

УДК 537.311

© 1993

СДВИГ ТЕМПЕРАТУРЫ ФАЗОВОГО ПЕРЕХОДА В $\text{Sn}_2\text{P}_2\text{Se}_6$ ПРИ БЫСТРОМ ИЗМЕНЕНИИ ТЕМПЕРАТУРЫ

Ю. С. Грезнев, Р. Ф. Мамин, С. Ф. Мотря

Обнаружен сдвиг температуры фазового перехода несоразмерная—соразмерная фаза в $\text{Sn}_2\text{P}_2\text{Se}_6$ как при быстром охлаждении, так и при быстром нагревании. Характерные времена процессов, отвечающих за образование метастабильной фазы, в десять раз меньше, чем в прустите.

Явление стимулирующего действия охлаждения на структурные перестройки было обнаружено впервые в кристаллах прустита (Ag_3AsS_3) [1]. Рентгенографическим методом были исследованы температурные интервалы фаз и процессы структурной релаксации. Было установлено, что при сравнительно небольших скоростях охлаждения ($\sim 7 \text{ К/мин}$) наблюдается повышение температур всех трех фазовых переходов, которые происходят в этом кристалле.

В настоящей работе с использованием метода ЭПР изучено влияние быстрого изменения температуры на температуру фазового перехода несоразмерная—соподразмерная фаза собственного сегнетоэлектрика $\text{Sn}_2\text{P}_2\text{Se}_6$. Исследования проводились на монокристаллах с примесью ионов Mn^{2+} , выращенных методом химических транспортных реакций. Из измерений температурной зависимости теплоемкости кристаллов $\text{Sn}_2\text{P}_2\text{Se}_6$ (в том числе и примесных) [2] известно, что они испытывают два фазовых перехода — из парафазы в несоразмерную при температуре $T_i = 218 \text{ K}$ и из несоразмерной фазы в соразмерную сегнетофазу при $T_k = 193.6 \text{ K}$. При комнатной температуре $\text{Sn}_2\text{P}_2\text{Se}_6$ кристаллизуется в федоровской группе $P2_1/c$ с параметрами решетки: $a = 6.83 \text{ \AA}$, $b = 7.70$, $c = 11.72 \text{ \AA}$, $\beta = 124.6^\circ$ [3]; ниже $T_k = 193.6 \text{ K}$ пространственная группа изменяется на Pc . Элементарная ячейка содержит две формулярные единицы $\text{Sn}_2\text{P}_2\text{Se}_6$. В работе [4] исследовался ЭПР ионов Mn^{2+} в $\text{Sn}_2\text{P}_2\text{Se}_6$, обнаружено наличие двух типов парамагнитных центров, спектры ЭПР которых наблюдаются только при температурах ниже 193 K, т. е. в сегнетофазе. Этот факт и использовался нами для изучения влияния скорости температурных изменений на величину T_k .

Измерения проводились на стандартном ЭПР-спектрометре B-ER 418[°] фирмы «Брукер» на частоте $\sim 9.4 \text{ ГГц}$. Ориентированный монокристалл $\text{Sn}_2\text{P}_2\text{Se}_6$ размером $2 \times 2 \times 1.5 \text{ mm}$ вместе с температурной приставкой помещался в резонатор спектрометра таким образом, чтобы внешнее магнитное поле совпадало с кристаллографическим направлением [100]. Относительно этого направления оба парамагнитных центра оказываются магнитно-эквивалентными, и их спектры сливаются в один. Изменение температуры образца осуществлялось с помощью температурной приставки, в которой в качестве хладоагента использовались пары газообразного гелия. Измерительная часть термопары находилась в непосредственной близости от образца на расстоянии не более 1 mm. Скорость изменения температуры регулировалась дополнительным подогревом потока газообразного гелия.

Рис. 1. Зависимость интенсивности сигнала ЭПР ионов Mn^{2+} в $Sn_2P_2Se_6$ от температуры ($T_k = 193$ К).

На рис. 1 приведена зависимость интенсивности сигнала ЭПР ионов Mn^{2+} в $Sn_2P_2Se_6$ вблизи фазового перехода. Кривая получена при установлении в образце теплового равновесия в каждой температурной точке измерения. Как видно из этого рисунка, монотонное уменьшение интенсивности сигнала ЭПР в сегнетофазе в точке фазового перехода претерпевает резкий скачок и интенсивность падает до нуля. Полученная таким образом температура фазового перехода T_k оказалась равной 193 ± 1 К.

