

Московский физико-технический институт
Факультет молекулярной и химической физики

Расчет термодинамических характеристик
вещества NO_2 на основе его
молекулярно-физических свойств

Выполнил:
студент 2 курса
642 группы ФМХФ
Демьянов Георгий
Сергеевич

Москва 2017

1. Задача №6.1. Расчет виртуальной энтропии и теплоемкости

1.1. Постановка задачи

Задача: рассчитать виртуальную энтропию $S_{\text{вирт}}$ и теплоемкости C_P для вещества NO_2 при температуре $T = 1700$ К и давлении $P = 7$ атм.

1.2. Расчет виртуальной энтропии

Виртуальную энтропию можно найти как сумму поступательной, вращательной и колебательной энтропий:

$$S_{\text{вирт}} = S_{\text{пост}} + S_{\text{вр}} + S_{\text{кол}}, \quad (1)$$

где $S_{\text{пост}}$, $S_{\text{вр}}$, $S_{\text{кол}}$ — поступательная, вращательная и колебательная энтропия соответственно.

Для начала запишем некоторые параметры молекулы

Таблица 1. Данные о молекуле

	NO_2
Длины связей, нм	$r_{N-O} = 0.1197$
Валентный угол	$\angle ONO = 134.3^\circ$
Частоты колебаний ω , см^{-1}	1356, 757, 1664

1.2.1. Расчет поступательной энтропии

Поступательная энтропия для всех газообразных веществ рассчитывается по уравнению

$$S_{\text{пост}} = \left(\frac{3}{2} R \cdot \ln M + \frac{5}{2} R \cdot \ln T - R \cdot \ln P - 9.7 \right) \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{К}}, \quad (2)$$

где M — молекулярная масса в г/моль, T — температура системы в К, P — давление системы в атм.

$$M = (14.0067 + 15.9994 \cdot 2) \text{ г/моль} = 46.0055 \text{ г/моль}.$$

Таким образом

$$S_{\text{пост}} = \left(\frac{3}{2} \cdot 8.314 \cdot \ln 46.0055 + \frac{5}{2} \cdot 8.314 \cdot \ln 1700 - 8.314 \cdot \ln 7 - 9.7 \right) \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{К}} = 176.48 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{К}}.$$

Итак,

$$\boxed{S_{\text{пост}} = 176.48 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{К}}}. \quad (3)$$

1.2.2. Расчет вращательной энтропии

Вращательная энтропия для всех нелинейных молекул определяется по уравнению

$$S_{\text{вр}} = \left(\frac{1}{2} R \cdot \ln I_1 I_2 I_3 + \frac{3}{2} R \cdot \ln T - R \cdot \ln \sigma + 1320.8 \right) \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{К}}, \quad (4)$$

где I_1, I_2, I_3 — главные значения тензора момента инерции многоатомной нелинейной молекулы, выражены в $\text{кг} \cdot \text{м}^2$, σ — число симметрии молекулы.

Для расчета произведения главных моментов тензора момента инерции воспользуемся методом Хиршфельдера

$$I_1 I_2 I_3 = \begin{vmatrix} A & -D & -E \\ -D & B & -F \\ -E & -F & C \end{vmatrix} = ABC - AF^2 - BE^2 - CD^2 - 2DFE. \quad (5)$$

В этой формуле

$$\begin{aligned} A &= \sum_i m_i (y_i^2 + z_i^2) - \frac{1}{\bar{m}} \left(\sum_i m_i y_i \right)^2 - \frac{1}{\bar{m}} \left(\sum_i m_i z_i \right)^2, \\ B &= \sum_i m_i (x_i^2 + z_i^2) - \frac{1}{\bar{m}} \left(\sum_i m_i x_i \right)^2 - \frac{1}{\bar{m}} \left(\sum_i m_i z_i \right)^2, \\ C &= \sum_i m_i (x_i^2 + y_i^2) - \frac{1}{\bar{m}} \left(\sum_i m_i x_i \right)^2 - \frac{1}{\bar{m}} \left(\sum_i m_i y_i \right)^2, \\ D &= \sum_i m_i x_i y_i - \frac{1}{\bar{m}} \left(\sum_i m_i x_i \right) \left(\sum_i m_i y_i \right), \\ E &= \sum_i m_i x_i z_i - \frac{1}{\bar{m}} \left(\sum_i m_i x_i \right) \left(\sum_i m_i z_i \right), \\ F &= \sum_i m_i y_i z_i - \frac{1}{\bar{m}} \left(\sum_i m_i y_i \right) \left(\sum_i m_i z_i \right), \\ \bar{m} &= \sum_i m_i, \end{aligned}$$

где m_i — масса, x_i, y_i, z_i — декартовы координаты i -го атома.

