

**РАСТВОРИМОСТЬ СКУПИТА (UO₂)(OH)₂·H₂O
В ВЫСОКОМИНЕРАЛИЗОВАННЫХ ХЛОРИДНЫХ РАСТВОРАХ**

Гаськова О.Л., Букаты М.Б.

Институт минералогии и петрографии СО РАН, г. Новосибирск

Институт геологии нефти и газа СО РАН, Томский филиал

gaskova@uiggm.nsc.ru

Факс: (3832) 33-27-92; тел.: (3832)33-30-26

Работа выполнена при поддержке РФФИ (№ проекта 02-05-64623)

Вестник Отделения наук о Земле РАН, № 1(20)'2002

URL: http://www.scgis.ru/russian/cp1251/h_dggms/1-2002/informbul-1.htm#hydroterm-5

С помощью программы “ВМ” из программного комплекса “HydroGeo”, в основу которой положены методы равновесной термодинамики, закон действия масс и метод расчета коэффициентов активности компонентов водного раствора К.С. Питцера, рассчитана растворимость гидратированного оксида урана – скупита при 25°C в растворах MgCl₂ с концентрацией 0.1 – 5 моль/литр (вплоть до выпадения бишофита).

Показано, что при увеличении минерализации хлоридного раствора суммарная концентрация растворенного урана возрастает на два порядка (до 2.3·10⁻² моль/литр). Проанализировано влияние на увеличение растворимости как эффекта взаимодействия ионов в концентрированных растворах, так и сдвига рН в более щелочную область и смены форм нахождения частиц в растворе.