

хлор-2-бутена, 20% *цис*-окиси 1,3-дихлор-2-бутена и 15% 3,4-дихлор-2-бутанона, перегонкой получают 3,3 г (58%) 3,4-дихлор-2-бутанона с т. кип. 158—162°/680 мм [11].

ЛИТЕРАТУРА

1. *Huybrechts G., Meyers L.* — Trans. Far. Soc., 1966, vol. 62, № 8, p. 2191—2199.
2. *Huybrechts G., Pibregest I., Thomas K.* — Trans. Far. Soc., 1967, vol. 63, № 6, p. 1647—1649.
3. *Полуектов В. А., Агеев Н. Г.* — Кин. и кат., 1971, т. 12, вып. 1, с. 27—32.
4. *Полуектов В. А., Мехрюшев Ю. Я.* — Кин. и кат., 1971, т. 12, вып. 4, с. 833—837.
5. *Дургарян А. А., Титанян С. А.* — Изв. АН Арм.ССР, ХН, 1960, т. 13, вып. 4, с. 263—267.
6. *Денисова Л. Н., Денисов Е. Т.* — Изв. АН СССР, сер. хим., 1965, № 9, с. 1702—1704.
7. *Шахназарян Г. М., Баятян Б. Э.* — ЖПХ, 1979, т. 52, № 10, с. 2307—2311.
8. *Talzo U., Keinosuke Y.* — Chem. High. Polymer, 1957, vol. 14, p. 448—454.
9. *Lederer M.* — Angew. Chem., 1959, vol. 71, p. 162.
10. *Трегер Ю. А., Пименов И. Ф., Гольфанд Е. А.* — В кн.: Справочник по физико-химическим свойствам хлоралкилатических соединений C₁—C₅. Л., Химия, 1973, стр. 100, 120.
11. *Bellst.*, 1959, VIII, № 1, p. 2787.

Армянский химический журнал, т. 39, № 1, стр. 52—53 (1986 г.)

РЕФЕРАТЫ СТАТЕЙ, ДЕПОНИРОВАННЫХ В ВИНТИ

УДК 541.15

ВЛИЯНИЕ РАДИАЦИОННОГО ОБЛУЧЕНИЯ В ОБЛАСТИ ДОЗ ДО 1500 Гр НА ПОВЕРХНОСТНЫЕ СВОЙСТВА ОКСИДА ТИТАНА

Э. А. БАКЛАЧЕВ, Г. А. КАЗАРЯН и Н. М. БЕЙЛЕРЯН

Ереванский государственный университет

Исследованию влияния радиационного облучения гетерогенных систем посвящено огромное число работ. Основной задачей является исследование радиационного дефектообразования и их взаимодействия со средой облучения. Малый выход парамагнитных центров на поверхности приводит к необходимости длительной экспозиции до доз 10⁵ Гр.

В настоящей работе рассматривается область малых доз, представляющих практический интерес. Облучение на воздухе уже при дозе 100 Гр приводит к значительным изменениям поверхности рутила — уменьшается адсорбция триэтиламина. С этим результатом коррелируют данные по термодесорбции воды с поверхности ионообменных форм рутила — наблюдается увеличение доли кислотных и уменьшение доли основных гидроксильных групп.

Большая величина выхода кислых центров (~ 10³/100 эВ) обусловлена радиационно-индуцированным структурно-базовым переходом в

приповерхностном слое. Данные рентгенофазного анализа показали образование полиморфной модификации оксида титана — брукита. Температура отжига эффекта совпадает с литературными данными о максимуме скорости превращения брукит-рутил на кривых ДТА.

Слибчатое изменение кривых адсорбции и интенсивность отражения брукита на дифрактограммах, а также уменьшение пикнометрической плотности подтверждают вывод, что модифицирование рутила обусловлено реконструкцией поверхности в результате полиморфного превращения в поле действия радиации.

Настоящая работа является одной из немногих, посвященных систематическому исследованию этого явления. Сделано предположение, что экстремальная зависимость кривых свойство-доза обусловлена биографическими дефектами структуры решетки и их превращениями после достижения оптимума облучения. Эффективность модифицирования, т. е. глубина полиморфного превращения, определяется в конечном счете соотношением поглощенной энергии радиации и избыточной энергии кристаллической решетки при переходе из одной полиморфной модификации в другую.

В настоящее время предпринимаются попытки исследования механизма этого явления.

Рис. 3, библиографические ссылки 9.

Поступило 13 IX 1985

Полный текст статьи депонирован в ВИНТИ.

Регистрационный № 7131—1385

от 9 октября 1985 г.

Армянский химический журнал, т. 39, № 1, стр. 53—54 (1986 г.)

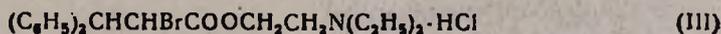
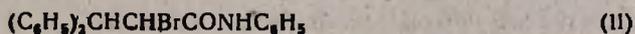
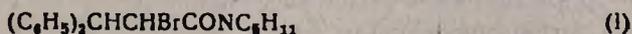
УДК 542 : 547

СИНТЕЗ АМИДОВ И ЭФИРОВ α -БРОМ- β , β - ДИАРИЛПРОПИОНОВОЙ КИСЛОТЫ

С. А. ВАРТАНЯН, Е. А. АРАРАТЯН и Э. В. ПИРУЗЯН

Ереванский физический институт

При получении ряда стильбенов из коричной кислоты в качестве промежуточных соединений были выделены α -бром- β , β -диарилпропионовые кислоты, близкие по строению к ряду лекарственных препаратов, таких как метацин, димедрол, спазмолитин и др. В работе приводятся синтезы трех биологически активных веществ:



Взаимодействием хлорангидрида α -бром- β , β -диарилпропионовой кислоты и пиперидина в бензольном растворе получен пиперидид α -бром- β , β -дифенилпропионовой кислоты (I) (87%), температура плавления