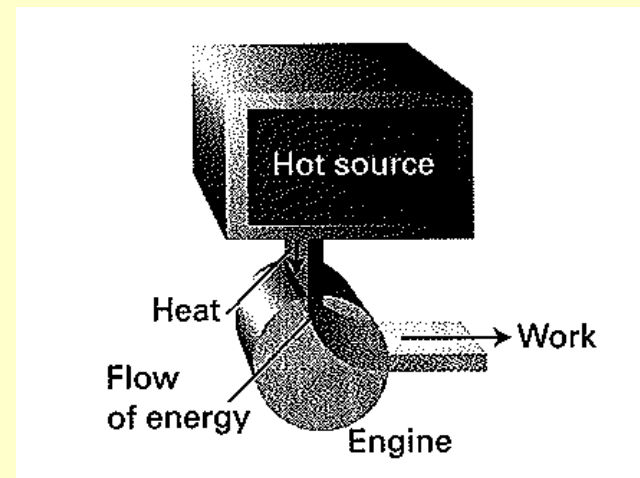
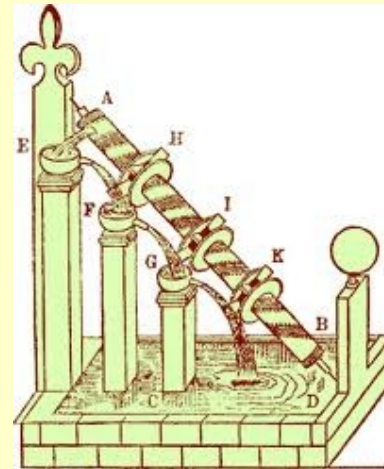
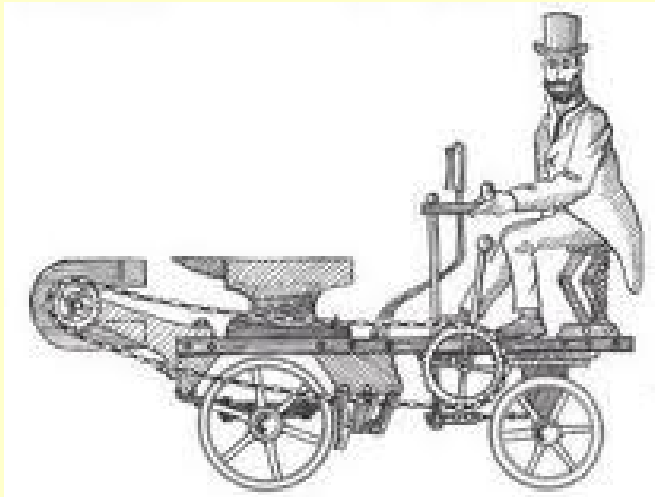
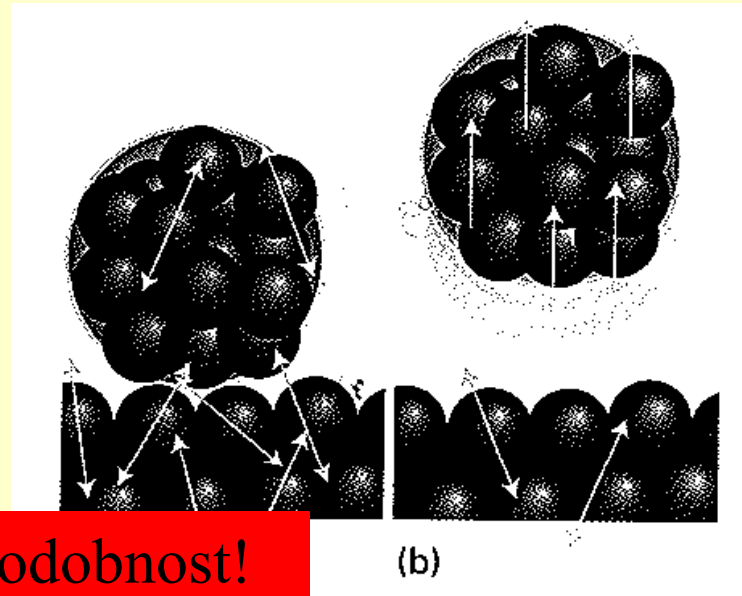
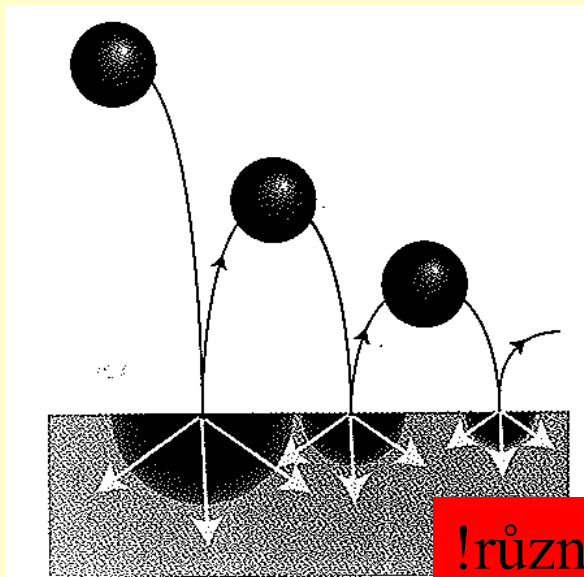


