

Wärme-Übung 6

Daniel Saduse

Aufgabe 1

Beim Wählen aus N Türen ergibt sich folgendes Szenario (für $N \geq 3$):



Man hat letztlich die Wahl aus $\frac{1}{N}$ von $(\frac{1}{N} + \frac{1}{N})$ der ursprünglichen N Türen; die Gewinnchance ist $\frac{\frac{1}{N}}{\frac{1}{N} + \frac{1}{N}} = \underline{\underline{\frac{1}{2}}}$

egal, ob man schon die Gewinntür gewählt hatte oder nicht.

Der Denkfehler von Marilyn vos Savant liegt in der Annahme, man selbst stehe noch nicht auf der Gewinntür. Da der Quizmaster aber in jedem Fall eine Tür geschlossen halten wird, $\left[\begin{array}{l} \text{Fall 1: Bereits auf Gewinn} \Rightarrow 1 \text{ Tiege geschlossen} \\ \text{Fall 2: Auf Tiege} \Rightarrow \text{Gewinntür bleibt zu} \end{array} \right]$

steht man im Endeffekt immer vor der selben Wahl aus 2 übrig gebliebenen Türen.

ist genau so nicht richtig Erdős irrt sich!

$\frac{1}{2}$ ✓

(✗)

Aufgabe 2

N_g besetzt
 (.....) | N Positionen \Rightarrow Möglichkeiten: $\frac{N!}{N_g!(N-N_g)!} = \binom{N}{N_g}$

$$\Rightarrow S = k_B \ln \binom{N}{N_g} = k_B \left\{ \ln N! - \ln N_g! - \ln (N-N_g)! \right\}$$

$$\begin{aligned} \Rightarrow \frac{S}{R} &\cong N \ln N - N_g \ln N_g - (N-N_g) \ln (N-N_g) \\ &= N \ln \frac{N}{N-N_g} + N_g \ln \frac{N-N_g}{N_g} + N_g \ln \frac{N}{N-N_g} - N_g \ln \frac{N}{N-N_g} \quad (*) \\ &= (N-N_g) \ln \frac{N}{N-N_g} + N_g \ln \frac{N}{N_g} \\ &= - \left\{ (1-c) \ln (1-c) + c \ln c \right\} N \quad \checkmark \end{aligned}$$

Mit $F = N_g u(T) - TS$ und $\mu = \frac{\partial F}{\partial N_g}$ ist

$$\begin{aligned} \mu = +u(T) - T \frac{\partial S}{\partial N_g} &\stackrel{S_{\text{aus}}(*)}{\Rightarrow} \frac{\partial S}{\partial N_g} = k_B N \left(\frac{N-N_g}{N} \right) \left(\frac{N}{(N-N_g)^2} \right) \\ &\quad + k_B \ln \frac{N-N_g}{N_g} - k_B N \frac{N_g^2}{N_g^2 (N-N_g)} \\ &= k_B \ln \frac{N-N_g}{N_g} = \underline{\underline{k_B \ln \frac{1-c}{c}}} \quad 1-c \leftarrow \end{aligned}$$

$$\Rightarrow \underline{\underline{\mu = +u(T) - k_B T \ln \frac{1-c}{c}}}; \text{ zum Vergleich}$$

$$\mu_{\text{id.gas}} = \underbrace{-C_V T \ln(C_V T) + C_P T - k_B T \ln \frac{V}{N}}_{=: u(T)} \quad \text{Nicht ideal.}$$

Für kleine Konzentrationen c bzw. Dichten $\frac{N}{V}$ gilt
 bei beiden Ausdrücken das Argument des Logarithmus
 gegen unendlich... \checkmark

