

**ВЛИЯНИЕ ПОВЕРХНОСТНЫХ ВОЛН ЗАРЯДОВОЙ  
ПЛОТНОСТИ НА РЕНТГЕНОЭЛЕКТРОННЫЕ СПЕКТРЫ  
ОСТОВНЫХ ЭЛЕКТРОНОВ  
ИНТЕРКАЛИРОВАННОГО СОЕДИНЕНИЯ ГРАФИТА  
С НЕСОРАЗМЕРНОЙ ФАЗОЙ  $C_{10}HNO_3$**

A.M.Зиатдинов, Ю.М.Николенко

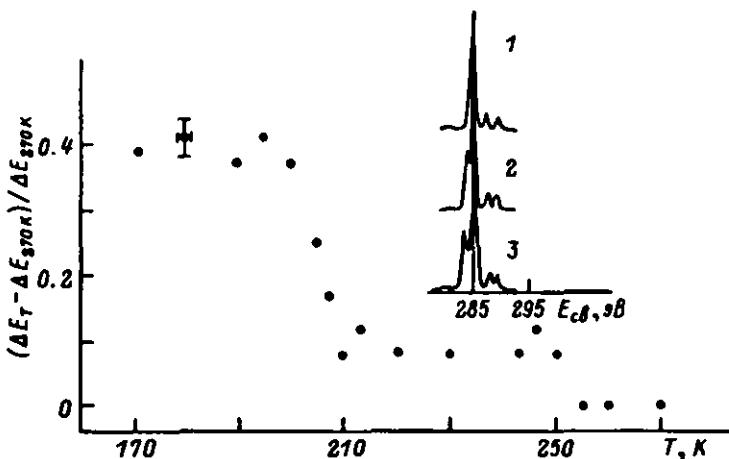
Интеркалированные соединения графита (ИСГ) с азотной кислотой ( $HNO_3$ ), обладающие высокой проводимостью вдоль базовой плоскости ( $\sigma_a \approx 10^5 \Omega^{-1} \cdot \text{см}^{-1}$ ) и относительно устойчивые на воздухе, имеют потенциальное практическое значение [1]. Существуют  $\alpha$ - и  $\beta$ - модификации ИСГ с  $HNO_3$ , характеризуемые соответственно формулами  $C_{5n}HNO_3$  и  $C_{8n}HNO_3$ , где  $n$  — индекс стадии.

С научной точки зрения, повышенный интерес вызывают соединения  $\alpha$ -фазы, в которых двумерные гексагонально-модулированные жидкие слои  $HNO_3$  ниже  $T_c \approx 250$  К кристаллизуются, образуя решетку, которая для  $n = 2$  несоразмерна с графитом вдоль одного из направлений его элементарной ячейки [2]. По этой причине указанные ИСГ оказались перспективными объектами для изучения ряда фундаментальных аспектов явлений двумерной кристаллизации и несоразмерности [2–6]. Однако до сих пор отсутствовали экспериментальные данные об электронном строении указанных ИСГ и о характере его изменения при несоразмерной кристаллизации интеркалата.

В настоящей работе сообщаются результаты исследований рентгеноэлектронных спектров остовных электронов ИСГ  $C_{10}HNO_3$  с акцентом на анализ данных, касающихся обнаруженного в нем и ранее не наблюдавшегося в других ИСГ обратимого температурного изменения электронного строения.

Синтез ИСГ  $C_{10}HNO_3$  проводился на пластинах высокоориентированного пиролитического графита традиционным способом [7]. Измерение рентгеноэлектронных спектров  $C1s$ -,  $N1s$ - и  $O1s$ -электронов проводились на спектрометре ЭС 2401 с использованием  $MgK\alpha$ -излучения в интервале 170–300 К с остаточным давлением в камере энергоанализатора  $5 \cdot 10^{-8}$  Торр. Разрешение по пику  $4f_{7/2}$  золота составляло 1.4 эВ. Изменения энергии связей ( $E_{cb}$ )  $C1s$ - и  $N1s$ -электронов определялись относительно энергии связи  $O1s$ -электронов, которая полагалась неизменной. С целью подавления случайных ошибок и компенсации аппаратных искажений спектры подвергались математической обработке по методике, предложенной в [8].

