

# КОМПЬЮТЕРНОЕ МОДЕЛИРОВАНИЕ ТЕПЛОФИЗИЧЕСКИХ СВОЙСТВ СИСТЕМЫ РАДИОАКТИВНЫЙ ГРАФИТ-СО<sub>2</sub>

*Барбин Н.М.,<sup>\*1,2,3,4</sup> Сидаш И.А.,<sup>1</sup> Терентьев Д.И.,<sup>1</sup>  
Алексеев С.Г.<sup>1,4</sup>*

<sup>1</sup> УрИ ГПС МЧС России, Екатеринбург, Россия, <sup>2</sup> УрФУ,  
Екатеринбург, Россия, <sup>3</sup> УрГАУ, Екатеринбург, Россия, <sup>4</sup> НИЦ УРО  
РАН НиРБСМ, Екатеринбург, Россия  
*\*NMBarbin@mail.ru*

Теплофизические свойства равновесной системы радиоактивный графит–углекислый газ рассчитаны при помощи программного комплекса TERRA [1]. Основной вклад в теплофизические свойства системы вносит конденсированный углерод до температуры его сгорания (973 К). При температуре больше 973 К теплофизические свойства системы определяются парогазовой фазой. На основании полученных данных выделены 4 основных температурных интервала в которых происходят изменения теплофизических свойств системы. Изменение теплофизических свойств системы в интервале температур от 373 до 673 К предположительно связаны с началом протекания реакции  $U_3O_5(\text{cond.}) + 4CO_2 = 3UO_3^- + 4CO^+ + CO$ . Изменение теплофизических свойств системы в интервале температур от 673 до 973 К связаны с протеканием реакции  $U_3O_5(\text{cond.}) + 4CO_2 = 3UO_3^- + 4CO^+ + CO$  и исчезновением конденсированного C. Изменение теплофизических свойств системы в интервале температур от 973 до 2573 К носят линейный характер и определяются парогазовой фазой. Изменение теплофизических свойств системы в интервале температур от 2573 до 3273 К связаны с протеканием реакции  $U_3O_5(\text{cond.}) + 4CO_2 = 3UO_3^- + 4CO^+ + CO$ .

- 
1. Барбин Н.М., Сидаш И.А., Терентьев Д.И., Алексеев С.Г. Компьютерное моделирование термических процессов с участием радионуклидов кальция, стронция и цезия при нагреве радиоактивного графита в атмосфере углекислого газа. Известия высших учебных заведений. Ядерная энергетика, 2017. № 1. Р. 73-82.