

Исследовано также влияние на рН напряженности и скорости вращения МП. Проведено 20 измерений с 0,0001 N растворами HCl, H₂SO₄ и KCl с разными напряженностями МП. В случае сильного МП замечено незначительное изменение рН на 5—10%. Отклонение значения рН до 1,25 единиц наблюдалось при большой скорости вращения МП.

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. К. М. Joshi, P. V. Kamat, J. Ind. Chem. Soc., 43. 620 (1966).
2. Н. М. Ярмохина, Докт. дисс., ВИНТИ, 1976 г., стр. 3402.
3. М. Т. Дадунацивили, В. П. Прундзе, Е. И. Кашибия, Материалы конф. молодых специалистов Гр. ССР, Ин-т неорг. и электрохимии. 1976, стр. 33.
4. S. I. Todorov, M. S. Markov, M. R. Racheva, God Sofii. Univ. Biol. Fak. 189, 64 (1969—70) (pub. 1972).
5. В. И. Миненко, Вопросы теории и практики магнитной обработки воды и водных систем, Изд. «Наука», М., 1971, стр. 17.
6. В. И. Классен, Омагничивание водных систем, Изд. «Химия», М., 1978, стр. 12.
7. Л. В. Хажакян, С. К. Хпчатурян, Арм. хим. ж., 35, 802 (1982).
8. В. И. Классен, Вопросы теории и практики магнитной обработки воды и водных систем, Изд. «Наука», М., 1971, стр. 11.
9. К. С. Тринчер, А. Г. Дудолова, Вопросы теории и практики магнитной обработки воды и водных систем, Изд. «Наука», М., 1971, стр. 31.
10. Ф. И. Кукуз, М. Ф. Скалозубов, Г. К. Чернов, в сб. «Акустическая и магнитная обработка веществ», Новочеркасск, Изд. Новочеркасского политехн. ин-та, 1966, стр. 29.
11. П. В. Денисов, С. Л. Репринцева, в сб. «Некоторые вопросы химии и методика ее преподавания», Краснодар, Изд. Краснодарского пед. ин-та, 1969, стр. 68.

Армянский химический журнал, т. 37, № 7, стр. 469—470 (1984 г.)

РЕФЕРАТЫ СТАТЕЙ, ДЕПОНИРОВАННЫХ В ВИНТИ

УДК 678.029.5 : 675

ПРИВИТАЯ СОПОЛИМЕРИЗАЦИЯ КОЖИ ИЗ БИНАРНЫХ СМЕСЕЙ МОНОМЕРОВ

Р. Г. ГРИГОРЯН

Специальное проектно-конструкторское бюро Министерства
легкой промышленности Армянской ССР, Ереван

С целью придания коже некоторых специфических свойств виниловых и диеновых полимеров нами впервые была осуществлена прививка к коже с использованием бинарной смеси винилацетата (ВА) и хлоропрена (ХП).

Исходным материалом служила полуфабрикатная кожа после хромового дубления. Чтобы проводить прививку при низкой (20—25°) температуре, в окислительно-восстановительную систему добавляли ронгалит (0,05% от веса водной эмульсии).

Определение элементарного состава продуктов привитой сополимеризации и непривитых сополимеров, образовавшихся в процессе реак-

ции непосредственно в кожном материале, указывает на присутствие в макромолекулах звеньев обоих мономеров. Все непривитые сополимеры ВА с ХП, удаленные из кожи экстракцией, при содержании в них менее 15 мол. % хлоросодержащих мономеров растворяются в ацетоне, этиловом и метиловом спиртах, в то время как ПХП не растворим в указанных растворителях.

Эти данные позволяют сделать вывод о том что в принятых условиях реакции привитые цепи представляют собой сополимеры, а не смесь гомополимеров.

Показано, что эффективность прививки зависит от состава исходной смеси мономеров и увеличивается с увеличением содержания хлорпрена в смеси мономеров и продолжительности реакции.

Проведенное исследование показало практическую возможность осуществления привитой сополимеризации кожи из бинарной смеси хлорсодержащего диенового и винилового мономеров, что открывает новые возможности в области модификации кожи.

Табл. 2, библиограф. ссылки 4:

Поступило 23 XI 1983

Полный текст статьи депонирован в ВИНТИ.

Регистрационный № 1412—84 Деп.

от 14 марта 1984 г.

Армянский химический журнал, т. 37, № 7, стр. 470—471 (1984 г.)

УДК 553.637

ИССЛЕДОВАНИЕ СИСТЕМЫ $\text{NiSO}_4\text{—H}_3\text{BO}_3\text{—H}_2\text{O}$ ПРИ 20 и 40°C

А. В. ГАЛСТЯН, Э. А. КАПАНЦЯН и Г. Г. БАБАЯН

Кироваканский филиал Ереванского политехнического института
Ереванский государственный университет

Целью настоящей работы является изучение взаимодействия между борной кислотой и сульфатом никеля, а также выяснение концентрационных пределов отделения борной кислоты от сульфата никеля. Исследование растворимости в системе $\text{NiSO}_4\text{—H}_3\text{BO}_3\text{—H}_2\text{O}$ при 20 и 40° выполнено изотермическим методом в водяном термостате (точность измерения температуры $\pm 0,1^\circ$).

Состав твердых равновесных фаз устанавливался методом остатков Скрейнемакерса. Никель определялся комплексометрическим титрованием трилоном Б с применением индикатора мурексида, борная кислота—алкалиметрическим методом, раствором гидроксида натрия в присутствии маннита. Плотность определяли пикнометрическим методом, вязкость—с помощью вискозиметра Оставальда с диаметром капилляра 1,77 мм.

Исследование электропроводности проводилось при помощи прибора Р-38. Концентрация водородных ионов определялась на рН-метре марки «ЛПУ-01».