

Мольное соотношение V и VI меняется в зависимости от температуры разложения перекиси. При повышении температуры увеличивается доля VI, а при понижении—V. Некоторое изменение в соотношениях наблюдается при замене кислорода воздухом. Так, например, при окислении воздухом оно составляет 8 : 3. Однако во всех случаях $V \gg VI$.

Таким образом, установлено, что при окислительной изомеризации дигалогенвиниловых соединений имеет место не исключительная, а предпочтительная миграция тяжелого галогена. Соотношение продуктов реакции для всех случаев определено методом ГЖХ анализа их сложных эфиров (иногда оксидата). Разделение V и VI, а также их метиловых и этиловых эфиров осуществляли перегонкой с дефлегматором (110 см) под уменьшенным давлением.

Структура и индивидуальность полученных соединений установлена сравнением их физико-химических констант с литературными данными и ГЖХ анализом. ГЖХ анализы проводили на хроматографе «Цвет-4», детектор-катарометр, неподвижная фаза элиезон-L 5%, на целите-545 (для галогенангидридов-рогарак Q), колонка 2 м×3 мм, температура колонки 140—150°, скорость газа-носителя (He) 50 мл/мин.

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. E. T. McBee, O. R. Pierce, D. L. Christinan, J. Am. Chem. Soc., 77, 1583 (1955); R. N. Haszeldine, F. Nyman, J. Chem. Soc., 1959, 1084; Б. Г. Ясницкий, ЖОрХ, 3, 800 (1967); D. Seyferth, W. Tronich, J. Organometal. chem., 18, 8 (1969).
2. Г. М. Шахназарян, Арм. хим. ж., 27, 621 (1974).