2. Věta termodynamická



Přirozená disipace (rozptylování) energie

Usměrněný pohyb – neusměrněný pohyb (složek soustavy)



!různá pravděpodobnost!

Spontánní měny izolované soustavy: celková energie se zachovává (1.z TD: $\Delta U = \text{konst}$) ale je to spojeno s rozptýlením energie (do neuspořádaných termálních pohybů). Pozor na mikroměřítko! Brownův pohyb

Samovolný děj: probíhá bez vynaložení práce. Energie se při něm zachovává, ale dochází k její degradaci, či k jejímu rozptýlení (při samovolných dějích dochází ke zvyšování chaosu, neuspořádanosti).

Entropie

Samovolné děje: $\Delta S_{\text{tot}} > 0$

Rovnovážné děje: $\Delta S_{\text{tot}} = 0$

Termodynamická
definice:

$$dS = \frac{dQ}{T}$$

$$\Delta S = \int \frac{dq_{\text{rev}}}{T}$$

Pro výpočet ΔS nutno najít vratnou cestu. $1/T$ je tzv normalizační faktor (konverze do exaktního dif)

Ireverzibilní děje: expanze do vacua, tepelný kontakt těles,....

Reverzibilní děje: isothermní a adiabatická expanze/komprese, ...

Statistická definice:

