

*Цапко Н.С., Логвінков С.М., Шабанова Г.М., Мокрицька В.К.,
Проскурня О.М., Україна, Харків*

ТЕРМОДИНАМІЧНА СТАБИЛЬНІСТЬ КОМБІНАЦІЙ ФАЗ У ВИСОКОГЛИНОЗЕМІСТІЙ ОБЛАСТІ СИСТЕМИ BaO – Al₂O₃ – SiO₂

Аналізується термодинамічна рівновага комбінацій фаз у концентраційній області BaAl₂Si₂O₈ – Al₆Si₂O₁₃ – Al₂O₃ – BaAl₂O₄ системи BaO – Al₂O₃ – SiO₂. Наведено результати термодинамічних розрахунків, які встановлюють залежності змінення вільної енергії Гіббсу від температури для твердофазних реакцій системи.

*Цапко Н.С., Логвінков С.М., Шабанова Г.Н., Мокрицька В.К.,
Проскурня Е.М., Україна, Харків*

ТЕРМОДИНАМИЧЕСКАЯ СТАБИЛЬНОСТЬ КОМБИНАЦИЙ ФАЗ В СУБСОЛИДУСЕ СИСТЕМЫ BaO – Al₂O₃ – SiO₂

Анализируется термодинамическое равновесие комбинаций фаз в концентрационной области BaAl₂Si₂O₈ – Al₆Si₂O₁₃ – Al₂O₃ – BaAl₂O₄ системы BaO – Al₂O₃ – SiO₂. Приводятся результаты термодинамических расчетов устанавливающих зависимости изменения свободной энергии Гиббса от температуры для твердофазных реакций системы.

*Tsapko N.S., Logvinkov S.M., Shabanova G.N., Mokritskaya V.K.,
Proskurnya E.M., Ukraine, Kharkov*

THERMODYNAMIC STABILITY OF THE PHASE COMBINATIONS IN THE SUBSOLIDUS OF THE SYSTEM BaO – Al₂O₃ – SiO₂

The thermodynamic equilibrium of phase combinations in the concentration region of the BaO – Al₂O₃ – SiO₂ system limited by composition compounds points BaAl₂Si₂O₈ – Al₆Si₂O₁₃ – Al₂O₃ – BaAl₂O₄ is analyzed. The thermodynamic calculation results which establish dependence of free energy Gibbs on temperature for solid-state system reaction are given.