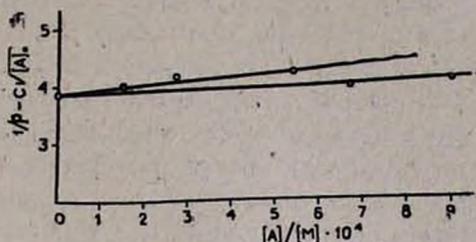


Спектроскопические исследования образцов ПММА, полимеризованных в присутствии и без амина, показали, что амин не входит в цепь полимера, в крайнем случае амин может образовать концевую группу.

Все вышесказанное относится к полимеризации ММА в инертной среде. Была проведена также полимеризация ММА в атмосфере воздуха в присутствии и в отсутствие амина. Из таблицы видно, что в этом случае полимеры имеют почти одинаковое молекулярно-массовое распределение.

Рис. 2. Зависимость $\frac{1}{P} - C \sqrt{[A]_0}$ от $\frac{[A]}{[M]}$. 1 — ФДЭоЛА, 2 — ЭДЭоЛА.



Отсюда можно заключить, что кислород воздуха является намного более эффективным передатчиком радикального процесса, и вклад аминов в передачу цепи практически несущественен.

Из всего вышесказанного вытекает, что аминоспирты можно в довольно широком интервале использовать для варьирования молекулярно-массовым распределением ПММА, ФДЭоЛА является более эффективным передатчиком, чем ЭДЭоЛА и что исследованные амины не влияют на структуру и состав макромолекулы.

ЛИТЕРАТУРА

1. Н. М. Бейлерян Ж. А. Погосян, Г. А. Мармарян, Арм. хим. ж., 31, 782 (1978).
2. P. Flory, Principles of Polymer Chemistry, N. Y. (1953).
3. X. С. Багдасарян, Теория радикальной полимеризации, Изд. «Наука», М., 1972, стр. 245.

Армянский химический журнал, т. 38, № 1, стр. 63—65 (1985 г.)

ПИСЬМА В РЕДАКЦИЮ

УДК 542.91.73+546.57+546.98

О ЗАВИСИМОСТИ АКТИВИРУЮЩЕГО ВЛИЯНИЯ МЕТАЛЛОВ. I В ПОДГРУППЫ ПЕРИОДИЧЕСКОЙ СИСТЕМЫ НА НАНЕСЕННЫЕ ПАЛЛАДИЕВЫЕ КАТАЛИЗАТОРЫ ОТ СОДЕРЖАНИЯ ПАЛЛАДИЯ

Обобщение результатов работ по изучению нанесенных на различные носители палладиевых, палладий-серебряных, палладий-медных и палладий-золотых катализаторов [1—12] показывает, что для каждого носителя существует определенный интервал содержания палладия («область активируемости»), в котором он способен активироваться

металлами I Б подгруппы (табл.). Границы этих областей содержания палладия в основном находятся от 0,05 до 1,0% палладия от веса носителя, причем, чем меньше удельная поверхность носителя, тем в сторону меньших содержаний палладия сдвинуты ее границы.

Активирующее влияние металлов I Б подгруппы объясняется увеличением удельной поверхности палладия из-за разбавления его слоя, вызванным конкуренцией скоростей осаждения солей палладия и этих металлов при приготовлении катализаторов [11, 12]. Верхний предел «области активируемости» может определяться тем, что адсорбционные центры носителя в основном покрываются кристаллическими образованиями палладия, металлы I Б подгруппы приходят в контакт с палладием и вследствие электронного взаимодействия снижают его активность [11]. Нижний предел «области активируемости» обусловлен тем, что палладий образует очень разбавленный слой, поэтому металлы I Б подгруппы осаждаются преимущественно отдельно от палладия, не приводя к разбавлению его слоя, следовательно, и активации. Возможное электронное взаимодействие этих металлов с палладием, особенно при их больших количествах, приводит к понижению каталитической активности.

