

УДК 536.66:541.127.4:547.596.7

АДДИТИВНЫЕ РАСЧЕТЫ АБСОЛЮТНЫХ ЭНТРОПИЙ АЛИФАТИЧЕСКИХ КЕТОНОВ ПРИ 298.15 К

В.И. Емельяненко, Г.Н. Роганов

Могилевский государственный технологический институт

Могилев, Республика Беларусь

Величины абсолютных энтропий кетонов алифатического ряда исследованы недостаточно и определены лишь для нескольких простейших представителей. Вследствие малочисленности имеющихся данных и большой трудоемкости проведения экспериментальных исследований представляется целесообразным использование полумирических методов определения величин абсолютных энтропий этих соединений.

В настоящей работе для расчета величин абсолютных энтропий алифатических кетонов использовали инкрементную схему, применявшуюся ранее для расчета энтропий алканов, с добавлением двух параметров: параметра на включение карбонильной группы в молекулу алана ΔS_2 (C=O) и аддитивного параметра учета 1,4 внутримолекулярных взаимодействий кислорода карбонильной группы с атомами углерода углеродного скелета молекулы $\beta(C,O)$. Предварительно методика апробирована при проведении аддитивных расчетов энталпий образования и испарения алканов [1].

При определении величин параметров аддитивной схемы использовались значения существенных энтропий соединений S_m^* :

$$S_m^* = S_m^0 - \Delta S_{\text{см}} + R\ln\sigma, \quad ;$$

$\Delta S_{\text{см}}$ - энтропия смешения стереоизомеров;

σ - полное вращательное число симметрии

Полученные значения постоянных расчетной схемы для определения существенных энтропий кетонов в газовой и жидкой фазах приводятся в таблице 1.

Таблица 1.

Величины параметров инкрементной схемы для расчета существенных энтропий алифатических кетонов, 298.15 К, Дж·моль⁻¹·К⁻¹

Параметр	Значение параметра		Параметр	Значение параметра	
	жидкость	газ		жидкость	газ
$\Delta S_1(\text{CH}_3)$	33.11	40.36	$\beta(\text{C},\text{C})$	-0.22	-0.79
$\Delta S_2(\text{CH}_3)$	30.33	36.19	$\Delta S_2(\text{C}=\text{O})$	2.58	19.95
$\Delta S_3(\text{CH}_3)$	31.96	33.36	$\beta(\text{C},\text{O})$	1.99	0.81

Среднее отклонение расчетных значений от экспериментальных составило 2.1 Дж·моль⁻¹·К⁻¹ и 1.7 Дж·моль⁻¹·К⁻¹ для энтропии в жидкой и газовой фазах соответственно. Для 15 алифатических кетонов предложены прогнозные значения величин абсолютных энтропий.

1. Емельяненко В.И., Роганов Г.Н. // Журн. физич. химии, 2001.-г.75.-№2.-с.150.