

## РАСТВОРИМОСТЬ СИСТЕМЫ Na,Ca||SO<sub>4</sub>,CO<sub>3</sub>-H<sub>2</sub>O ПРИ 50°C

Жумаев М.Т., Солиев Л., Махмадов Х.Р., Усмонов М.Б.

*Таджикский государственный педагогический Университет им. С. Айни,  
Республика Таджикистан, 733740 Душанбе, пр-т Рудаки, 121  
e-mail: Jumaev\_m@bk.ru, Soliev.lutfullo@yandex.com*

Методом растворимости исследована система Na,Ca||SO<sub>4</sub>,CO<sub>3</sub>-H<sub>2</sub>O при 50°C с целью определения концентрационных параметров положения ее геометрических образов и соотношения полей кристаллизации индивидуальных равновесных твердых фаз. Опыты проводили согласно методу донасыщения [1]. Установление равновесия определялось по неизменности фазового состава осадков в течение 50-100 часов. Результаты кристаллооптического анализа равновесных твердых фаз (микрофотографии), состав насыщенных растворов, характеризующих равновесия на дивариантных полях, моновариантных кривых и невариантных точках а также сама диаграмма растворимости системы представлены в [2]. В таблице приведены только составы насыщенных растворов, характерных для невариантных точек четырехкомпонентного уровня.

Таблица. Растворимость системы Na,Ca||SO<sub>4</sub>,CO<sub>3</sub>-H<sub>2</sub>O в невариантных точках при 50°C

Состав жидкой фазы, мас. %					Фазовый состав осадков
Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	CaSO <sub>4</sub>	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	CaCO <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> O	
1.52	0.14	3.74	–	94.6	Te+Br+Гб
3.71	–	13.98	0.003	82.30	Cx1+Br+Пр
8.92	0.16	–	0.004	90.91	Гп+Сц+Гб
–	0.13	2.77	0.004	97.09	Сц+Пр+Гб
6.17	–	9.01	0.006	84.81	Гб+Br+Пр

### Литература

1. Горощенко Я.Г., Солиев Л., Горников Ю.И. // Укр. хим. журн. 1987. Т. 53. № 6. С. 568.
2. Soliev L., Dzumaev M.T., Makhmadov Kh. Russian Journal of inorganic chemistry, 2019, vol.64, № 2, pp. 270-276. DOI: 10.1134/S0036023619020207