

## Разработка метода синтеза винилхлорида жидкофазным дегидрохлорированием дихлорэтана

© Даминев<sup>1</sup> Рустем Рифович, Асфандияров<sup>2</sup> Радик Нурфаезович, Асфандиярова<sup>1\*</sup> Лилия Рафиковна и Юнусова<sup>1</sup> Гузель Венеровна

<sup>1</sup> Филиал ФГБОУ ВПО Уфимский государственный нефтяной технический университет в г. Стерлитамаке. Кафедра общей химической технологии. пр. Октября, 2.

г. Стерлитамак, 453118. Республика Башкортостан. Россия.

<sup>2</sup> ОАО «Башкирская содовая компания». Ул. Техническая, 32. г. Стерлитамак. Республика Башкортостан. Россия. Тел.: (3473) 24-25-12, 89649642606. E-mail: [asfand\\_lilya@mail.ru](mailto:asfand_lilya@mail.ru)

\*Ведущий направление; +Поддерживающий переписку

**Ключевые слова:** дихлорэтан, винилхлорид, синтез, технология, дегидрохлорирование, алкоксид, электрохимия.

### Аннотация

Нами установлена возможность синтеза винилхлорида путем взаимодействия 1,2-дихлорэтана (ДХЭ) с алкоксидами четвертичного аммония; проведены серии опытов по синтезу винилхлорида жидкофазным дегидрохлорированием ДХЭ алкоксидами четвертичного аммония, полученными электрохимическим способом из спиртовых растворов четвертичных аммониевых солей. К основным факторами, влияющим на результаты синтеза винилхлорида, являются температура, продолжительность процесса и концентрация спиртового раствора алкоксида четвертичного аммония. Установлено, что винилхлорид выделяется при температуре 0 °С с выходом 85-90%, при повышении температуры наблюдается увеличение выход винилхлорида и при температуре 20 °С составляет 98.0-99.7%. Повышение температуры выше 25 °С приводит к интенсивному пенообразованию, как следствие уносу жидкости из зоны реакции и накоплению ее в приемнике для сбора ВХ. Выделение винилхлорида в условиях реакции дегидрохлорирования происходит достаточно быстро, поэтому определяющим фактором, влияющим на выход, является время дозирования ДХЭ. В ходе проведенных экспериментов выяснилось, что в качестве дегидрохлорирующих агентов могут использоваться различные алкоксиды четвертичного аммония, поэтому представлялось интересным изучить возможность применения алкоксидов, синтезированных из отходов производства аллилхлорида, в синтезе винилхлорида.