

# Übungsaufgaben zur Vorlesung Physikalische Chemie I – Kinetik

Musterlösung

Blatt 6

WS 2012/13

1.)

a) Für die mittlere freie Weglänge gilt:

$$\lambda = \frac{1}{\sqrt{2}\pi\sigma_{AB}^2 N/V}$$

← ideales Gasgesetz
→ Teilchendichte

mit  $\frac{N}{V} = N_A \frac{n}{V} = N_A \frac{p}{RT} = \frac{p}{k_B T}$  folgt daraus

$$\lambda = \frac{k_B T}{\sqrt{2}\pi\sigma_{N_2}^2 p}$$

$$\lambda = \frac{1,38 \cdot 10^{-23} \text{ J K}^{-1} \cdot 298 \text{ K}}{\sqrt{2}\pi(3,75 \cdot 10^{-10} \text{ m})^2 \cdot 10^{-6} \text{ N m}^{-2}} = 6582,2 \text{ m}$$

b) z. z.: Zahl der Stöße pro Fläche und Zeit gegeben durch:

$$Z_w = \frac{N}{V} \left( \frac{k_B T}{2\pi m} \right)^{1/2}$$

Idee: nur Teilchen im Volumen  $A \langle v_x \rangle \Delta t$  erreichen die Wand innerhalb  $\Delta t$

d. h. die Zahl der Stöße ist gegeben durch

$$\frac{N}{V} A \langle v_x \rangle \Delta t$$

mit der Teilchendichte  $N/V$

bzw. die Zahl der Stöße pro Fläche und Zeit als

$$Z_w = \frac{N}{V} \langle v_x \rangle$$

Für die mittlere Geschwindigkeit gilt weiterhin:

$$\langle v_x \rangle = \int_0^\infty v_x f(v_x) dv_x = \left( \frac{m}{2\pi k_B T} \right)^{1/2} \int_0^\infty v_x \exp\left( -\frac{mv_x^2}{2k_B T} \right) dv_x = \left( \frac{k_B T}{2\pi m} \right)^{1/2}$$

und damit folgt

$$Z_w = \frac{N}{V} \left( \frac{k_B T}{2\pi m} \right)^{1/2}$$

- c) Gasstöße pro  $m^2$  und s mit der Oberfläche:  
aus

$$Z_w = \frac{N}{V} \left( \frac{k_B T}{2\pi m} \right)^{1/2}$$

folgt mit  $\frac{N}{V} = N_A \frac{n}{V} = N_A \frac{p}{RT} = \frac{p}{k_B T}$

$$\begin{aligned} Z_w &= \frac{p}{k_B T} \left( \frac{k_B T}{2\pi m} \right)^{1/2} = \left( \frac{p^2}{2\pi m k_B T} \right)^{1/2} = \left( \frac{p^2 N_A^2}{2\pi M R T} \right)^{1/2} \\ &= \left( \frac{(10^{-6} \text{ N m}^{-2})^2 \cdot (6,022 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1})^2}{2\pi \cdot 2,8 \cdot 10^{-2} \text{ kg mol}^{-1} \cdot 8,314 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1} \cdot 298 \text{ K}} \right)^{1/2} \\ &= 2,88 \cdot 10^{16} \text{ m}^{-2} \text{ s}^{-1} \end{aligned}$$

2.)

Für die Geschwindigkeitskonstante im line-of-centers Modell gilt:

$$k_{AB}^{loc} = \pi \sigma_{AB}^2 \langle v_{rel} \rangle N_A \exp\left(-\frac{E_{krit}}{k_B T}\right)$$

präexponentieller Faktor

$$A = \pi \sigma_{AB}^2 \langle v_{rel} \rangle N_A = 1,14 \cdot 10^{10} \text{ l mol}^{-1} \text{ s}^{-1}$$

daraus folgt für den Wirkungsquerschnitt

$$\pi \sigma_{AB}^2 = \frac{1,14 \cdot 10^{10} \text{ l mol}^{-1} \text{ s}^{-1}}{\langle v_{rel} \rangle N_A}$$

