

К. ЛЭЭТС, Т. КААЛ, Х. ЮРЬЕНС

О СОСТАВЕ МОНОТЕРПЕНОВЫХ ХЛОРИДОВ ПРОДУКТА ТЕЛОМЕРИЗАЦИИ ИЗОПРЕНА С ЕГО ГИДРОХЛОРИДАМИ

K. LÄÄTS, T. KAAL, H. JURIENS. ISOPREENI JA TEMA HUDROKLORIIDIDE TELOMERISATSI-
OONIPRODUKTI MONOTERPEENKLORIIDIDE KOOSTISEST

K. LÄÄTS, T. KAAL, H. JURIENS. ON THE COMPOSITION OF THE MONOTERPENIC CHLORIDES
OF THE ISOPRENE AND ITS HYDROCHLORIDES TELOMERIZATION PRODUCT

Ранее показано [1], что смесь терпеновых хлоридов, получаемая теломеризацией изопрена с его гидрохлоридами, состоит из геранилхлорида (52—56%), α -терпинилхлорида (18—20%) и меньших количеств (по 7—10%) линалилхлорида, лавандулилхлорида и дигидрохлорида терпена. Нами доказано наличие во фракции терпеновых хлоридов с т. кип. 60—65° (4 мм рт. ст.) 3-хлор-2,7-диметил-октадиена-1,6. Омылением соответствующей фракции хлоридов получена смесь двух изомерных спиртов — 2,7-диметилоктадиен-1,6-ола-3 и 2,7-диметилоктадиен-2,6-ола-1 (1:1), которые выделены с помощью препаративной газовой хроматографии и идентифицированы по спектрам ЯМР [2, 3].

Для дигидрохлорида терпена также был снят спектр ЯМР, судя по которому из двух возможных структур 2-хлор-3-хлорметил-2,6-диметилгептена-5 и 6,7-дихлор-2,5,5-триметилгептена-5 наиболее вероятной является первая. Все четыре группы CH_3 дают сигнал 1,63 м. д., вероятно, из-за одинакового влияния двойной связи и атома хлора. В случае же второй структуры сигнал двух метильных групп у 5-го углеродного атома должен был бы иметь величину около 1,1—1,2 м. д., поскольку хлор связан с другим атомом углерода.

ЛИТЕРАТУРА

1. Лээтс К. В., ЖОХ, 28, 3096 (1958).
2. Эрм А., Лээтс К., Изв. АН ЭССР, Хим. Геол., 16, № 1, 37 (1967).
3. Лээтс К., Эрм А., Липпмаа Э., Пускар Ю., Изв. АН ЭССР, Хим. Геол., 17, № 4, 427 (1968).

Институт химии
Академии наук Эстонской ССР

Поступила в редакцию
3/VI 1968