

ТЕРМОДИНАМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА 1-НОНЕНА В ЖИДКОМ СОСТОЯНИИ

Поддубский О. Г., Хасаншин Т.С.
 Могилевский государственный университет продовольствия
 г. Могилев, Республика Беларусь

Для определения термодинамических свойств 1-нонена (C_9), который является представителем гомологического ряда 1-алкенов, был использован акустический метод исследования свойств вещества.

Методика расчета основывалась на следующих соотношениях

$$\left(\frac{\partial \rho}{\partial p} \right)_T = \frac{1}{W^2} + \frac{T\alpha^2}{c_p} \text{ или } \rho = \rho_0 + \int_{p_0}^p \frac{1}{W^2} dp + T \int_{p_0}^p \frac{\alpha^2}{c_p} dp, \quad (1)$$

$$\left(\frac{\partial c_p}{\partial p} \right)_T = -\frac{T}{\rho} \left[\alpha^2 + \left(\frac{\partial \alpha}{\partial T} \right)_p \right] \text{ или } c_p = c_{p0} - T \int_{p_0}^p \frac{1}{\rho} \left[\alpha^2 + \left(\frac{\partial \alpha}{\partial T} \right)_p \right] dp, \quad (2)$$

в которых ρ и ρ_0 – соответственно плотность при повышенном p и атмосферном p_0 давлении; c_p и c_{p0} – соответственно изобарная теплоемкость при повышенном и атмосферном давлении; $\alpha_p = -(\partial \rho / \partial T)_p / \rho$ – коэффициент изобарного расширения.

Как известно, в гомологических рядах свойства изменяются монотонно. По этой причине отпадает необходимость в измерении свойств в каждом из членов гомологического ряда. Таким образом, измеренная скорость звука W в жидких алканах от C_6 до C_{16} с четным числом атомов в молекуле при давлениях до 100 МПа в интервале температур 303–433 К использована для изучения корреляции между скоростью звука и молекулярным строением алканов. Вычислены параметры корреляционных уравнений и рассчитана скорость звука в 1-нонене для исследуемого диапазона параметров. В основу данных по плотности и изобарной теплоемкости положены результаты корреляций «строение-свойство» молярного объема и молярной изобарной теплоемкости в ряду алканов.

Исходные для расчета данные были представлены зависимостями:

$$\rho_0 = \sum_{i=0}^n a_i (T_k - T)^i, \quad (3)$$

$$c_{p0} = \sum_{j=0}^m b_j (T)^j, \quad (4)$$

$$W^{-2} = A + B/(C + p) + D/(E + p), \quad (5)$$

где T – температура, T_k – критическая температура, a_i , b_j – константы, A , B , C , D и E – функции температуры.

Расчет критической температуры осуществлялся по уравнению

$$T_{kp} = 1346.2 - 3400.5N^{-1/2} + 4096N^{-1} - 2010.4N^{-3/2}, \quad (6)$$

где N – число атомов углерода в молекуле алкена.

В результате были рассчитаны значения плотности ρ , изобарной c_p и изохорной c_v теплоемкостей, коэффициентов изобарного расширения α_p и изотермической сжимаемости β_T , энталпии h и энтропии s в интервале температур 303–373 К и давлений 0.1–100 МПа. В области возможного сравнения полученные значения ρ , c_p , α_p и β_T удовлетворительно согласуются с результатами измерений других авторов.