für  $\langle v_{rel} \rangle$  gilt

$$\langle v_{rel} \rangle = \left( \frac{8k_B T}{\pi \mu} \right)^{1/2} = \left( \frac{8RT}{\pi M_{AB}^*} \right)^{1/2}$$

wobei  $M_{AB}^* = \frac{M_A \cdot M_B}{M_A + M_B} = \frac{16 \cdot 78}{16 + 78} \text{ g mol}^{-1} = 13,28 \cdot 10^{-3} \text{ kg mol}^{-1}$

und damit

$$\pi \sigma_{AB}^2 = \frac{1,14 \cdot 10^7 \text{ m}^3 \text{ mol}^{-1} \text{ s}^{-1}}{618,6 \text{ m s}^{-1} \cdot 6,023 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}} = 3,06 \cdot 10^{-20} \text{ m}^2 = 0,03 \text{ nm}^2$$

vgl. theoretischer Querschnitt:

$$\pi \sigma^{*2} = \pi (R_{H_2} + R_{O_2})^2 = \pi (2,65 \cdot 10^{-10} + 7,8 \cdot 10^{-11})^2 \text{ m}^2 = 3,7 \cdot 10^{-19} \text{ m}^2 = 0,37 \text{ nm}^2$$

und damit ein Verhältnis von

$$\frac{\pi \sigma_{AB}^2}{\pi \sigma^{*2}} = 0,083$$

3.)

wahrscheinlichste Geschwindigkeit der Moleküle des Trägergases in einem Überschall-Molekularstrahl:

$$u_{peak} = \left( \frac{2RT}{M} \right)^{1/2} \left( \frac{\gamma}{\gamma-1} \right)^{1/2}$$

mit  $\gamma = \frac{C_p}{C_v} = \frac{5}{3}$  für ein ideales Gas

a) Neon-Überschallstrahl bei 300 K:

$$u_{peak} = \left( \frac{2 \cdot 8,314 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1} \cdot 300 \text{ K}}{2 \cdot 10^{-2} \text{ kg mol}^{-1}} \right)^{1/2} \cdot \left( \frac{\frac{5}{3}}{\frac{5}{3}-1} \right)^{1/2} = 790 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

Helium-Überschallstrahl bei 300 K:

$$u_{peak} = \left( \frac{2 \cdot 8,314 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1} \cdot 300 \text{ K}}{4 \cdot 10^{-3} \text{ kg mol}^{-1}} \right)^{1/2} \cdot \left( \frac{\frac{5}{3}}{\frac{5}{3}-1} \right)^{1/2} = 1766 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

b) mittlere Geschwindigkeit in einer Gaszelle:

$$u_{peak} = \langle v \rangle = \left( \frac{8k_B T}{\pi m} \right)^{1/2} = \left( \frac{8RT}{\pi M} \right)^{1/2}$$

$$u_{peak}^2 = \frac{8RT}{\pi M}$$

$$T = \frac{\pi M}{8R} u_{peak}^2$$

$$\text{Neon: } T = \frac{\pi M_{Benzol}}{8R} u_{peak}^2 = \frac{\pi \cdot 7,8 \cdot 10^{-2} \text{ kg mol}^{-1}}{8 \cdot 8,314 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}} (790 \text{ m s}^{-1})^2 = 2299 \text{ K}$$

$$\text{Helium: } T = \frac{\pi M_{Benzol}}{8R} u_{peak}^2 = \frac{\pi \cdot 7,8 \cdot 10^{-2} \text{ kg mol}^{-1}}{8 \cdot 8,314 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}} (1766 \text{ m s}^{-1})^2 = 11490 \text{ K}$$

4.)

