

А.-М. МЮРИСЕПП, Сильвия РАНГ, О. ЭЙЗЕН

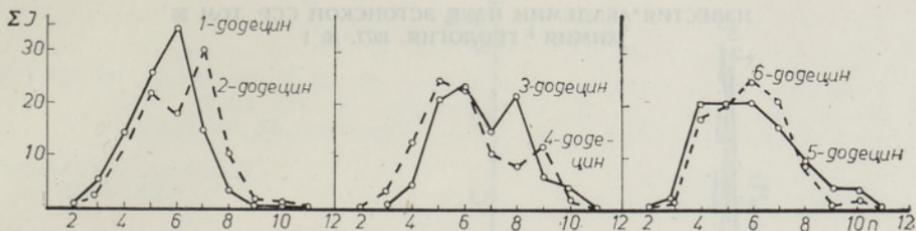
О НЕКОТОРЫХ ЗАКОНОМЕРНОСТЯХ РАСПАДА *n*-АЛКИНОВ
ПРИ ЭЛЕКТРОННОМ УДАРЕА.-М. MURISEPP, Silvia RANG, O. EISEN. MÕNINGATEST ELEKTRONILÕOGI TOIMEL TEK-
KIVA *n*-ALKÜÜNIDE FRAGMENTATSIOONI SEADUSPÄRASUSTESTА.-М. MURISEPP, Silvia RANG, O. EISEN. SOME REGULARITIES IN THE FRAGMENTATION
OF *n*-ALKYNES UNDER ELECTRON IMPACT

Особенности распада органических соединений под действием электронного удара могут быть охарактеризованы типичными для данного гомологического ряда осколочными ионами, с одной стороны, и распределением интенсивностей по числу атомов углерода в ионах, с другой. В настоящей работе на основе систематического исследования масс-спектров индивидуальных соединений [1] рассматриваются закономерности изменения этих характеристик в зависимости от строения молекулы.

Для *n*-алкинов характерными являются гомологические ряды ионов $(C_nH_{2n-3})^+$ и $(C_nH_{2n-2})^+$ с массовыми числами 67, 81, 95 и т. д. и 68, 82, 96 и т. д. соответственно. Их суммарные интенсивности ($\Sigma 67$ и $\Sigma 68$) составляют 20—35 и 6—17% от полного ионного тока ΣI при 50 эВ (таблица). Значения $\Sigma 67$ и $\Sigma 68$ с увеличением числа атомов углерода в молекуле от 9 до 14 практически не меняются и мало зависят от положения тройной связи. При перемещении тройной связи от конца углеродной цепи в положение 3 значения $\Sigma 67$ и $\Sigma 68$ увеличиваются от 20—25 и 6—12% до 28—35 и 12—17% соответственно и находятся в пределах 27—32 ($\Sigma 67$) и 9—14% ($\Sigma 68$) при дальнейшем передвижении тройной связи к центру цепи. В случае распада молекулярных ионов *n*-алкинов при 50 эВ в заметных количествах образуются также алкильные (2—14%) и алкенильные (15—22%) ионы (таблица), которые являются характерными для *n*-алканов ($\Sigma 43$) и моноолефиновых и нафтеновых углеводородов ($\Sigma 41$) соответственно. Их суммарные интенсивности практически не зависят от длины углеродной цепи *n*-алкина. Значения $\Sigma 43$

Характеристические суммы *n*-алкинов

	1-алкины	2-алкины	3-алкины	4-алкины	5-алкины	6-алкины	7-алкины
50 эВ $\Sigma 41$	20,0—22,4	16,8—20,2	15,3—22,7	14,4—19,4	15,3—19,2	17,6—19,8	20,5
$\Sigma 43$	12,1—14,6	7,6—13,8	3,3—9,1	1,5—9,3	3,4—6,9	3,2—6,9	7,2
$\Sigma 67$	20,3—25,4	20,1—28,1	27,9—35,1	26,5—36,9	28,6—32,0	31,1—31,6	29,3
$\Sigma 68$	7,2—11,6	5,9—13,1	11,1—16,5	6,7—12,0	9,6—12,0	11,5—13,2	10,5
14 эВ $\Sigma 67$	39,1—44,3	39,5—58,2	39,5—55,5	44,2—63,2	42,1—47,6	44,4—45,6	34,2
$\Sigma 68$	15,1—29,3	17,6—33,8	22,0—30,0	18,0—26,1	19,0—24,0	24,0—25,1	34,2



Распределение интенсивностей по числу атомов углерода в ионах для n -додецанов при 14 эв.

уменьшаются по мере перемещения тройной связи к центру цепи и для 1-алкинов C_{10} — C_{14} равны 12—14%, а для 5-алкинов C_{10} — C_{14} — 3—7%. Суммарная распространенность ионов типа $(C_nH_{2n})^+$ в масс-спектрах n -алкинов составляет 2—7% от полного ионного тока.

Кривые распределения интенсивностей по числу атомов углерода в ионах (n) (рисунок) отражают структурные особенности изомеров и позволяют определить положение тройной связи в молекуле. Общий вид этих кривых не меняется при изменении числа атомов углерода в молекуле от C_8 до C_{14} . В качестве примера приведены кривые распределения n -додецанов при 14 эв, последняя является наиболее подходящей энергией идентификации изомеров. Видно, что при диссоциации 1-алкинов в наибольших количествах образуются ионы $(C_6H_x)^+$. При распаде 2-алкинов в наибольших количествах образуются ионы $(C_5H_x)^+$ и $(C_7H_x)^+$. 3- и 4-изомеры имеют два максимума при $(C_6H_x)^+$, $(C_8H_x)^+$ и $(C_5H_x)^+$, $(C_9H_x)^+$ соответственно. Широкий максимум у 5-алкинов наблюдается при $(C_4H_x)^+$ — $(C_6H_x)^+$, а у 6-алкинов — при $(C_6H_7)^+$.

ЛИТЕРАТУРА

1. Мюрисепп А.-М., Ранг С., Эйзен О., Диссоциативная ионизация n -алкинов. Изв. АН ЭССР. Хим. Геол., 26, № 1, (1977).

Институт химии
Академии наук Эстонской ССР

Поступила в редакцию
25/X 1975