КРИСТАЛЛИЧЕСКАЯ СТРУКТУРА И ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

4,4'ДИМЕТИЛ6,6'ДИХЛОРОТИОИНДИГО Полозов М.А. $^{(1,2)}$, Собин С.Э. $^{(2)}$, Жеребцов Д.А. $^{(1)}$, Пахомов С.П. $^{(2)}$, Полозова В.В. $^{(1,2)}$, Ходжамуратов Р.К. $^{(2)}$ (1) Южно-Уральский государственный университет 454080, Челябинск, пр. Ленина, д. 76 (2) «Балаковоатомтехэнерго» – балаковский филиал АО «Атомтехэнерго» 413866, Саратовская область, Балаковский район, Балаковская АЭС, стройбаза № 145, а/я 623

Структуры низкотемпературного красной полиморфной формы (пространственная группа Р-1) и высокотемпературного черной полиморфной формы (пространственная группа P21/c) 4,4'-диметил-6,6'-дихлортиоиндиго (Pigment Red 181) (рис. 1) были получены из монокристаллов, полученных сублимацией. Структурный мотив происходит от укладки плоских молекул, расположенных в результате π - π -взаимодействия и нековалентных взаимодействий в слоях.

Температура плавления красной полиформной формы 1 составляет около 390 °C. При температуре около 350 °C кристаллы черной полиморфной формы 2 начинают сублимироваться, теряя в весе около 45 мас.% до температуры 415 °C. Теоретическая потеря массы из-за удаления HCl составила 18,54 мас.%. После интервала относительно низкой потери массы 415-500 °C при дальнейшем нагревании до 1000 °C (в атмосфере аргона) он продолжил терять вес. Теоретическая потеря массы из-за удаления H₂O составила 9,16 мас.% (рис. 2).

Электропроводность красного полиморфа подчиняется скачкообразному механизму транспорта электронов между молекулами. Край оптического поглощения красного полиморфа соответствует запрещенной зоне 2.08 эВ.

Рис. 1. Структурная формула 4,4'-диметил-6,6'-дихлортиоиндиго

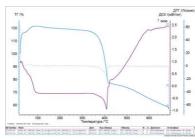


Рис. 2. Термогравиметрический анализ красного полиморфа 2 и черного полиморфа 1