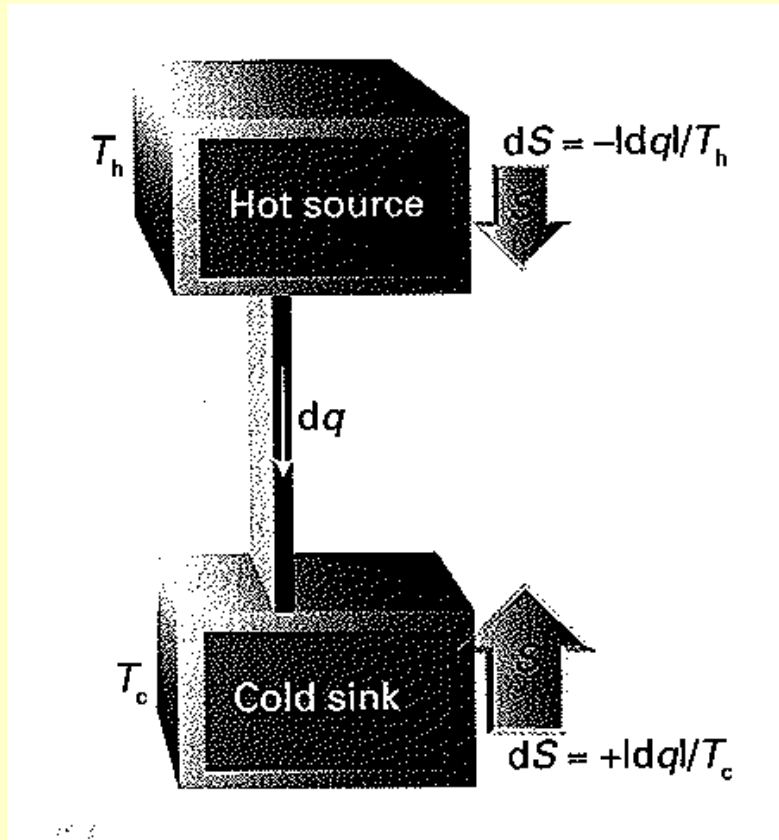
$$S = k \ln W$$

k..Bolzmanova konstanta

W...počet mikrostavů

Změny entropie izolované soustavy

Přenos tepla (nevratné)



Protože:

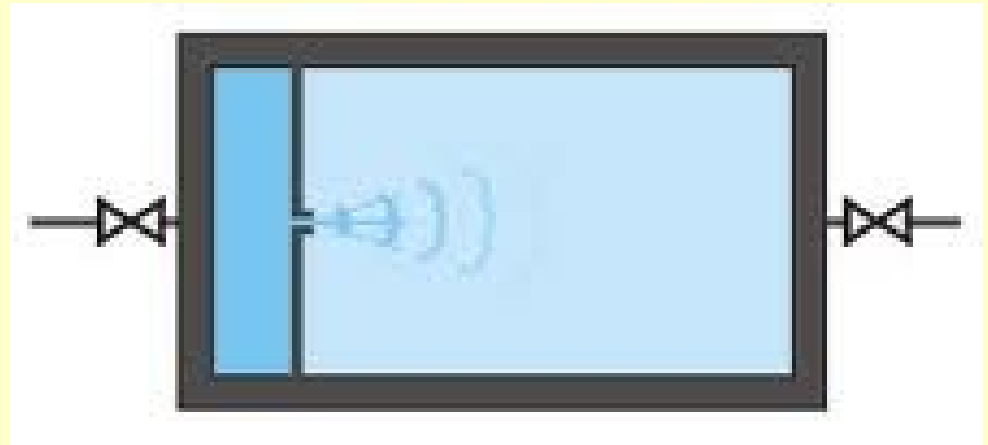
$$T_{Hot} > T_{Cold}$$

$$\Delta S_{tot} = \Delta S_{Hot} + \Delta S_{Cold}$$

Přestože se přenáší stejné množství tepla dq totální entropie roste.

Adiabatická expanze plynu do vacua (nevratné)

$$\Delta S_{\text{tot}} = nR \ln \frac{V_f}{V_i}$$



$$\Delta S_{\text{tot}} = \langle S_{\text{adia}} \rangle$$

Vybrané vztahy

3. Entropie

$$dS = \frac{dQ_{\text{rev}}}{T}$$

závislost na T:

$$dS = \frac{n C_p^m}{T} dT$$

vlastnosti: $\oint ds = 0$

-kritérium samovolnosti procesů $dS \geq 0$ ← uzavřít děj

-je možné vypočítat absolutní hodnotu ← uzavřít

S z 3. věty termodyn.