Расположим молекулу NO_2 так, как показано на рисунке. Тогда при выбранном начале координат и направлениях осей координаты осей будут следующими

Таблица 2. Координаты атомов

Атом	x , нм	y , нм	Масса атома, кг
N	0	0	$2.32 \cdot 10^{-26}$
O	0.1197	0	$2.66 \cdot 10^{-26}$
O	-0.0836	0.0857	$2.66 \cdot 10^{-26}$

Тогда в нашем случае

$$I_1 I_2 I_3 = \begin{vmatrix} A & -D & 0 \\ -D & B & 0 \\ 0 & 0 & C \end{vmatrix} = C(AB - D^2). \quad (6)$$

Найдем выражения для компонент определителя

$$\begin{aligned}
\bar{m} &= \frac{46.0055 \cdot 10^{-3}}{6.02 \cdot 10^{23}} = 7.64 \cdot 10^{-26} \text{ кг}; \\
A &= \sum_i m_i y_i^2 - \frac{1}{\bar{m}} \left(\sum_i m_i y_i \right)^2 = 2.66 \cdot 10^{-26} (8.567 \cdot 10^{-11})^2 - \frac{1}{7.64 \cdot 10^{-26}} (2.66 \cdot 10^{-26} 8.567 \cdot 10^{-11})^2 = \\
&\quad 1.95 \cdot 10^{-46} \text{ кг} \cdot \text{м}^2; \\
B &= \sum_i m_i x_i^2 - \frac{1}{\bar{m}} \left(\sum_i m_i x_i \right)^2 = 2.66 \cdot 10^{-26} ((11.97 \cdot 10^{-11})^2 + (-8.36 \cdot 10^{-11})^2) - \\
&\quad \frac{1}{7.64 \cdot 10^{-26}} (2.66 \cdot 10^{-26} (11.97 \cdot 10^{-11} - 8.36 \cdot 10^{-11}))^2 = 5.67 \cdot 10^{-46} \text{ кг} \cdot \text{м}^2; \\
C &= \sum_i m_i (x_i^2 + y_i^2) - \frac{1}{\bar{m}} \left(\sum_i m_i x_i \right)^2 - \frac{1}{\bar{m}} \left(\sum_i m_i y_i \right)^2 = 2.66 \cdot 10^{-26} ((11.97 \cdot 10^{-11})^2 + (-8.36 \cdot \\
&\quad 10^{-11})^2 + (8.567 \cdot 10^{-11})^2) - \frac{1}{7.64 \cdot 10^{-26}} (2.66 \cdot 10^{-26} (11.97 \cdot 10^{-11} - 8.36 \cdot 10^{-11}))^2 - \\
&\quad \frac{1}{7.64 \cdot 10^{-26}} (2.66 \cdot 10^{-26} 8.567 \cdot 10^{-11})^2 = 7.61 \cdot 10^{-46} \text{ кг} \cdot \text{м}^2; \\
D &= \sum_i m_i x_i y_i - \frac{1}{\bar{m}} \left(\sum_i m_i x_i \right) \left(\sum_i m_i y_i \right) = 2.66 \cdot 10^{-26} 8.567 \cdot (-8.36) \cdot 10^{-22} - \\
&\quad \frac{1}{7.64 \cdot 10^{-26}} (2.66 \cdot 10^{-26} (11.97 \cdot 10^{-11} - 8.36 \cdot 10^{-11})) \cdot (2.66 \cdot 10^{-26} 8.567 \cdot 10^{-11}) = -1.903 \cdot 10^{-46} \\
&\quad \text{кг} \cdot \text{м}^2.
\end{aligned}$$

В итоге

$$I_1 I_2 I_3 = 7.61(1.95 \cdot 5.67 - 1.903^2) \cdot 10^{-138} = 5.67 \cdot 10^{-137}.$$

Данная молекула обладает одной осью симметрии второго порядка, откуда

$$\sigma = 2.$$

Таким образом

$$\begin{aligned}
S_{\text{вр}} &= \left(\frac{1}{2} 8.314 \cdot \ln(5.67 \cdot 10^{-137}) + \frac{3}{2} 8.314 \cdot \ln 1700 - 8.314 \cdot \ln 2 + 1320.8 \right) \frac{Дж}{\text{моль} \cdot \text{К}} = \\
&\quad 419.60 \frac{Дж}{\text{моль} \cdot \text{К}}
\end{aligned}$$

Итак,

$$\boxed{S_{\text{вр}} = 419.60 \frac{Дж}{\text{моль} \cdot \text{К}}}. \quad (7)$$

1.2.3. Расчет колебательной энтропии

При расчете колебательной составляющей энтропии выдвинуто приближение, заключающееся в том, что молекула представлена в виде жёсткого гармонического осциллятора.