Reaktion 2. Ordnung:  $A + A \rightarrow P$

$E_A = 190 \text{ kJ/mol}$

$d = 5 \cdot 10^{-10} \text{ m}$

$M(\text{C}_2\text{H}_4\text{O}) = 44 \text{ g/mol}$

a) Gesamtzahl der Stöße pro  $\text{cm}^3$  bei 800 K und 1 bar:

$$\text{allg.: } \frac{Z_{ges}}{\Delta V} = Z_{AB} * N_A[A]$$

da jedoch Teilchen A mit A stößt, muss ein Faktor  $\frac{1}{2}$  berücksichtigt werden, um die Teilchen nicht doppelt zu zählen!

$$\text{d.h.: } \frac{Z_{ges}}{\Delta V} = \frac{1}{2} Z_{AA} * N_A[A]$$

mit dem idealen Gasgesetz  $pV = nRT$  ergibt sich daraus:

$$\frac{Z_{ges}}{\Delta V} = \frac{1}{2} Z_{AA}^* N_A \frac{p}{RT}$$

wobei

$$Z_{AA}^* = \pi \sigma_{AA}^2 \left( \frac{16RT}{\pi M} \right)^{1/2} N_A \frac{p}{RT}$$

und daher

$$\frac{Z_{ges}}{\Delta V} = \frac{1}{2} \pi \sigma_{AA}^2 \left( \frac{16RT}{\pi M} \right)^{1/2} N_A^2 \left( \frac{p}{RT} \right)^2 = 2,82 \cdot 10^{34} \text{ m}^{-3} \text{ s}^{-1} = 2,82 \cdot 10^{28} \text{ m}^{-3} \text{ s}^{-1}$$

b) maximale Geschwindigkeitskonstante:

$$k_{\max}^{bimol} = \frac{1}{2} \pi \sigma_{AA}^2 \left( \frac{16RT}{\pi M} \right)^{1/2} N_A = 2,07 \cdot 10^8 \text{ m}^3 \text{ mol}^{-1} \text{ s}^{-1} = 2,07 \cdot 10^{11} \text{ l mol}^{-1} \text{ s}^{-1}$$

c) Energieschwelle für die reaktiven Stöße (verfeinerte Stoßtheorie):

Aus der Vorlesung bekannt ist allg.:

$$k_{AB} = \pi \sigma_{AB}^2 \langle v_{rel} \rangle N_A \left( 1 + \frac{E_A}{RT} \right) \exp\left( -\frac{E_A}{RT} \right)$$

analog zu a), damit keine Stöße doppelt gezählt werden:

$$\begin{aligned} k_{AA} &= \frac{1}{2} \pi \sigma_{AA}^2 \langle v_{rel} \rangle N_A \left( 1 + \frac{E_A}{RT} \right) \exp\left( -\frac{E_A}{RT} \right) \\ &= 2,4 \cdot 10^{-3} \text{ m}^3 \text{ mol}^{-1} \text{ s}^{-1} = 2,4 \text{ l mol}^{-1} \text{ s}^{-1} \end{aligned}$$

d) line-of-centers:

Aus der Vorlesung bekannt ist allg.:

$$k_{AB}^{loc} = \pi \sigma_{AB}^2 \langle v_{rel} \rangle N_A \exp\left( -\frac{E_A}{RT} \right)$$

analog zu a), damit keine Stöße doppelt gezählt werden:

$$\begin{aligned} k_{AA}^{loc} &= \frac{1}{2} \pi \sigma_{AA}^2 \langle v_{rel} \rangle N_A \exp\left( -\frac{E_A}{RT} \right) \\ &= 8,2 \cdot 10^{-2} \text{ l mol}^{-1} \text{ s}^{-1} \end{aligned}$$

verglichen also:

$$\begin{aligned} k_{AA}^{Sto\beta} &\approx 9 \cdot 10^{10} \cdot k_{AA}^{verf} \\ k_{AA}^{verf} &\approx 30 \cdot k_{AA}^{loc} \end{aligned}$$

5.)

