

**ТЕРМОДИНАМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ДИАЦЕТИЛЕНОВЫХ
УГЛЕВОДОРОДОВ И ИХ ГАЛОГЕНПРОИЗВОДНЫХ.**

Э.С. Волкова, Г.Н. Роганов, А.Я. Гузиков

Могилевский технологический институт, Беларусь

В продолжение исследований термодинамических свойств соединений ацетиленового ряда в настоящей работе по молекулярным и спектральным данным выполнены расчеты термодинамических характеристик пентадиена-1,3 (1), гексадиена-2,4 (2), гексадиена-1,5 (3), 1-бромгексадиена-1,5 (4), 1,6-дигромгексадиена-1,5 (5), а также дифторацетиленса (6) в идеально-газовом состоянии.

Подобные расчеты проводились ранее только для пентадиена-1,3, в данной работе они откорректированы и проведены в более широком температурном интервале.

Совокупность фундаментальных частот для (1)-(6) определены на основе изучения их экспериментальных ИК и КР спектров, расчета частот нормальных колебаний и сравнением их со спектрами родственных соединений.

Исследования методом газовой электронной дифракции, исследования ИК и КР спектров и расчеты методом молекулярной механики MM2 для соединений (3)-(5) показали, что эти три соединения реализуются в наиболее стабильной плоской трансандной форме и двух энергетически равноценных зеркально-изомерных гош-конформациях каждое.

Произведение моментов инерции вычислено для (1)-(6) на основе структурных параметров, полученных методами газовой электронной дифракции и микроволновой спектроскопии. Для (2) вращение метильных групп принято свободным.

Величины свойств вычислены в интервале 298.15-1000 К, для одной температуры (298.15 К) они приведены в таблице.

Термодинамические свойства диацетиленовых углеводородов
и их галогенпроизводных, Дж·моль⁻¹·К⁻¹ ($\Delta_fH^{\circ}_m$ и $\Delta_fG^{\circ}_m$ в кДж·моль⁻¹).

Соединение	C° _p	S° _m	(H° _T -H° ₀)/T	Φ° _m	Δ _f H° _m	Δ _f G° _m
1	90.62	295.79	60.27	235.52	405.70	403.90
2	108.32	328.67	72.72	255.94	378.10	407.10
3	113.02	340.18	72.63	267.55	414.30	439.90
4	129.27	390.94	83.83	307.10	---	---
5	134.86	443.96	94.36	349.60	---	---
6	61.32	252.38	46.06	206.31	---	---