Таблица

Влияние металлов I Б подгруппы на активность Pd/носитель катализаторы

Носитель	Уд. пов. м ² /г	Добав. металл	Содержание Pd, %	Активирующее влияние
SiO ₂	380	Ag	1,0	есть есть по [2] есть
			0,2	
			0,1	
SiO ₂	210	Cu	0,3	есть есть по [9] есть
			0,2	
			0,1	
Актив. уголь	380	Au	1,0	нет есть по [3]
			0,2	
Графит	2,1	Ag	1,0	нет есть по [5]
			0,2	
			0,1	
Al ₂ O ₃	60	Ag	0,2	нет нет по [8] есть
			0,1	
			0,05	
Al ₂ O ₃	60	Ag	0,5	есть есть по [7] нет
			0,1	
			0,03	
Al ₂ O ₃	60	Cu	0,1	есть нет по [10]
			0,2	

ЛИТЕРАТУРА

1. A. O. Cinneide, K. A. Clarke. J. Catal., 26, 233 (1972).
2. А. А. Алчуджан, М. А. Мантикян, ЖФХ, 33, 780, 1631 (1959).
3. А. А. Алчуджан, М. А. Мантикян, Л. М. Айказян, Изв. АН Арм.ССР, 16, 315 (1963); 17, 368 (1964).

4. Каталитические реакции в жидкой фазе; Тр. II Всесоюзной конференции АН Казах. ССР, Алма-Ата, 1967, стр. 250.
5. А. А. Алчуджян, А. Ш. Григорян, М. А. Мантикян, Арм. хим. ж., 20, 487, 786 (1967).
6. А. А. Алчуджян, Н. З. Едигарян, М. А. Мантикян, Арм. хим. ж., 21, 3 (1968).
7. А. А. Алчуджян, А. Ш. Григорян, М. А. Мантикян, Арм. хим. ж., 21, 284, 463 (1968).
8. А. Ш. Григорян, Арм. хим. ж., 33, 284 (1980).
9. А. Ш. Григорян, А. М. Айказян, Е. Т. Крестостурян, 33, 278 (1980).
10. А. Ш. Григорян, А. М. Айказян, Е. Т. Крестостурян, 33, 811 (1980).
11. А. Ш. Григорян, Арм. хим. ж., 34, 199, 271 (1981).
12. А. Ш. Григорян, В. Р. Исрпелян, А. М. Айказян, Н. В. Маилян, Арм. хим. ж., 36, 430 (1983).

А. Ш. ГРИГОРЯН,
А. М. АЙКАЗЯН

Ереванский политехнический институт
им. К. Маркса

Поступило 24 X 1983

Армянский химический журнал, 38, № 1, стр. 65—66 (1985 г.)

Х Р О Н И К А

VII ВСЕСОЮЗНАЯ КОНФЕРЕНЦИЯ ПО ХИМИИ АЦЕТИЛЕНА (22—24 октября 1984 г., Ереван)

С 22 по 24 октября 1984 г. в Ереване состоялась VII очередная Всесоюзная конференция по химии ацетилена, организованная Научным советом по тонкому органическому синтезу АН СССР, Институтом органической химии АН Армянской ССР и Армянским республиканским правлением Всесоюзного химического общества им. Д. И. Менделеева.

Важная роль ускорения научно-технического прогресса в химизации народного хозяйства страны принадлежит органической химии, в частности, одному из основных и традиционных ее разделов—химии ацетилена и его производных, которая давно оправдала себя практическим выходом в промышленность и продолжает бурно развиваться.

На конференции присутствовало более 400 человек из 33 городов страны, представляющих академические и отраслевые институты, научно-производственные объединения, заводы, конструкторские организации и высшие учебные заведения. За три дня работы конференции было заслушано 15 пленарных докладов и обсуждено 188 стендовых сообщений. Тематика конференции охватывала проблемы синтеза и реакционной способности, строения и физико-химических свойств, практического применения и разработки технологии ацетиленов.

Со времени VI Всесоюзной конференции (1979 г., Баку) значительно возрос уровень фундаментальных и прикладных исследований в области химии ацетилена и его производных; за истекший период выполнены крупные исследования, имеющие важное народнохозяйственное значение.

VII конференция показала, что основным направлением развития химии ацетилена за последние годы является получение на базе ацетилена и его производных органических веществ различных классов, об-