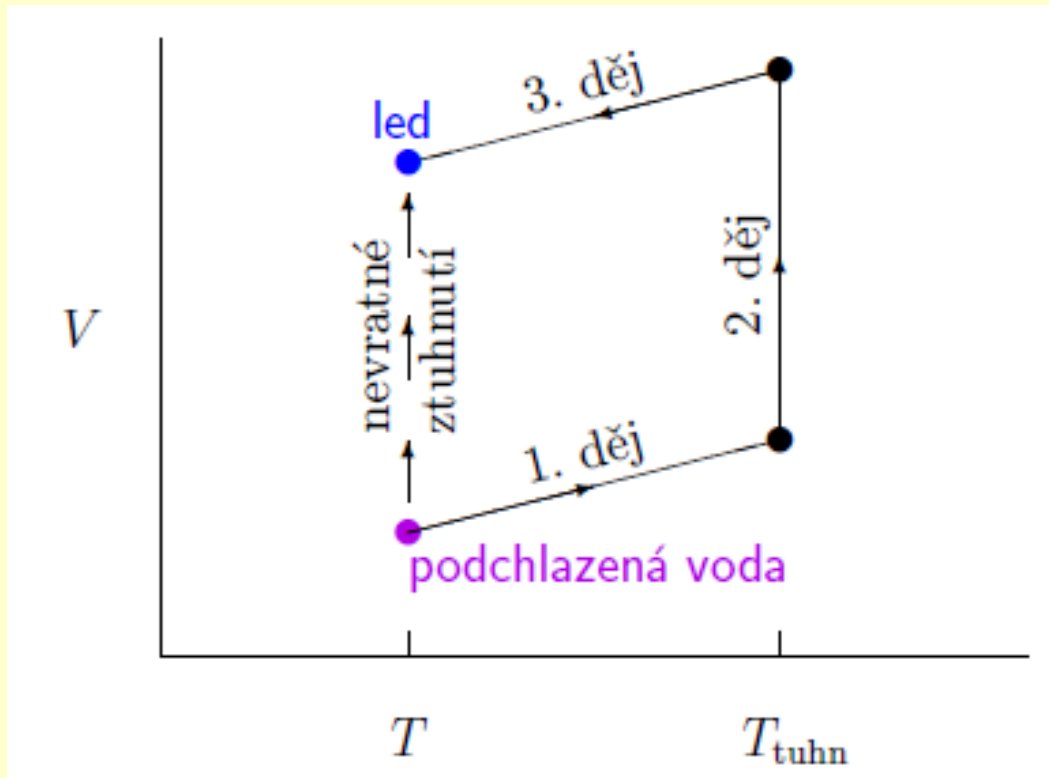
$$S(T \rightarrow 0) = 0$$

$$S(T) = n \int_0^T \frac{C_p}{T} dT$$

-fázový přechod:

$$\Delta S = \frac{\Delta H^{f_1 \rightarrow f_2}}{T}$$

Tuhnutí přechlazené vody (nevratné)



$$\oint ds = 0$$

$$\Delta_{\text{nevr.tuhn}} S = \int_T^{T_{\text{tuhn}}} \frac{C_p^{(l)}}{T} dT + \frac{\Delta_{\text{tuhn}} H}{T_{\text{tuhn}}} + \int_{T_{\text{tuhn}}}^T \frac{C_p^{(s)}}{T} dT$$

Výpočet nevratného tuhnutí

$$\Delta_{\text{nevr.tuhn}}S = \int_T^{T_{\text{tuhn}}} \frac{C_p^{(l)}}{T} dT + \frac{\Delta_{\text{tuhn}}H}{T_{\text{tuhn}}} + \int_{T_{\text{tuhn}}}^T \frac{C_p^{(s)}}{T} dT$$

$$\Delta_{\text{nevr.tuhn}}H = \int_T^{T_{\text{tuhn}}} C_p^{(l)} dT + \Delta_{\text{tuhn}}H + \int_{T_{\text{tuhn}}}^T C_p^{(s)} dT$$

$$\Delta_{\text{nevr.tuhn}}S = \frac{\Delta_{\text{tuhn}}H}{T_{\text{tuhn}}} + \int_{T_{\text{tuhn}}}^T \frac{\Delta C_p}{T} dT$$

$$\Delta C_p = C_p^{(s)} - C_p^{(l)}$$

$$\Delta_{\text{nevr.tuhn}}H = \Delta_{\text{tuhn}}H + \int_{T_{\text{tuhn}}}^T \Delta C_p dT$$

$$\Delta_{\text{nevr.tuhn}}G = \Delta_{\text{nevr.tuhn}}H - T \Delta_{\text{nevr.tuhn}}S$$