Для того, чтобы посчитать вклад $S_{i,\text{кол}}$ от каждой частоты, воспользуемся формулой

$$S_{i,\text{кол}} = R \frac{\frac{h\nu_i}{kT}}{e^{\frac{h\nu_i}{kT}} - 1} - R \ln(1 - e^{-\frac{h\nu_i}{kT}}), \quad (8)$$

или, записав ее в более удобном виде,

$$S_{i,\text{кол}} = R \frac{\frac{\theta_i}{T}}{e^{\frac{\theta_i}{T}} - 1} - R \ln(1 - e^{-\frac{\theta_i}{T}}), \quad (9)$$

где θ_i — характеристическая температура i -ой частоты колебаний.

Для перевода волнового числа ω в θ надо величину ω умножить на коэффициент $\frac{ch}{k} = 1.438$, где c — скорость света, h — постоянная Планка, k — постоянная Больцмана.

Составим для удобства расчетов таблицу.

Таблица 3. Колебательная энтропия

$\omega, \text{ см}^{-1}$	$\theta, \text{ К}$	$\frac{\theta}{T}$	$S_{i,\text{кол}}, \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{К}}$
1356	1950	1.15	7.61
757	1089	0.64	12.16
1664	2393	1.41	6.13
			$\sum_i S_{i,\text{кол}} = 25.90$

Итак,

$$S_{\text{кол}} = 25.90 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{К}}. \quad (10)$$

1.2.4. Окончательное значение виртуальной энтропии

Таким образом, виртуальная энтропия NO_2 равна

$$S_{\text{вирт}} = S_{\text{пост}} + S_{\text{вр}} + S_{\text{кол}} = 176.48 + 419.60 + 25.90 = 621.98 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{К}}$$

Итоговый результат

$$S_{\text{вирт}} = 621.98 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{К}}. \quad (11)$$

1.3. Расчет теплоемкости C_P

Теплоемкость C_P можно найти как сумму поступательной, вращательной и колебательной теплоемкостей

$$C_P = C_{\text{пост}} + C_{\text{вр}} + C_{\text{кол}}, \quad (12)$$

где $C_{\text{пост}}$, $C_{\text{вр}}$, $C_{\text{кол}}$ — поступательная, вращательная и колебательная теплоемкость соответственно.

Найти $C_{\text{пост}}$ и $C_{\text{вр}}$ не составляет труда (молекула NO_2 не является линейной)

$$C_{\text{пост}} = \frac{5}{2}R \quad C_{\text{вр}} = \frac{3}{2}R. \quad (13)$$

Для расчета колебательной теплоемкости воспользуемся формулой

$$C_{i,\text{кол}} = R \frac{\left(\frac{\theta_i}{T}\right)^2 e^{\frac{\theta_i}{T}}}{\left(e^{\frac{\theta_i}{T}} - 1\right)^2}. \quad (14)$$

Составим для удобства расчетов таблицу.

Таблица 4. Колебательная теплоемкость

$\omega, \text{ см}^{-1}$	$\theta, \text{ K}$	$\frac{\theta}{T}$	$C_{i,\text{кол}}, \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{K}}$
1356	1950	1.15	7.46
757	1089	0.64	8.03
1664	2393	1.41	7.07
			$\sum_i C_{i,\text{кол}} = 22.56$

Таким образом

$$C_P = C_{\text{пост}} + C_{\text{вр}} + C_{\text{кол}} = \frac{5}{2} 8.314 + \frac{3}{2} 8.314 + 22.56 = 55.82 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{K}}$$

Итоговый результат

$$\boxed{C_P = 55.82 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{K}}}. \quad (15)$$

1.4. Сопоставление результата с уравнением энтропии

Сопоставим результаты расчета с уравнением

$$S = S_{298}^0 + \int_{298}^{1700} \frac{C_P(T) dT}{T} - R \ln P = 304.98, \quad (16)$$

где $C_P(T) = C_{\text{пост}} + C_{\text{вр}} + C_{\text{кол}}(T)$, $S_{298}^0 = 240.45 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{K}}$

$$\left(\frac{(1950/x)^2 * e^{\frac{1950}{x}}}{(e^{\frac{1950}{x}} - 1)^2} + \frac{(1089/x)^2 * e^{\frac{1089}{x}}}{(e^{\frac{1089}{x}} - 1)^2} + \frac{(2393/x)^2 * e^{\frac{2393}{x}}}{(e^{\frac{2393}{x}} - 1)^2} + 4 \right) \cdot 8.314$$