

лимеризации стекловидных ультрафосфатов. Применение ее для исследования фосфатов калия и кальция с  $R=0,8$  показало, что длина цепи полифосфатных участков, входящих в эти фосфаты, соответственно равна 120 и 80.

ГЕЛЬ-ХРОМАТОГРАФИЯ СТЕКЛОВИДНЫХ ПОЛИФОСФАТОВ ЩЕЛОЧНЫХ МЕТАЛЛОВ. Черчес Г.Х., Печковский В.В., Кузьменков М.И., БТИ им.С.М.Кирова, Минск

Образцы стекловидных полифосфатов щелочных металлов с различной средней степенью полимеризации ( $n=3+55$ ) фракционировали на колонке с молселектом типа G-50. Фракции элюата анализировали методом потенциометрического титрования для определения степени полимеризации присутствующих в них полифосфатов. Полученные результаты обрабатывали методом наименьших квадратов с целью нахождения соотношения между элювтным объемом и степенью полимеризации и методом Шульца - для построения интегральных кривых молекулярновесового распределения.

Для всех исследованных полифосфатов получена линейная зависимость  $V_e = kn + C$ , причем величины  $|g|K|$  и  $C$  обратно пропорциональны  $lg n$ . Найденные соотношения закономерно изменяются в зависимости от вида катиона и могут быть использованы в качестве калибровочных. Кривые молекулярновесового распределения стекловидных полифосфатов щелочных металлов характеризуются наличием максимума. Степень неоднородности соответствующих полифосфатов возрастает с увеличением  $n$  и уменьшается при переходе от фосфатов лития к фосфатам цезия.

РЕАКЦИИ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ В СИСТЕМЕ  $Ca_3(PO_4)_2-CO(NH_2)_2-H_3PO_4$ .  
Чеховских А.И., Михалева Т.К., Хелемская Н.М., НИИФ  
им.Я.В.Самойлова, Москва

Реакции взаимодействия в системе  $Ca_3(PO_4)_2-CO(NH_2)_2-H_3PO_4$  изучались в связи с проблемой получения комплексных N-P-Ca-кормовых средств для жвачных животных, а также организации производства гранулированных азотно-фосфорных подкормок, заключенных в капсулы малорастворимых кальциевых фосфатов.