

3 том. 4 секция ПОСТЕРНЫЕ ДОКЛАДЫ

КАМНЕЛИТЫЕ МАТРИЦЫ ДЛЯ ХРАНЕНИЯ РАДИОАКТИВНЫХ ОТХОДОВ

<u>Кулемин В.В.,</u> Кулюхин С.А., Красавина Е.П., Горбачева М.П., Крапухин В.Б., Мартынов К.В., Румер И.А.

Федеральное государственное бюджетное учреждение науки Институт физической химии и электрохимии им. А.Н.Фрумкина Российской академии наук, Москва, kulyukhin@ipc.rssi.ru

Исследованы матрицы из расплавленного каменного литья, содержащие имитаторы РАО и их коллекторы в различных весовых отношениях.

Показано, что применение коллекторов PAO на основе силикагеля, перлита и оксида алюминия позволяет получать матрицы, содержащие в качестве основных фаз следующие: стекло, кварц и шпинель для силикагеля; стекло и шпинель для оксида алюминия; стекло и силикаты Fe-Cu-Ti для перлита.

Исследована возможность локализации урана в различных коллекторах на основе силикагеля, перлита и оксида алюминия. Получены данные по вымываемости урана в воду из коллекторов после их термической обработки, а также из матрицы силикагеля после действия микроволнового излучения (МВИ). Установлено, что вымываемость U(VI) в $\rm H_2O$ и 0.5 моль/л растворов NaCl, NaNO3 и $\rm Na_2SO_4$ из $\rm Al_2O_3$, $\rm SiO_2$ и перлита марки M150, содержащих 30 масс% $\rm UO_2(NO_3)_2$ и предварительно нагретых при 700°C в течение 5 ч на воздухе, через 24 ч составляет для $\rm Al_2O_3$, $\rm SiO_2$ и M150, соответственно, мл/л·г: 2.53, 14.25, 38.40 для $\rm H_2O$, 11.73, 5.15, 17.85 для 0.5 моль/л NaCl, 33.75, 7.00, 25.00 для 0.5 моль/л NaNO3 и 65.00, 19.25, 62.50 для 0.5 моль/л $\rm Na_2SO_4$. После 24 ч контакта с 1.0 моль/л $\rm HClO_4$ в матрице $\rm SiO_2$ -10 масс% $\rm UO_2(NO_3)_2$, предварительно нагретой в поле МВИ (800 Вт, 10 мин), остается 12 % от исходного U(VI), взятого в эксперимент.

Изучены физико-химические свойства матриц на основе оксида алюминия, содержащих нитрат уранила, после их термической обработки при разных температурах. Установлено, что после термической обработки матриц Al_2O_3 , SiO_2 и перлита марки M150, содержащих 30 масс% $UO_2(NO_3)_2$, при температурах 300, 700 и 1000°C U(VI) в композитах находится только в виде UO_3 .

Работа выполнена при поддержке Президиума Российской академии наук (программа фундаментальных исследований № 14П "Актуальные проблемы физикохимии поверхности и создания новых композитных материалов" /Академик А.Ю.Цивадзе/).