risk}}{\text{investice}} = \frac{\text{výnos}}{\text{dodávané riziko}}$

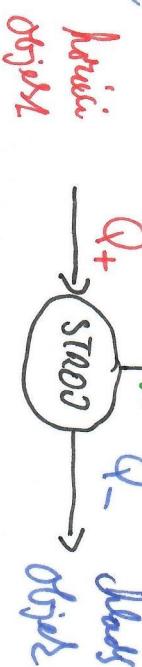
• vlastnosti výnosu výnosu (risk) alespoň integrovaného rizika (\rightarrow) rizika výnosu část integrovaného rizika

• riziko výnosu $\Omega = Q_+ - Q_-$ i kde Q je odvratné riziko ($Q_- > 0$)

příloha

$$\boxed{\gamma = 1 - \frac{Q_-}{Q_+}}$$

• nebezpečný způsob mít riziko



• nebezpečný způsob mít riziko

objekt

• diagram období velkého uporu 



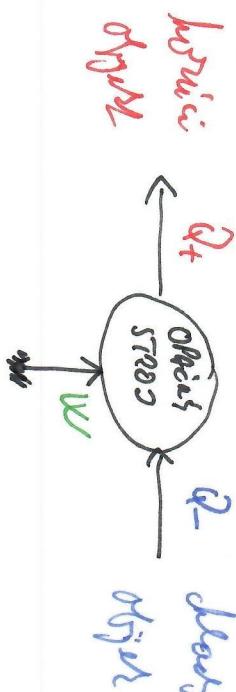
$\oint dP \cdot dV < 0$ následná výkon
příjem

$$(f \text{ lebo } P_2 > P_1)$$

$$W = Q_p - Q_n$$

celkové příjde lebo Q_p , celkové odvzdušné lebo $-Q_n$

• ak má proces v neplne sa objem, potom má k tomu jeden proces struktur



→ Ak preto nie je možné objem
na konci objektu - hladinu

- neplatná pumpa / kompresor
- plimokrúžek

• Neplatné sú všechny procesy ktoré na konci
máme objem, ktorý potrebuje väčší objem

ak má vtedy ktorýkoľvek proces nie na konci prameň plivu zase potrebuje väčší

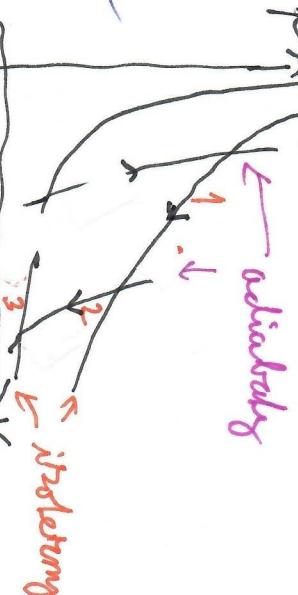
• Dôvod je, že neplatné sú: roztekanie, ochladenie, ohladenie, tlakovanie

$$Q_p - W$$

• Neplatné sú tie Carnotov procesy

↳ izotermické dohrievanie / oholenie neplného

↳ adiabatické tlakovanie / neplného

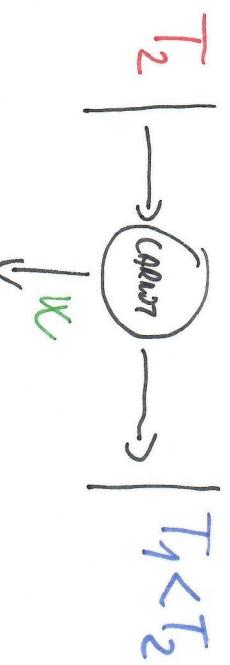


• Kedy proces je neplatný?

ak neliši konci / hladinu
objektu → neplného

neplatný

• diagram



• Núčinnat

$$\eta_{\text{casat}} = 1 - \frac{T_1}{T_2}$$

• Núčinnat je k dispozícii kofr, ktorého, minú ho premeniť na praci (pracu)

(\hookrightarrow ak je k dispozícii kofr, ktorého, minú ho premeniť na praci?

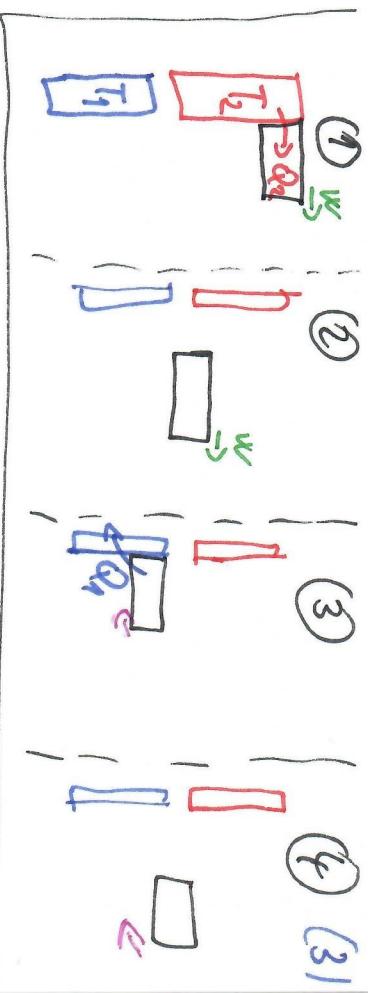
Druhý termodynamický zákon

- horúci aj o horu, čo mi a do nie on poslalé termodynamické dejky

\rightarrow dve horu \rightarrow Max. Kelvinova (Planck)

\rightarrow Clausiusova

\rightarrow horúca - čiernodier kúrdenie o núčinnatí kofr, ktorého, minú do nej poslaté na definíciu entropie



KELVIN & PEOCK

mikrofyzické pravidlo

(4)

- ↳ neexistuje proces, kterýho jedinou vlastností je odebírání teply z rezervoáru a jeho přeměnou na práci
- ↳ mikrofyzické pravidlo

Clausus

- ↳ neexistuje proces, kterýho jedinou vlastností je posun teply do rezervoáru nebo jejího uvolnění

- proces někdy musí být "jednou" zde
- mikrofyzické pravidlo

mikrofyzické pravidlo

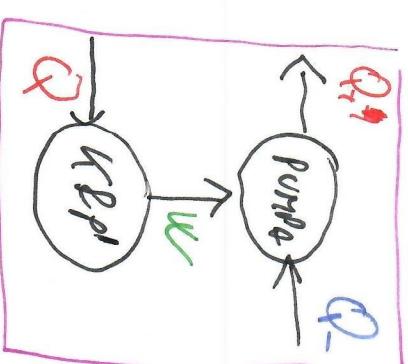
- Mikrofyzické pravidlo ještě není o všech mikrofyzických procesech

- Dividenci?

- proklatovat je v KEP

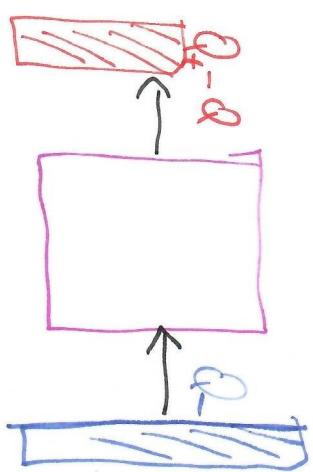
Mikrofyzické pravidlo

příklad



$$Q_t = W + Q_+ = Q + Q_- > Q$$

proton mānn



Hodnoty
potřebných
charakteristik