Isotermní expanze id. plynu v tepelném zásobníku (vratné)

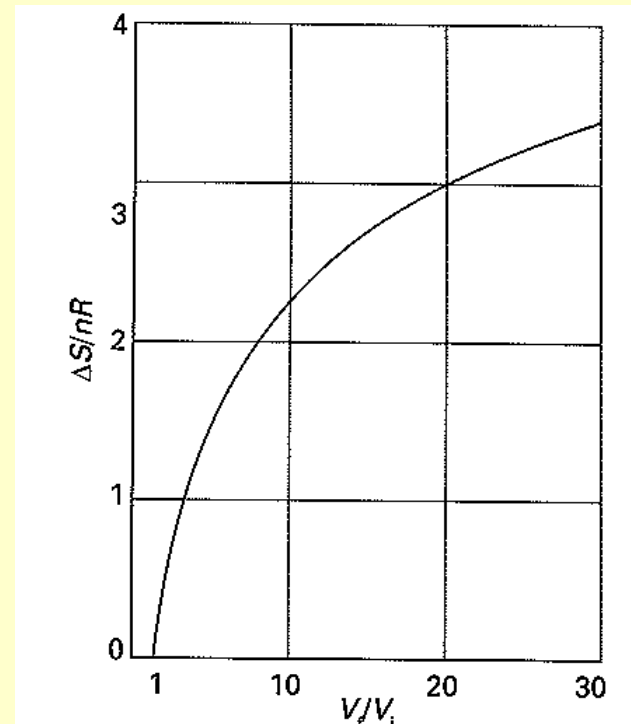
Plyn:

$$\Delta S = nR \ln \frac{V_f}{V_i}$$

Okolí:

$$\Delta S_{\text{sur}} = \frac{q_{\text{sur}}}{T} = -\frac{q_{\text{rev}}}{T} = -nR \ln \frac{V_f}{V_i}$$

Celkem: $\Delta S_{\text{tot}} = 0$ (vratný děj)



$\Delta S_{\text{tot}} = \Delta S_{\text{iso}} + \Delta S_{\text{sur}} = 0$

Fázová transformace (vratné)

$$\Delta_{\text{trs}} S = \frac{\Delta_{\text{trs}} H}{T_{\text{trs}}}$$

$$\Delta S_{\text{tot}} = \Delta S_{\text{trs}} + \Delta S_{\text{sur}} = 0$$

Troutnovo pravidlo (výjimky: H₂O, CH₄):

Table 3.2* The standard entropies of vaporization of liquids

	$\Delta_{\text{vap}} H^{\circ}/(\text{kJ mol}^{-1})$	$\theta_b/^{\circ}\text{C}$	$\Delta_{\text{vap}} S^{\circ}/(\text{J K}^{-1} \text{mol}^{-1})$
Benzene	30.8	80.1	87.2
Carbon tetrachloride	30	76.7	85.8
Cyclohexane	30.1	80.7	85.1
Hydrogen sulfide	18.7	-60.4	87.9
Methane	8.18	-161.5	73.2
Water	40.7	100.0	109.1

Ohřev části izolované soustavy za kon. P (nebo V)