Aufgabe 3

$$\begin{aligned} \text{Clapeyron: } \mu_{\text{fest}} &= \tilde{\mu}_{\text{flüssig}} & \left| \begin{array}{l} \mu = f(p, T) \\ \tilde{\mu} = \tilde{f}(p, T) \end{array} \right. \\ \Rightarrow d\mu_{\text{fest}} &= d\tilde{\mu}_{\text{flüssig}} \end{aligned}$$

$$\Rightarrow \underbrace{\frac{\partial \mu}{\partial p}}_{= \frac{V}{N}} dp + \underbrace{\frac{\partial \mu}{\partial T}}_{= -\frac{S}{N}} dT = \underbrace{\frac{\partial \tilde{\mu}}{\partial p}}_{\text{analog}} dp + \underbrace{\frac{\partial \tilde{\mu}}{\partial T}}_{\text{analog}} dT$$

$$\Leftrightarrow dp(V_{\text{fest}} - V_{\text{fl}}) = dT(S_{\text{fest}} - S_{\text{fl}})$$

$$\Leftrightarrow \underline{\underline{\frac{dp}{dT} = \frac{\Delta S}{\Delta V}}}$$

$\frac{dp}{dT}$ ist auf der Graphik $\rightarrow 0$ für $T \rightarrow 0$,

also muss auch $\frac{\Delta S}{\Delta V} \rightarrow 0$ gehen.

Dies impliziert jedoch einen nicht-verschwindenden
Volumenunterschied ΔV bei $\Delta S \rightarrow 0$.

(Und natürlich $\Delta T \rightarrow 0 \Rightarrow \Delta S \rightarrow 0$)

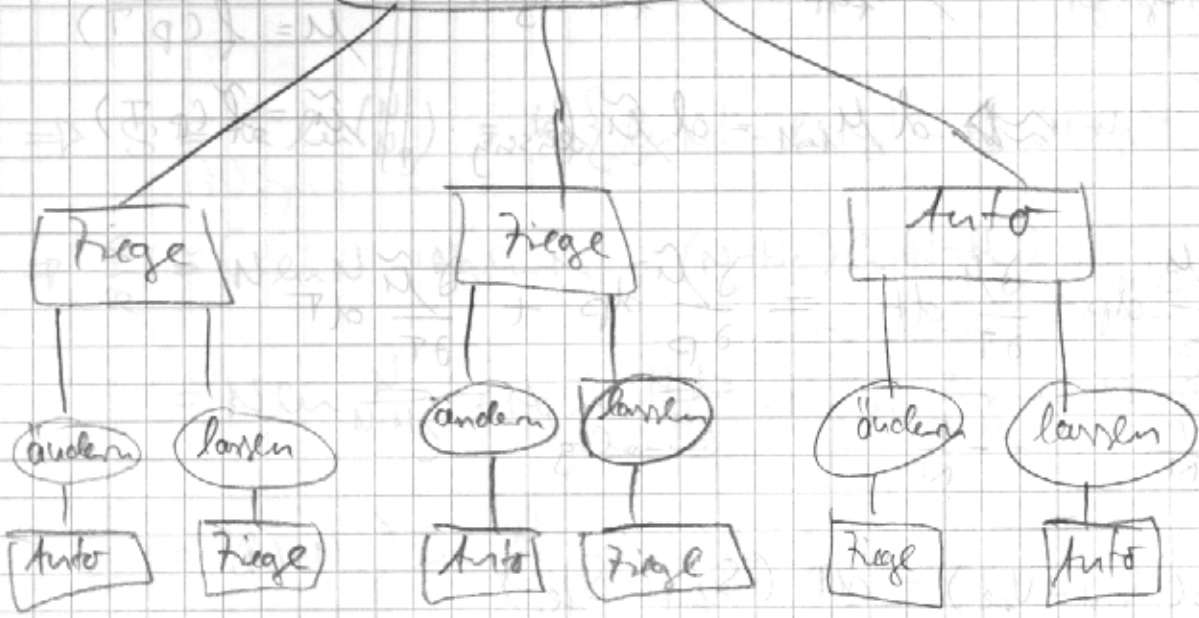
r

Uebung

(*)

Ergebnis

1. Auswahl



ändern-Wege : 4/6 zum Auto

lassen-Wege : 2/6 zum Auto