Исследование взаимной диффузии газов 2.2.1

Цель работы:

- ▶ Регистрация зависимости концентрации гелия в воздухе от времени с помощью датчиков теплопроводности при разных начальных давлениях смеси газов;
- > Определение коэффициента диффузии по результатам измерений.

В работе используются: измерительная установка; форвакуумный насос; баллон с газом (гелий); манометр; источник питания; магазин сопротивлений; гальванометр; секундомер.

Теория

Плотность потока вещества любого компонента в результате взаимной диффузии

$$j_a = -D_{ab} \frac{\partial \eta_a}{\partial x}, j_b = -D_{ba} \frac{\partial \eta_b}{\partial x}$$

где $D_{ab}=D_{ba}$ — коэффициент взаимной диффузии компонентов, j_a,j_b — плотности потока частиц соответствующего сорта. Тогда: $J=DS\frac{n_1-n_2}{l}$

Из закона сохранения количества вещества получаем:

$$\Delta n = \Delta n_0 \cdot e^{-t/\tau}$$

, где $au=rac{V_1V_2}{V_1+V_2}rac{l}{SD}$ Для проверки применимости квазистационарного приближения необходимо убедиться, что время au много больше характерного времени диффузии одной частицы вдоль трубки длиной $\mathbf{l} \colon t_{\mathrm{дифф}} \sim rac{l^2}{D} \ll au$

Приведём теоретическую оценку для коэффициента диффузии. В работе концентрация гелия, как правило, мала ($n_{He} << n_{\rm воздуха}$). Кроме того, атомы гелия легче молекул, составляющих воздух ($m_{He} << m_{N_2}, m_{O_2}$), значит их средняя тепловая скорость велика по сравнению с остальными частицами. Поэтому перемешивание газов в работе можно приближенно описывать как диффузию примеси лёгких частиц Не на практически стационарном фоне воздуха. Коэффициент диффузии в таком приближении равен

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

где $\lambda = \frac{1}{n\sigma}$ — длина свободного пробега диффундирующих частиц, $\langle v \rangle = \sqrt{\frac{8kT}{\pi m}}$ — средняя тепловая скорость.

Экспериментальная установка

Важные константы:

$$V_1 = V_2 = (800 \pm 5) \text{ cm}^3$$

 $\frac{l}{S} = (15.0 \pm 0.1) \text{ cm}^{-1}$

Атомсферное давление: 732 торр

Схема экспериментальной установки представлена на рис. Поток воздуха поступает через газовый счетчки в металлические трубки, трубки имеют заглушки и отверстия для подключения микроманометра.

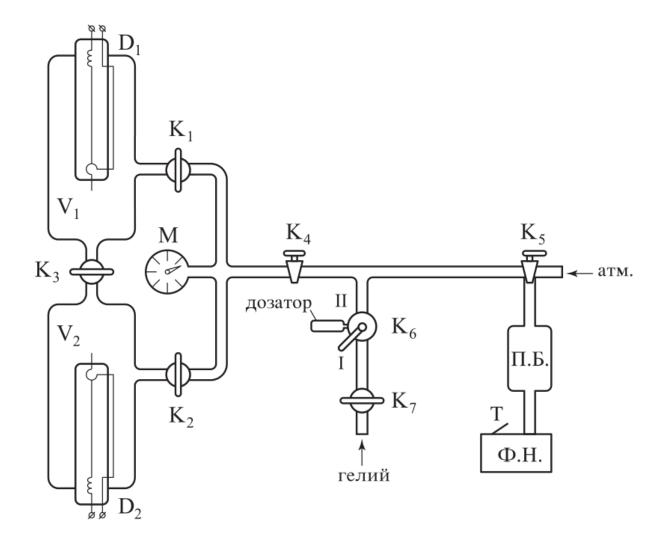


Рис. 1: Установка для исследования взаимной диффузии газов

Принцип работы дачтика теплопроводности: Количество тепла, передающееся стенке в единицу времени:

$$Q = \chi \frac{2\pi l}{\ln(RP/r)} (T_1 - T_2)$$

При достаточно малых изменениях концентраций можно ожидать, что величина тока, проходящего через гальванометр G, будет пропорциональна разности концентраций (первый член разложения функции в ряд Тейлора). Эксперименты показывают, что при разности концентраций, равной 15%, поправка к линейному за- кону не превышает 0,5%, что для наших целей вполне достаточно => $N=N_0e^-t/\tau$, где N – показания гальванометра, N_0 – показания в начальный момент времени.

Ход работы

- 1. пункты 1-6 подготовка установки, выполняем их
- 7. Провели измерения для рабочих давлений в 40, 80, 120, 160, 200, 240 торр
- 8. Мы получили зависимости U(t) для 6 давлений. $ln(U) = ln(U_0e^{-t/\tau}) = ln(U_0) \frac{t}{\tau} => k = -1/\tau$ угловой коэффициент графика ln(U)(t).

$$-1/\tau = -\frac{V_1 + V_2}{V_1 V_2} \frac{SD}{l} \implies \underline{D} = \frac{-kl}{S} \frac{V_1 V_2}{V_1 + V_2}$$