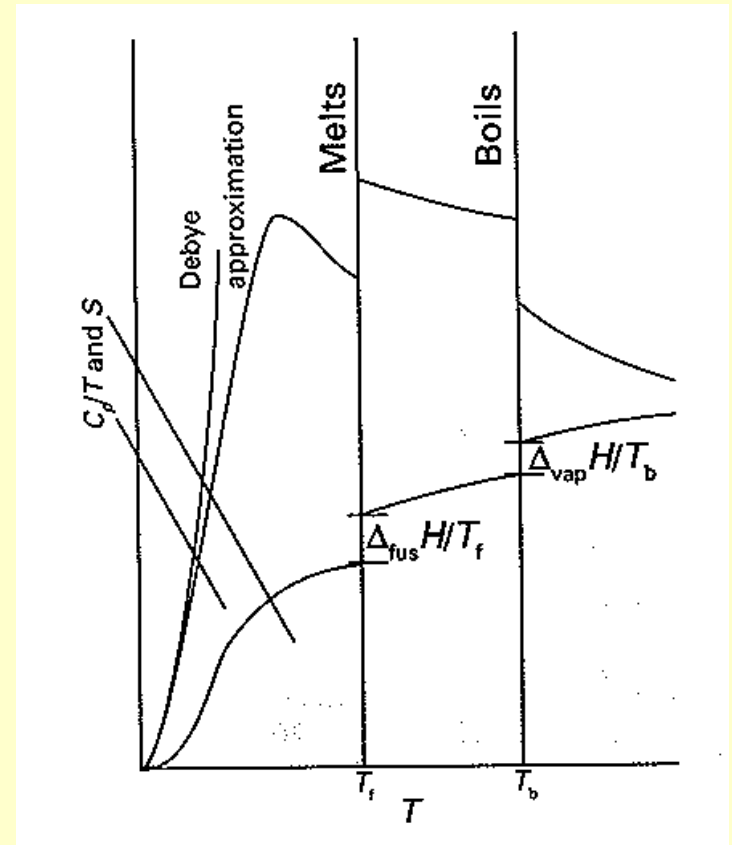
$$dS = \frac{dq_{rev}}{T}$$

$$S(T_f) = S(T_i) + C_p \int_{T_i}^{T_f} \frac{dT}{T} = S(T_i) + C_p \ln \frac{T_f}{T_i}$$

Ohřev z 0K s fázovými transformacemi

$$S_m(T) = S_m(0) + \int_0^{T_f} \frac{C_{p,m}(s,T)}{T} dT + \frac{\Delta_{fus}H}{T_f} + \int_{T_f}^{T_b} \frac{C_{p,m}(l,T)}{T} dT + \frac{\Delta_{vap}H}{T_b} + \int_{T_b}^T \frac{C_{p,m}(g,T)}{T} dT$$

Čemu je rovna entropie při 0K?



Entropie při 0K

Experiment: C_p , C_v pro teploty blízké 0K klesají k nule. Tedy dS jde k 0. Změny entropie fázových transformací a chemických reakcí klesají k nule také.

Statistická TD: Při 0K ustává v ideálním krystalu tepelný pohyb. Existuje pouze jeden stav: $W=1$ a tedy $S=k \ln W=0$.

3. Věta termodynamická

Entropie ideálního krystalu prvku
za 0K je rovna nule.

$$S(0) = 0$$

Pozor.: směsi mají zbytkovou entropii míšení .

Důsledky 3. VT

Absolutní hodnotu entropie prvku lze vypočítat:

	$S_m^\circ / (\text{J K}^{-1} \text{ mol}^{-1})$
Debye extrapolation	1.92
Integration, from 10 K to 35.61 K	25.25
Phase transition at 35.61 K	6.43
Integration, from 35.61 K to 63.14 K	23.38
Fusion at 63.14 K	11.42
Integration, from 63.14 K to 77.32 K	11.41
Vaporization at 77.32 K	72.13
Integration, from 77.32 K to 298.15 K	39.20
Correction for gas imperfection	0.92
Total	192.06

Absolutní hodnotu změny entropie při přeměně lze vypočítat také:

$$\Delta_r S^\circ = \sum_{\text{Products}} \nu S_m^\circ - \sum_{\text{Reactants}} \nu S_m^\circ$$

