

стует об окончании реакции. Затем добавляют раствор 48 г (1,2 моля) NaOH в 240 мл воды, 4 г триэтилбензиламмонийхлорида и перемешивают 4 ч при 70°. К полученной смеси добавляют 200 г (5 молей) NaOH, 3 г стабилизатора НГ-22—46 и 3 г триэтилбензиламмоний хлорида. Смесь перемешивают 2 ч при 95—100°. Пароотгонкой при 110—115° выделяют продукт с водой, отделяют от воды, сушат MgSO₄. Получают 17,6 г (75%) ДПЭ 98% чистоты. Т. кип.—118°/680 мм, n_D^{20} 1,4452, d_4^{20} 0,9356 [1].

ЛИТЕРАТУРА

1. Караев С. Ф., Гараева М. Б. — Усп. хим., 1980, т. 49, вып. 9, с. 1774.
2. Вартанян Р. С., Казарян Ж. В., Кучеров В. Ф. — Арм. хим. ж., 1974, т. 27, № 4, с. 295.
3. Marszak J. — Compt. Rend., 1952, vol. 235, p. 252.

Армянский химический журнал, т. 39, № 8, стр. 530—531 (1986 г.)

ПИСЬМА В РЕДАКЦИЮ

УДК 64 1.64.182.4/6

НЕСФЕРИЧЕСКИЕ АГРЕГАТЫ В БЕЗЭМУЛЬГАТОРНЫХ ВОДНЫХ ДИСПЕРСИЯХ ПОЛИСТИРОЛА

На электронно-микроскопических фотоснимках безэмульгаторных латексных частиц, полученных при полимеризации стирола в двухфазной статической системе мономер—0,2% водный раствор K₂S₂O₈, помимо сферических частиц (рис. А), нами обнаружены агрегаты, напоминающие дендриты (рис. Б, В). Можно предположить, что такие агрегаты образуются вследствие анизотропии поверхности дисперсных частиц (рис. Б). Другой причиной возникновения дендритов может служить кристаллизация низкомолекулярных продуктов радикальных реакций, протекающих в водном растворе персульфата калия, насыщенном стиролом. В последнем случае латексные частицы могут выполнять роль подложки (рис. В) для возникновения и роста кристаллов из алкилароматических сульфатов (или бисульфатов), содержащих 1—2 остатка молекулы стирола.

В пользу последнего предположения говорит фотоснимок безэмульгаторных латексных частиц (рис. Г), полученных за 4 ч полимеризации, при 50° с последующим испарением воды из водной фазы в изотермических условиях при 30° в кристаллизацион-

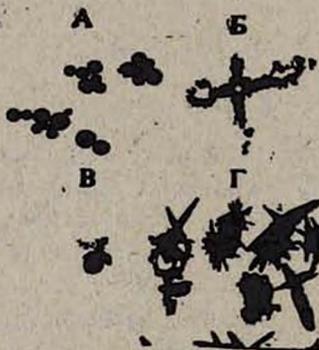


Рис. А, Б, В — в конечном латексе (ув. $\times 16000$), Г — частицы латекса после 4 ч полимеризации и последующего изотермического испарения воды (ув. $\times 16000$).

ном аппарате, описанном в [1]. Перед испарением воды водная фаза отделялась от мономерной.

Полученные результаты дают основание считать, что пренебрежение участием продуктов квадратичного обрыва радикальных реакций в процессе генерации зародышей полимерной фазы является серьезным упущением в теории гомогенного частицеобразования [2], разработанной для описания фазообразования в водной фазе при полимеризации гидрофобных мономеров в гетерогенных и микрогетерогенных системах мономер—вода.

В. Г. БОЯДЖЯН
А. В. ГУКАСЯН
Л. С. АБРААМЯН
А. А. ОГАНЕСЯН
С. Г. МАЦОЯН

Институт органической химии
АН Армянской ССР, Ереван

Поступило 18 VI 1986

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. Оганесян А. А., Аганесян А. К. — Препринт ПЛРФ-78—20. Ид. ЕГУ, Ереван, 1978.
2. Hansen F. K., Ugelstad J. — J. Polym. Sci., Polym. Chem. Ed., 1978, vol. 16, № 8, p. 1953.