a) Es gilt:

$$\kappa = \frac{1}{3} \lambda \langle v \rangle C_V [Ar]$$

mit

$$\lambda = \frac{k_B T}{\sqrt{2} \pi d_{Ar}^2 p}$$

$$\langle v \rangle = \left( \frac{8 k_B T}{\pi \mu} \right)^{\frac{1}{2}} = \left( \frac{8 R T}{\pi M} \right)^{\frac{1}{2}}$$

Daraus ergibt sich für die Wärmeleitfähigkeit

$$\kappa = \frac{1}{3} \frac{k_B T}{\sqrt{2} \pi d_{Ar}^2 p} \left( \frac{8 R T}{\pi M} \right)^{\frac{1}{2}} C_V \frac{p}{R T}$$

$$\kappa = \frac{1}{3} \frac{R}{\sqrt{2} \pi d_{Ar}^2 N_A} \left( \frac{8 R T}{\pi M} \right)^{\frac{1}{2}} C_V \frac{1}{R}$$

$$\kappa = \frac{1}{3} \frac{C_V}{\sqrt{2} \pi d_{Ar}^2 N_A} \left( \frac{8 R T}{\pi M} \right)^{\frac{1}{2}}$$

$$\begin{aligned} \kappa &= \frac{1}{3} \frac{12,5 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}}{\sqrt{2} \pi (0,34 \cdot 10^{-9} \text{ m})^2 \cdot 6,022 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}} \left( \frac{8 \cdot 8,314 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1} \cdot 293 \text{ K}}{\pi \cdot 4 \cdot 10^{-2} \text{ kg mol}^{-1}} \right)^{\frac{1}{2}} \\ &= 5,3 \cdot 10^{-3} \frac{\text{J}}{\text{K m s}} \end{aligned}$$

b) Es gilt:

$$D = \frac{1}{3} \lambda \langle v \rangle$$

$$D = \frac{1}{3} \frac{R T}{\sqrt{2} \pi d_{Ar}^2 N_A p} \left( \frac{8 R T}{\pi M} \right)^{\frac{1}{2}}$$

$$D_{1Pa} = 1,125 \text{ m}^2 \text{ s}^{-1}$$

$$D_{100kPa} = 1,125 \cdot 10^{-5} \text{ m}^2 \text{ s}^{-1}$$

$$D_{15MPa} = 7,5 \cdot 10^{-8} \text{ m}^2 \text{ s}^{-1}$$

6.)

Zur Erinnerung: die Zahl der Stöße ist gegeben durch

$$\frac{N}{V} A \langle v_x \rangle \Delta t = \frac{N}{V} \left( \frac{k_B T}{2\pi m} \right)^{1/2} A \Delta t$$

mit der Teilchendichte  $N/V$

Damit ergibt sich der Massenverlust aus

$$\Delta m = m \frac{N}{V} \left( \frac{k_B T}{2\pi m} \right)^{1/2} A \Delta t = \frac{N}{V} \left( \frac{m k_B T}{2\pi} \right)^{1/2} A \Delta t$$

und mit  $\frac{N}{V} = \frac{p}{k_B T}$  folgt

$$\Delta m = \frac{p}{k_B T} \left( \frac{m k_B T}{2\pi} \right)^{1/2} A \Delta t = p \left( \frac{m}{2\pi k_B T} \right)^{1/2} A \Delta t$$

Der Dampfdruck ergibt sich hieraus zu

$$\begin{aligned} p &= \frac{\Delta m}{A \Delta t} \left( \frac{2\pi k_B T}{m} \right)^{1/2} = \frac{\Delta m}{A \Delta t} \left( \frac{2\pi R T}{M} \right)^{1/2} \\ &= \frac{11,85 \cdot 10^{-6} \text{ kg}}{\pi \cdot (2 \cdot 10^{-3} \text{ m})^2 \cdot 5400 \text{ s}} \left( \frac{2\pi \cdot 8,314 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1} \cdot 1024 \text{ K}}{107,9 \cdot 10^{-3} \text{ kg mol}^{-1}} \right)^{1/2} \\ &= 0,123 \text{ N m}^{-2} = 0,123 \text{ Pa} \end{aligned}$$