

EESTI NSV TEADUSTE AKADEEMIA TOIMETISED, 25. KOIDE
KEEMIA * GEOLOOGIA. 1976, Nr. 3

ИЗВЕСТИЯ АКАДЕМИИ НАУК ЭСТОНСКОЙ ССР. ТОМ 25
ХИМИЯ * ГЕОЛОГИЯ. 1976, № 3

<https://doi.org/10.3176/chem.geol.1976.3.14>

УДК 665.452.2 : (547.284+547.384)

К. УРОВ, И. КЛЕСМЕНТ, Эда УРМЕТ, О. ЭЙЗЕН

n-АЛКАНОНЫ-3 И *n*-АЛКЕНОНЫ-2 В СЛАНЦЕВОЙ СМОЛЕ

K. UROV, I. KLESMENT, Eda URMET, O. EISEN. *n*-ALKANOONID-3 JA *n*-ALKENOONID-2 PÖLEV-KIVIOLIS

K. UROV, I. KLESMENT, Eda URMET, O. EISEN. *n*-ALKANONES-3 AND *n*-ALKENONES-2 IN SHALE OIL

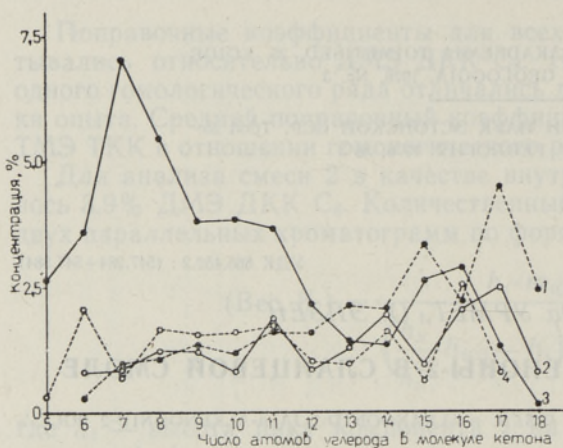
Ранее в составе нейтральных кислородных соединений смолы полукочкования кукурсита обнаружены гомологические ряды *n*-алканонов-2 и *n*-алканонов с расположенной в средней части цепи карбонильной группой [1, 2].

В настоящей работе в сланцевой смоле установлено наличие еще двух рядов алифатических кетонов: *n*-алканонов-3 и *n*-алкенонов-2 (положение двойной связи точно не установлено).

Нейтральные кислородные соединения выделены из смолы (полукочкование по ГОСТ 3168-66) после ее обесфеноливания методом тонкослойной хроматографии на силикагеле Л (элюент — *n*-гексан) и разделены на фракции с использованием в качестве адсорбента окиси алюминия и в качестве элюента — смеси бензола и *n*-гексана (1 : 1). Газохроматографический анализ проведен на «Хром-4» с применением колонок различной полярности, гидрирование осуществлено в доколочном реакторе (5% Pd на диатомите) при 280 °С.

***n*-Алканоны-3.** Наличие этой группы соединений подтверждается совпадением их характеристик при адсорбционно-хроматографическом разделении и газохроматографическом анализе на неполярной (апиезон *L*) и полярной (полиэтиленгликоль 40 000) фазах с характеристиками эталонных соединений. Ряд этил-*n*-алкилкетонов прослеживается в интервале C_6 — C_{18} .

***n*-Алкеноны-2.** При тонкослойном разделении на силикагеле и окиси алюминия *n*-алкеноны-2 остаются во фракции метил-*n*-алкилкетонов, при газохроматографическом разделении на апиезоне они имеют более низкий индекс удерживания, чем *n*-алканоны-2, а на полиэтиленгликоле — более высокий. При восстановлении *n*-алкеноны-2 превращаются в *n*-алканоны-2. За исключением эталонных соединений положение двойной связи точно установить не удалось, однако, судя по хроматографическим характеристикам, можно предположить, что рассматриваемые соединения являются *n*-алкен-3-онами-2. Об обнаружении кетона этого ряда (пентен-3-она-2) в выкипающей до 200° фракции сланцевой смолы сообщается в работе [3], где также указывается на вероятность присутствия в неидентифицированной части кислородных соединений бензиновой фракции смолы других метил-*n*-алкилкетонов. В настоящей работе в суммарной смоле найдены *n*-алкеноны-2 C_5 — C_{17} . Особенно высоким содержанием указанных кетонов отличается смола, образующаяся на начальной стадии термического разложения кукурсита.



Относительная концентрация *n*-алканонов с расположенной в средней части цепи карбонильной группой (1), *n*-алканонов-3 (2), *n*-алканонов-2 (3) и *n*-алкенонов-2 (4) в смоле полукоксования кукурсита.

Концентрация дана в процентах от суммарного содержания кетонов перечисленных типов C_5-C_{18} .

кетонов и олефинов с центральным расположением функциональной группы близки, включая и преобладание соединений с нечетным числом атомов углерода в молекуле, что свидетельствует в пользу их генетической связи [5]. Биогеохимическая история и механизм образования кетонов, идентифицированных в настоящей работе, пока неизвестны.

ЛИТЕРАТУРА

1. Семенов С. С., Гуревич Б. Е., Тр. Всесоюзного н.-и. ин-та по переработке сланцев, вып. 2, 57 (1954).
2. Касберг А., Клесмент И., Горючие сланцы, № 1, 26 (1970).
3. Касберг А., Изв. АН ЭССР, Хим. Геол., 21, 121 (1972).
4. Клесмент И., Изв. АН ЭССР, Хим. Геол., 24, 123 (1975).
5. Клесмент И. Р., Химия твердого топлива, № 2, 33 (1973).

Институт химии
Академии наук Эстонской ССР

Поступила в редакцию
21/XI 1975