

УДК 541.122/123

РАВНОВЕСИЕ ЖИДКОСТЬ-ПАР В СИСТЕМЕ
 АЦЕТАЛЬДЕГИД—ВИНИЛФОРМИАТ—ВИНИЛАЦЕТАТ

В. К. БОЯДЖЯН, А. П. САЯДЯН, С. С. ОВСЕПЯН и В. А. ДАДОЯН

Ереванский отдел научно-производственного объединения «пластполимер»

Поступило 28 II 1972

Используя ранее полученные нами результаты [1] для бинарных систем, исследовалось фазовое равновесие тройной смеси ацетальдегид—винилформиат—винилацетат.

Экспериментальные данные проверялись по формуле Маргулеса [2]. Для расчета констант уравнения упругостей паров чистых компонентов были использованы литературные данные, а для винилформиата—полученные нами экспериментальные данные.

Равновесие жидкость—пар изучалось на приборе Свентославского [3] при давлении 690 мм рт. ст. Температура измерялась с точностью до 0,05°C.

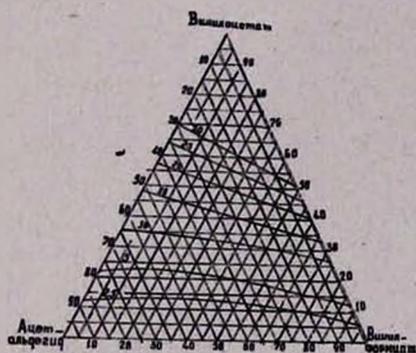


Рис. 1. Линии постоянного содержания ацетальдегида в паровой фазе в системе ацетальдегид—винилформиат—винилацетат.

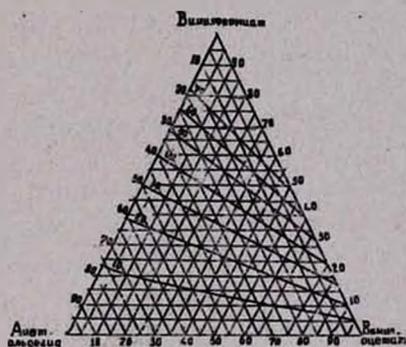


Рис. 2. Линии постоянного содержания винилформиата в паровой фазе в системе ацетальдегид—винилформиат—винилацетат.

Равновесные составы жидкости и пара определялись методом хроматографии, которые изменялись по четырем секущим треугольника в шести различных концентрациях ацетальдегида на каждой секущей. Полученные данные приведены на рис. 1, 2, 3, 4.

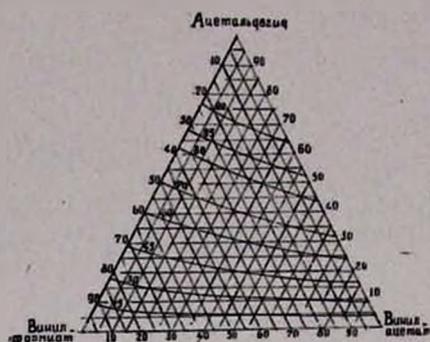


Рис. 3. Линии постоянного содержания винилацетата в паровой фазе в системе ацетальдегид — винилформиат — винилацетат.

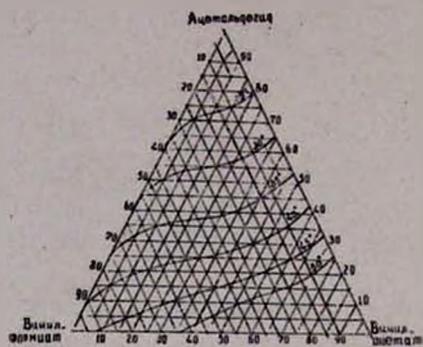


Рис. 4. Изотермо-изобары в системе ацетальдегид — винилформиат — винилацетат.

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. В. К. Бояджян, А. П. Саядян, С. С. Овсепян, В. А. Дадоян, Арм. хим. ж., 24, 1089 (1971).
2. Э. Хала, И. Пик, В. Фрид, О. Вилим, Равновесие между жидкостью и паром, Изд. ИЛ, М., 1962.
3. В. В. Свентославский, Азетропия и полимеризация, Изд. Химия, М., 1968.