

### **Взаимодействие солей с глинистыми минералами**

*Г.В. Харитонова<sup>1</sup>, Н.П. Чижикова<sup>2</sup>, А.С. Манучаров<sup>3</sup>, Н.С. Коновалова<sup>4</sup>*

*<sup>1</sup>Институт водных и экологических проблем ДВО РАН, Ким Ю Чена 65, г. Хабаровск, 680000; e-mail: gkharitonova@mail.ru*

*<sup>2</sup>Почвенный институт им. В.В. Докучаева, Пыжевский пер. 7, г. Москва, 119017*

*<sup>3</sup>Факультет почвоведения МГУ, Ленинские Горы, г. Москва, 119991*

*<sup>4</sup>Институт тектоники и геофизики им. Ю.А. Косыгина ДВО РАН, Ким Ю Чена 65, г. Хабаровск, 680000*

Поступила в редакцию 16 августа 2010 г.

Методами оптической и электронной микроскопии было изучено взаимодействие растворимых солей NaCl, MgCl<sub>2</sub>, Ca(CH<sub>3</sub>COO)<sub>2</sub>, ZnCl<sub>2</sub> и Pb(CH<sub>3</sub>COO)<sub>2</sub> с глинистыми минералами – каолинитом и смектитом. Показано, что при взаимодействии глинистых минералов с растворами солей происходит переорганизация кристаллитов минерала и образуются глинисто-солевые микроагрегаты. Выраженность процесса образования глинисто-солевых микроагрегатов, их устойчивость, упаковка частиц, размеры, форма и оптические свойства зависят от природы минерала и свойств соли, участвующих во взаимодействии.

**Ключевые слова:** глинистые минералы, растворимые соли, глинисто-солевые микроагрегаты.