$$\oint ds = 0$$

Diskuze: rúst entropie

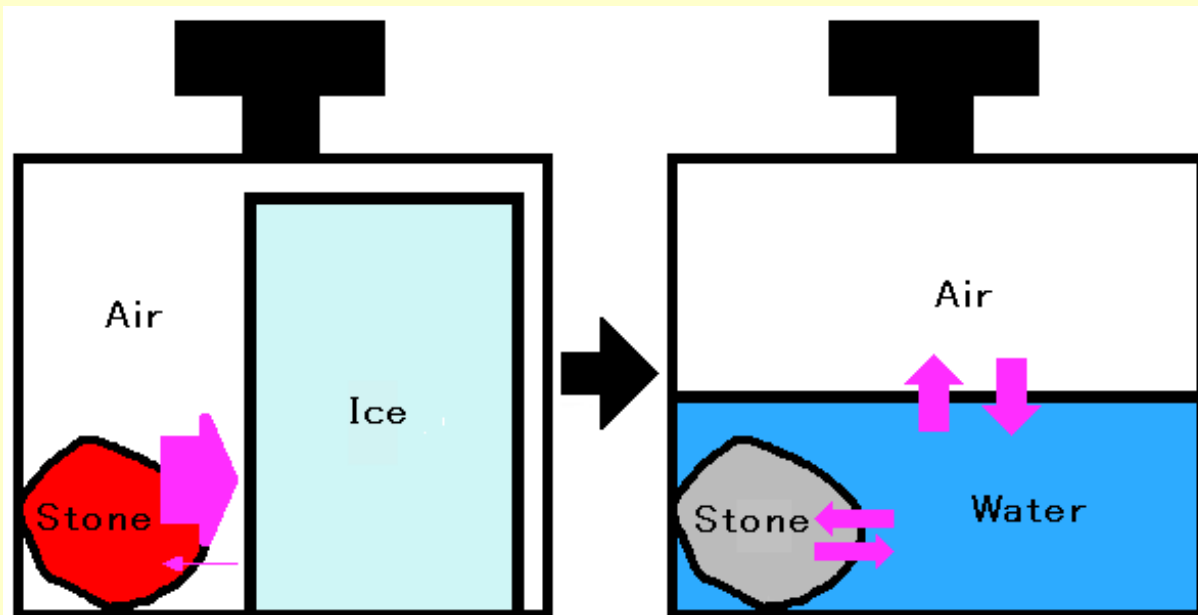
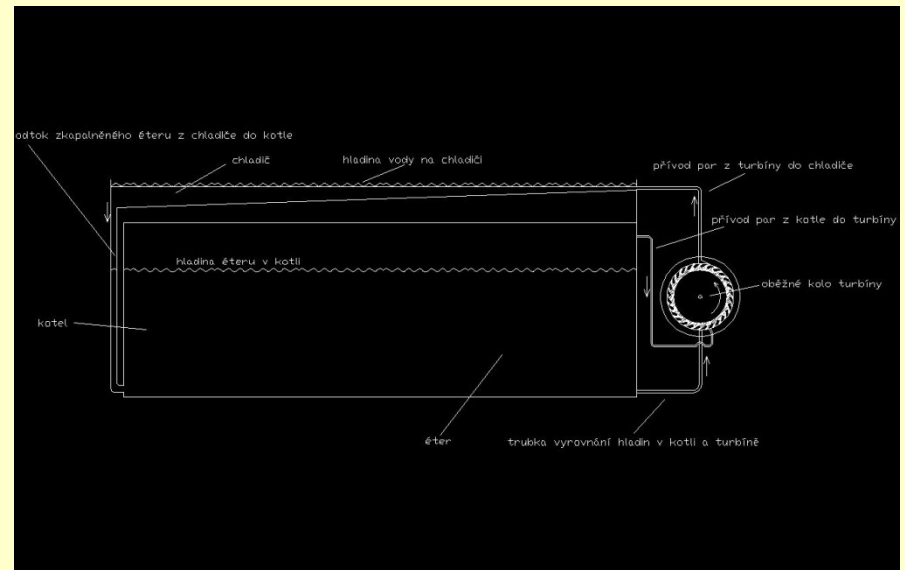


Figure 2

Diskuze: Podezřelá perpeta



<http://hawelson.blog.cz/1011/perpetis-stroj-vyuzivajici-tepelnou-energii-z-prostoru>

Perpetuum