При  $T > T_c$  энергии связи  $E_{cb}$  (полуширина на полувысоте —  $\Delta E$ ) одновиальных линий остовных  $C1s$ -,  $O1s$ - и  $N1s$ -электронов  $C_{10}HNO_3$  от температуры не зависят и соответственно равны (эВ):  $285.0 \pm 0.1$  ( $2.4 \pm 0.1$ ),  $407.3 \pm 0.1$  ( $2.2 \pm 0.1$ ) и  $533.0 \pm 0.1$  ( $2.6 \pm 0.1$ ). При  $T_c$  все линии скачкообразно уширяются, причем спектр  $C1s$ -электронов приобретает двухпиковый вид. Указанные пики  $C1s$ -спектра расположены по различным сторонам пика соответствующей линии углерода, наблюдаемой при  $T > T_c$ . В кри-



Температурные зависимости вида и относительного приращения полуширины на полувысоте  $[(\Delta E - \Delta E_{270K})/\Delta E_{270K}]$  рентгеноэлектронного спектра C1s-электронов ИСГ  $C_{10}HNO_3$ .

Слабые сателлитные линии со стороны высоковерхогического крыла спектра отвечают окисленным состояниям углерода. Т, К: 1 — 270, 2 — 240, 3 — 170.

сталической фазе интеркалата зависимость  $\Delta E(T)$  имеет два плоских участка (см. рисунок).

Переход между этими участками кривой плавный и совершается при тех же температурах, при которых «замораживаются» («размораживаются») вращательные движения молекул  $HNO_3$  [3]. Ниже  $T_c$   $\Delta E$  однопиковой линии O1s(N1s)-электронов не зависит от температуры и равна  $3.0 \pm 0.1 (2.8 \pm 0.2)$  эВ. Все описанные изменения спектров в пределах точности эксперимента обратимы по температуре.

При длительном хранении в азотной атмосфере  $\alpha$ -модификация ИСГ переходит в  $\beta$ -модификацию. При этом ориентация плоскостей молекул  $HNO_3$  относительно углеродных слоев изменяется от перпендикулярной до параллельной, а решетка интеркалата становится соразмерной с углеродной сеткой [2,9]. Проведенные нами исследования  $\beta$ -модификации показали, что  $E_{cb}(\Delta E)$  однопиковых спектров C1s-, N1s- и O1s-электронов данной модификации не зависят от температуры и соответственно равны (эВ):  $285.0 \pm 0.1 (1.5 \pm 0.1)$ ,  $406.8 \pm 0.2 (2.7 \pm 0.2)$ ,  $532.5 \pm 0.1 (2.9 \pm 0.1)$ .

Таким образом, температурно-зависящее неоднородное электронное строение характерно только для несоразмерной фазы  $\alpha$ -модификации исследуемых ИСГ. Наличие температурной зависимости межпиковового расщепления спектра C1s-электронов и несоразмерность решеток углерода и интеркалата в  $C_{10}HNO_3$  не позволяют объяснить выявленную ниже  $T_c$  неоднородность электронной плотности на атомах углерода (двуухпиковую форму спектра C1s-электронов) появлениями при кристаллизации двух электронно-неэквивалентных состояний углерода. В то же время она может быть объяснена наличием в ИСГ выше  $T_c$  волн зарядовой плотности (ВЗП). Действительно, согласно [10], наличие в веществе ВЗП приводит к появлению дополнительной, зависящей от координат атома энергетической поправки на образование «дырки» в его внутренней оболочке. Следствием этого являются уширение рентгеноэлектронных линий

остовых электронов некоторых атомов и трансформация их формы по мере увеличения амплитуды ВЗП к двухпиковому виду.