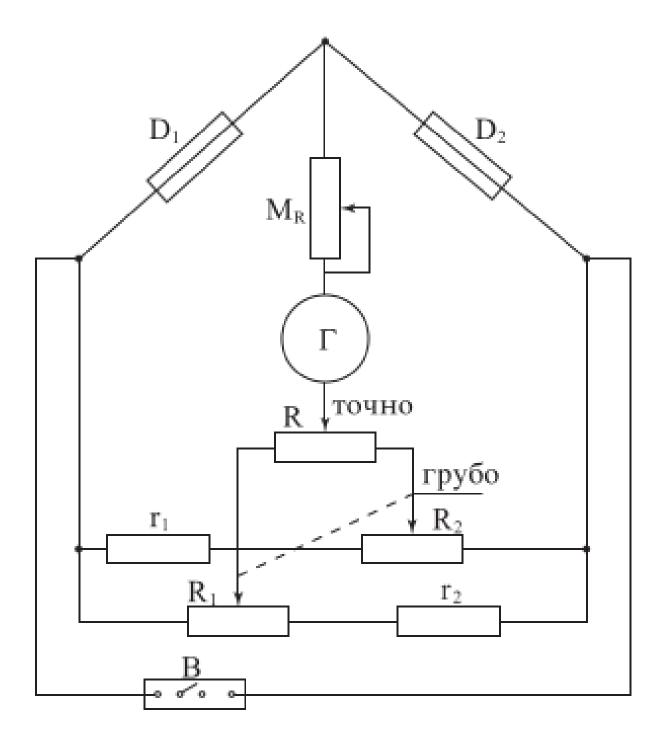


Рис. 2: Мостовая схема с датчиками теплопроводности для измерения разности концентраций газов

По формуле МНК:

$$\ln\left(\frac{U}{U_0}\right) = -kt$$

$$k = -\frac{\langle \ln(U/U_0 \cdot t)\rangle - \langle \ln(U/U_0)\rangle \cdot \langle t\rangle}{\langle t^2 \rangle - \langle t \rangle^2}$$

$$\sigma_k^{\text{случ}} = \sqrt{\frac{1}{N} \cdot \left(\frac{\langle \ln(U/U_0)^2 \rangle}{\langle t^2 \rangle} - k^2\right)}$$

 $\sigma_k^{\text{полное}} = \sigma_k^{\text{случайное}},$ т.к. $\sigma_k^{\text{систематическое}} \sim 0$ (т.к. оно складывается из измерения U и t, а это считает компьютер)

Погрешность коэффициента диффузии:

$$\sigma_D = D \cdot \sqrt{\left(\frac{\sigma_k}{k}\right)^2 + \left(\frac{\sigma_{L/S}}{L/S}\right)^2 + \left(\frac{\sigma_{V_1}}{V_1}\right)^2 + \left(\frac{\sigma_{V_2}}{V_2}\right)^2 + \left(\frac{\sigma_{V_1+V_2}}{V_1 + V_2}\right)^2}$$

занесём в таблицу:

$P_{\text{раб}}$, торр	$D, cm^2/c$	σ_D , cm ² /c
40	29.7	0.38
80	14.7	0.19
120	10.5	0.13
160	8.4	0.11
200	6.6	0.08
240	5.3	0.07

Таблица 1: Зависимость коэффициента диффузии от давления

В формуле, связывающей коэффициент диффузии и длину свободного пробега, подставим $\lambda \langle v \rangle$:

$$\begin{split} D &= \frac{kT}{3\sigma} \sqrt{\frac{8RT}{\pi \mu_{He}}} \frac{1}{P} := C \cdot \frac{1}{P} \\ C &= \frac{\langle D \cdot 1/P \rangle - \langle D \rangle \cdot \langle 1/P \rangle}{\langle 1/P^2 \rangle - \langle 1/P \rangle^2} \\ \sigma_C^{\text{случ}} &= \sqrt{\frac{1}{N} \cdot \left(\frac{\langle D^2 \rangle}{\langle 1/P^2 \rangle} - k^2\right)} \end{split}$$

Построим график зависимости D от 1/P чтобы проверить это, учтя, что $\sigma_{1/P} = \sigma_P/P^2$, где $\sigma_P = 7.5$ торр. Подставим значение атмосферного давления и найдём коэффицент диффузии.

$$\frac{kT}{3\sigma}\sqrt{\frac{8RT}{\pi\mu_{He}}} = (1153.6 \pm 19.2) \text{ Topp*cm}^2/c$$

$$P_{\text{atm}} = 732\text{Topp}$$

$$D_{\text{atm}} = (2.33 \pm 0.04) \text{ cm}^2/c$$

Вспомниая выражения для длины свободного пробега:

$$\lambda = \frac{3D}{\langle \upsilon \rangle} = \frac{3D}{\sqrt{\frac{8RT}{\pi \mu_{He}}}} = (704 \pm 7) \; {
m HM}$$

Подставляем комнатную температуру T = 295 K и получаем значение эффективного сечения:

$$\sigma = \frac{kT}{\sqrt{\lambda P}} = (5.3 \pm 0.3) \cdot 10^{-2} \text{HM}^2.$$

Вывод

Полученная величина коэффициента диффузии отличается от табличной $(0.9 \text{ торр*cm}^2/c)$ в 2.5 раза, что что совпадает только по порядку. Длина свободного пробега отличается в 4 раза, совпадает только по порядку. Методом исключения полагаю, что наибольшуюю погрешность вносит измерение зависимости кожфицента диффузии от концентрации, а именно выбранная модель.

Графики:

