



Stanje in ravnovesje

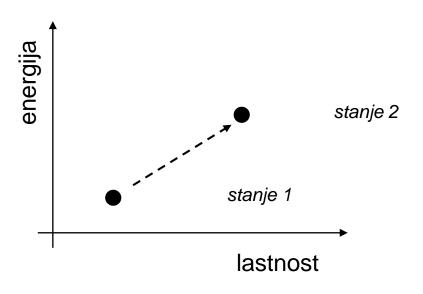
Kljub temu, da je v ravnovesju, ga lahko majhna motnja potisne

daleč iz ravnovesja!

Lahko bi bil kot molekula vode, ki je vezana na protein – če se pa sprosti, pa jo odnese daleč stran!

Iz enega stanja v drugo

Ko opravljamo delo (A) (proti potencialu) ali ko dovajamo toploto (Q)



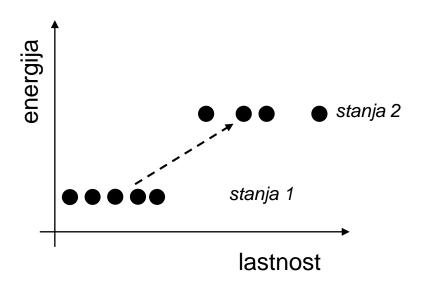
Primeri:

- dvignemo maso
- približamo dva enaka električna naboja
- oddaljimo dve nepolarni molekuli
- razdremo H-vez
- porinemo ion v nepolarno okolje
- razstavimo micelo ali lipidni dvosloj
- denaturiramo protein
- razpnemo DNA



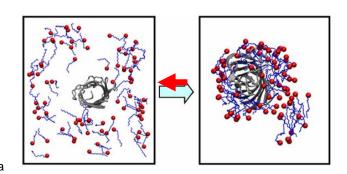
ali v različno kombinacijo drugih (drugačnih) stanj

Ko prerazporejamo sistem in s tem spreminjamo entropijo (S)



Primeri:

- dvigamo enake mase na isto višino vendar v različni smeri
- enakomerno razredčeno skupino enakih električnih nabojev prerazporejamo v bolj razredčeno skupino drobnih gruč
- razstavimo lipidni dvosloj v mnogo micel
- denaturiramo protein, ki zato zapušča agregate



Kam gremo ? - Določa prosta energija (G)!

$$G = E - TS$$

$$G = Fx - k_B T \ln P$$

G ... prosta energija

E ... energija (če je makroskopsko definirana, potem entalpija)

T ... temperatura

S ... entropija

F ... sila

x ... premik

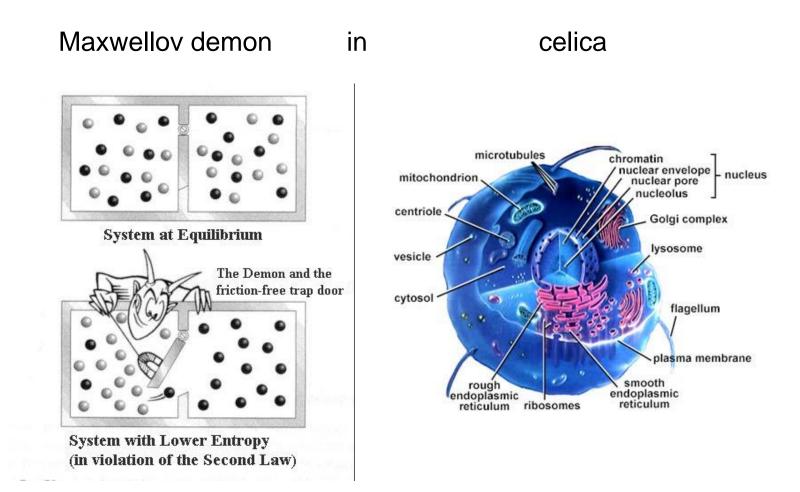
p ... število stanj sistema

 $k_B = 1.38 \ 10^{-23} \ J/K$

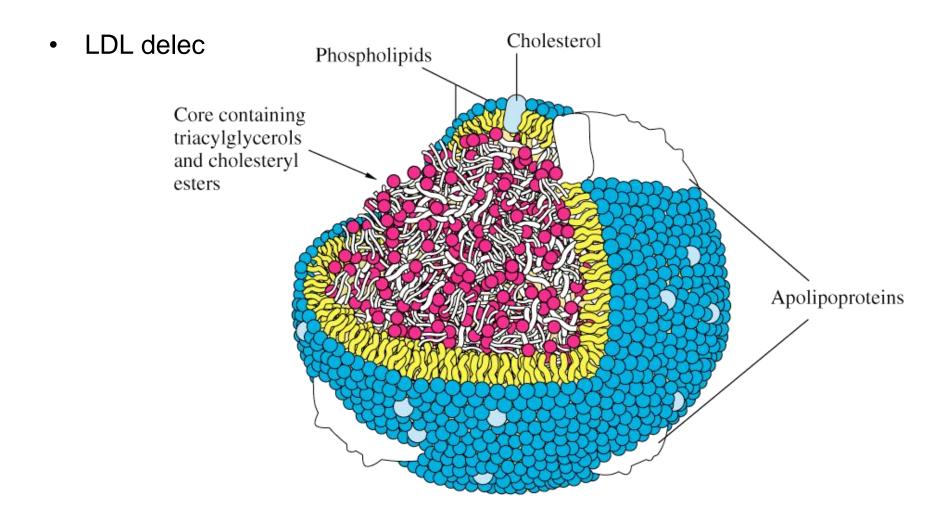
Sistem vedno minimizira prosto energijo:

$$\Delta G < 0$$

Nižati entropijo = razlikovati življenje in smrt



Nižati prosto energijo – nadzorovati prenos maščob

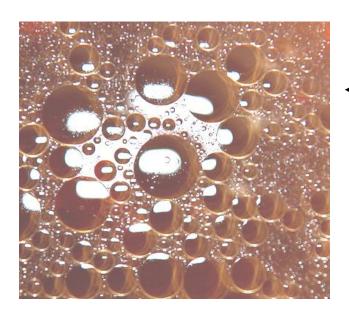


Sprememba temperature

spremeni porazdelitev med stanji

$$P_2 = P_1 e^{-\frac{\Delta E}{kT}}$$

Boltzmanova porazdelitev



izločanje maščobe iz juhe pri ohlajanju

