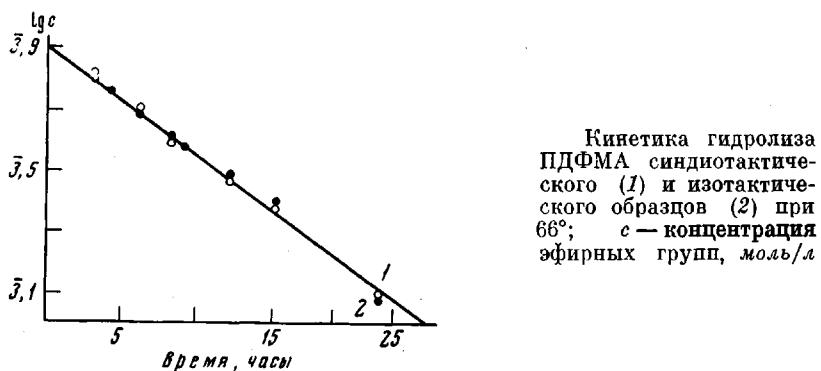


**О НЕЗАВИСИМОСТИ СКОРОСТИ ГИДРОЛИЗА
ПОЛИДИФЕНИЛМЕТИЛМЕТАКРИЛАТА
ОТ МИКРОСТРУКТУРЫ ЦЕПИ**

Глубокоуважаемый редактор!

Скорость гидролиза полиметакрилатов и полиакрилатов как в условиях внутреннего, так и внешнего гидролиза в щелочной и кислой средах зависит от микроструктуры полимерной цепи [1—3]. Различие в константах скоростей гидролиза изотактического и синдиотактического образцов составляет примерно два порядка [4].

Нами обнаружено, что поведение полидифенилметилметакрилата (ПДФМА) в условиях кислого гидролиза (концентрация полимера 0,2% в смеси 10,4 M H₂SO₄ и тетрагидрофурана (1:19 по объему), температура



66°) существенно отличается от описанных примеров. Образцы ПДФМА различной микроструктуры были получены по методикам [5]. Для установления структуры изотактического ПДФМА проводили количественный гидролиз, метилирование карбоксильных групп диазометаном и исследование ЯМР-спектров полученного полиметилметакрилата [6]. Микротактическость синдиотактического образца ПДФМА (предварительно прогидролизованного количественно), оцененная косвенно по ЯМР-спектрам не полностью метилированных образцов, составляет не ниже 85% синдиотактических триад. Результаты кинетических измерений гидролиза (рисунок) изотактического (содержание изо-, синдио- и гетеротриад 94:3 и 3% соответственно) и синдиотактического образцов ПДФМА показывают, что в изученных условиях кинетика гидролиза ПДФМА не зависит от микроструктуры образцов, и гидролиз протекает как псевдомономолекулярная реакция. Причина подобного поведения ПДФМА нами детально исследуется.

B. I. Крыштоб, A. D. Литманович, N. A. Платэ

Поступило в редакцию
20 I 1972

ЛИТЕРАТУРА

1. F. J. Glavis. *J. Polymer Sci.*, **36**, 547, 1959.
2. G. Smets, W. De Loecker. *J. Polymer Sci.*, **41**, 375, 1959.
3. G. Smets, W. Van Humbeeck. *J. Polymer Sci.*, **A1**, 1227, 1963.
4. A. B. Robertson, H. J. Harwood. *Los-Angeles meeting of ACS, Polymer Preprints*, 1971, p. 620.
5. H. Yuki, K. Hatada. *Polymer Journal*, **1**, 36, 1970.
6. H. L. Frish, C. L. Mallows, F. A. Bovey. *J. Chem. Phys.*, **45**, 1565, 1966.