ОПТИМИЗАЦИЯ ПРОЦЕССА ПОЛУЧЕНИЯ КРЕМНИЙОРГАНИЧЕСКОГО ГЛИЦЕРОГИДРОГЕЛЯ «СИЛАТИВИТ»

 1 Гулина С.В., 2 Бойко А.А., 2 Хонина Т.Г.

¹Уральский государственный университет, Екатеринбург ²Институт органического синтеза УрО РАН, Екатеринбург

Кремнийорганический глицерогидрогель «Силативит» состава $Si(C_3H_7O_3)_4*6C_3H_8O_3*24H_2O$, разработанный в Институте органического синтеза им. И.Я.Постовского УрО РАН, обладает транскутанным (чрескожным), противоспалительным, ранозаживляющим и регенерирующим действием и может быть использован как средство для местного и наружного применения.

Процесс получения глицерогидрогеля состоит из двух стадий: на первой — из тетраэтоксисилана в избытке глицерина в присутствии катализатора тетрабутоксититана $Ti(OBu)_4$ получают глицеролаты кремния, на второй — при взаимодействии глицеролатов кремния с водными растворами электролитов — глицерогидрогель [1].

С целью оптимизации процесса получения гдицерогидрогель «Силативит» нами исследовано влияние различных катализаторов на реакцию алкоголиза тетраэтоксисилана глицерином, а также на «чистоту» образующегося в реакции этилового спирта.

В качестве исследуемых катализаторов были использованы: тетрабутоксититан (I), соляная кислота (II), этилат натрия (III) в количестве 0,06 моль на моль тетраэтоксисилана. Об активности катализатора судили по времени завершения удаления этилового спирта.

Установлено, что в порядке возрастания активности исследуемые катализаторы могут быть расположены в ряд:

без катализатора
$$\, < \, III \, < \, I \, < \, II.$$

Исследование чистоты образующегося в реакции этилового спирта методом ГЖХ показало, что наиболее «чистый» спирт (не менее 99%) образуется в случае использования катализатора (II).

Таким образом, соляная кислота может быть использована как перспективный катализатор при получении кремнийорганического глицерогидрогеля «Силативит».

1. Пат. 2255939 РФ: Бюл. изобрет. 19, 832, 2005.

Работа выполнена при финансовой поддержке Правительства Свердловской области—грант ЛС-26 от 29.09.2008г.