

должают перемешивание при температуре кипения реакционной смеси 4 °. Затем отфильтровывают и из фильтрата удаляют воду. Остаток обрабатывают 10 мл спирта. Получают 0,7 г (67%) гидрохлорида анилина, т. пл. 194° с разлож. Смешанная проба с известным образцом не дает депрессии температуры плавления.

ЛИТЕРАТУРА

1. Bhatia Y. K., Landor P. D., Landor S. R. — J. Am. Chem. Soc., 1959, vol. 81, p. 24.
2. Hurd Ch. E., Jones R. H. — J. Am. Chem. Soc., 1934, vol. 56, p. 1924.
3. Tomas L. J., Eugene G. T., Daniel W. — J. Am. Chem. Soc., 1955, vol. 77, p. 6254.
4. Tomas L. J., Walter L. P., Eugene G. T. — J. Am. Chem. Soc., 1960, vol. 82, p. 4094.
5. Захаров А. И., Мурашов Г. М. — ЖОХ, 1956, т. 26, с. 3328.

Армянский химический журнал, т. 39, № 2, стр. 126—127 (1986 г.)

ПИСЬМА В РЕДАКЦИЮ

УДК 641.64.182.4/6

ОБРАЗОВАНИЕ ПОЛИХЛОРОПРЕНОВОГО БЕЗЭМУЛЬГАТОРНОГО ЛАТЕКСА В СТАТИЧЕСКОЙ СИСТЕМЕ ХЛОРОПРЕН—ВОДНЫЙ РАСТВОР ПЕРСУЛЬФАТА КАЛИЯ

Ранее сообщалось, что полимеризация стирола в статической системе мономер—водный раствор персульфата калия приводит к образованию

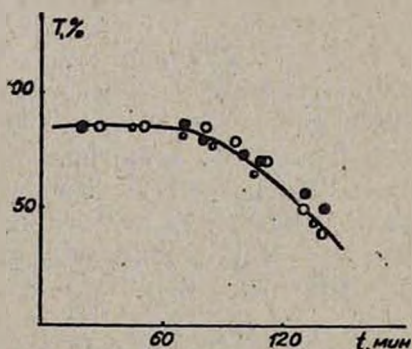


Рис. Изменение пропускания ($\lambda = 550$ нм) БФ системы хлоропрен—0,5% водный раствор $K_2S_2O_8$ во времени. Концентрации ТДМ в мономерной фазе: ○—0%, ◐—0,5%, ●—2%, $T = 40^\circ C$.

стабильной полимерной дисперсии [1, 2]. Для выявления механизма генерации и роста дисперсных частиц важно установить, насколько безэмульгаторная полимеризация в статических условиях характерна для малорастворимых в воде мономеров и как влияет полимеризация в мономерной фазе на эти процессы. С этой целью, мы исследовали полимеризацию хлоропрена в условиях, описанных в работе [2], при температуре 40°C. Для получения растворимых полимеров в мономерную фазу вводили третичный додцилмеркаптан (ТДМ). В отличие от стирола, при полимеризации хлоропрена, мономерная фаза

довольно быстро полимеризуется и превращается в пленку. Параллельно с этим уменьшается межфазный обмен и несмотря на большую растворимость в воде хлоропрена, чем стирола, концентрация хлоро-

пренового латекса получается сравнительно низкой (1% в отсутствие ТДМ).

На рис. приведены результаты спектрофотометрических измерений помутнения водной фазы (ВФ) во времени [2] при различных концентрациях ТДМ. Как видно из рисунка, в выбранном пределе изменения концентрации ТДМ не влияет на кинетику фазообразования в воде. Во всех случаях полимер, выделенный из ВФ, не растворим в органических растворителях. Этот результат пока трудно однозначно объяснить. Предварительно можно полагать, что либо в зонах генерации и роста дисперсных частиц реакции передачи цепи протекают с малой вероятностью, либо они мало влияют на процесс фазообразования.

А. А. ОГАНЕСЯН,
В. Г. БОЯДЖЯН,
К. С. АЙРАПЕТЯН,
А. В. ГУКАСЯН,
С. Г. МАЦОЯН

Институт органической химии
АН Армянской ССР, Ереван

Поступило 23 XII 1985

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. Оганесян А. А., Бояджян В. Г., Гукасян А. В., Мацоян С. Г., Грицкова И. А., Праведников А. Н. — ДАН СССР, 1985, т. 281, № 5, с. 1146.
2. Оганесян А. А., Гукасян А. В., Бояджян В. Г., Манукян Г. А., Мацоян С. Г. — Арм. хим. ж., 1985, т. 38, № 5, с. 331.