Совпадение температурных интервалов увеличения (уменьшения) расщепления двухпикового спектра  $\text{Cl}_{\text{s}}$ -электронов и «замораживания» («размораживания») усредняющих вращательных движений  $\text{HNO}_3$  в  $\text{C}_{10}\text{HNO}_3$  наводит на мысль о том, что в исследуемом соединении причиной увеличения амплитуды ВЗП ниже 210 К является «выключение» вращательных движений  $\text{HNO}_3$ , приводящее к увеличению их возмущающего воздействия на  $\pi$ -электронную подсистему слоев углерода. Далее с учетом увеличения ниже  $T_c$  объемной проводимости  $\sigma_a$  пластинок  $\text{C}_{10}\text{HNO}_3$  на 15–20% [11] можно заключить, что образующиеся в нем ВЗП локализованы только в приповерхностных слоях углерода.

В заключение в пользу справедливости вышеизложенной интерпретации эксперимента отметим, что у кристаллов одномерного проводника  $1T\text{-TaS}_2$  — единственного известного соединения, испытывающего обратимые температурные изменения рентгеноэлектронных линий остовых электронов типа, наблюдаемых в  $\text{C}_{10}\text{HNO}_3$ , — указанная особенность спектра также связана с пайрлсовским фазовым переходом в состояние с аномально большой амплитудой ВЗП [12]. Кроме того, недавние рентгеноэлектронные исследования с угловым разрешением валентной полосы ИСГ  $\text{C}_8\text{Cs}$  показали наличие в этом соединении ВЗП нового типа, порожденных слабым взаимодействием между подрешетками углерода и интеркалата: ВЗП с волновым вектором, параллельным плоскостям углерода, и локализованные только в приповерхностных слоях ИСГ [13].

#### Список литературы

- [1] Dresselhaus M.S., Dresselhaus G. // Adv. Phys. 1981. V. 30. N 2. P. 139–326.
- [2] Samuelsen E.J., Moret R., Fuzellier H., Klatt M., Lelaurain M., Herold A. // Phys. Rev. B. 1985. V. 32. N 1. P. 417–427.
- [3] Battalan F., Rosenman I., Magerl A., Fuzellier H. // Phys. Rev. B. 1985. V. 32. N 7. P. 4810–4813.
- [4] Clarke R., Hernandes P., Homma H., Montague E. // Synth. Met. 1985. V. 12. N 1. P. 27–32.
- [5] Moreh R., Shahal O., Kimmel G. // Phys. Rev. B. 1986. V. 33. N 8. P. 5717–5720.
- [6] Battalan F., Rosenman I., Simon Ch., Magerl A. // Synth. Met. 1988. V. 23. N 1. P. 49–53.
- [7] Ubbelohde A.R. // Proc. Roy. Soc. A. 1968. V. 304. N. 2. P. 25–43.
- [8] Юдин Д.В., Горчаков В.В. // ЖПС. 1988. Т. 49. №4. С. 642–647.
- [9] Fuzellier H., Melin J., Herold A. // Mater. Sci. Eng. 1977. V. 31. N 1. P. 91–98.
- [10] Bishop M.F., Wose S.M., Longe P., Prutzer S. // Phys. Rev. B. 1987. V. 36. N 17. P. 9341–9344.
- [11] McRae E., Fuzellier H., Melin J., Mareche J.F., Herold A. // Proc. 5th Int. Carbon and Graphite Conf. London, 1978. P. 671.
- [12] Hughes H.P., Pollak R.A. // Phil. Mag. 1976. V. 34. N 5. P. 1025–1034.
- [13] Lagus M., Fisher J.E., Marchan D., Fretiguy C. // Sol. St. Comm. 1988. V. 67. N 10. P. 1011–1015.

Институт химии ДВО РАН  
Владивосток

Поступило в Редакцию  
22 февраля 1993 г.