Эксперименты по изучению зависимости T_k от скорости изменения температуры проводились следующим образом: образец нагревался до определенной температуры существенно выше температуры фазового перехода из несоразмерной в сегнетофазу, затем быстро охлаждался до появления сигнала ЭПР, при этом фиксировалась температура T_k . Затем процедура повторялась при другой скорости охлаждения. На рис. 2 приведены результаты измерений для двух различных начальных температур T_h . Как видно из этого рисунка, имеет место увеличение T_k в сторону более высоких температур при увеличении скорости охлаждения до какого-то предела, начиная с которого величина T_k выходит на насыщение. Порог насыщения зависит от начальной температуры охлаждения — он ниже для меньших T_h .

Аналогичные измерения были выполнены и при быстром нагревании образца из сегнетофазы (рис. 2). В этом случае сдвиг T_k происходит в сторону более низких температур и соответствующие значения сдвига наблюдаются при больших скоростях, причем зависимость от начальной температуры нагревания практически не обнаружена.

Попытка исследовать процессы релаксации метастабильной фазы после стабилизации температуры не увенчалась успехом. Это связано с малыми временами релаксации метастабильной фазы (менее 1 мин), с одной стороны, и с техническими сложностями стабилизации температуры при больших скоростях охлаждения — с другой.

Отличительным свойством экспериментальной ситуации в $Sn_2P_2Se_6$ по сравнению с приститом [1] является, во-первых, обнаружение смещения температуры фазового перехода при значительно больших скоростях изменения температуры. Во-вторых, наблюдается сдвиг температуры фазового перехода не только при охлаждении, но и при нагревании; в последнем случае сдвиг происходит в сторону более низких температур, т. е. в противоположную сторону. Первый факт свидетельствует о том, что характерные времена релаксации процессов τ_p , ответственных за сдвиг тем-

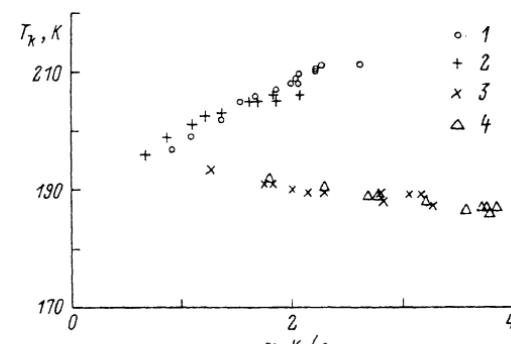
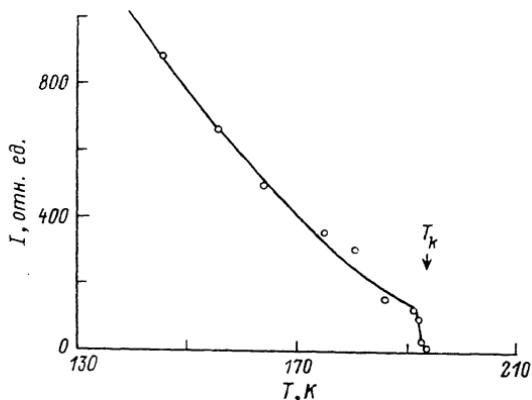


Рис. 2. Зависимость температуры фазового перехода несоразмерная—соразмерная фаза T_k в $Sn_2P_2Se_6$ от скорости охлаждения (1, 2) и нагрева (3, 4).

T_h , К: 1 — 24, 2 — 227, 3 — 140, 4 — 120.

пературы, в десять раз меньше, чем в прустите. Противоположный знак сдвига температуры фазового перехода при нагревании свидетельствует о различном воздействии охлаждения и нагрева на параметры системы, а также в пользу релаксационного механизма возникновения метастабильной фазы.

Для объяснения возникновения сдвига температуры можно предложить следующие механизмы.

1. Существование подсистемы, связанной с решеточной подсистемой, в которой происходит фазовый переход, релаксация которой запаздывает относительно решеточной подсистемы. На роль такой подсистемы претендует система электронов, локализованных на уровнях прилипания. Этот механизм подробно обсужден в работе [5]. Наличие в $\text{Sn}_2\text{P}_2\text{Se}_6$ уровней прилипания с энергией 0.7 эВ ниже дна зоны проводимости позволяет правильно описать как знак и величину сдвига температуры при быстром охлаждении и нагревании, так и характерные времена релаксации концентрации электронов на уровнях прилипания, которые соответствуют времени τ_p релаксации метастабильной фазы ($\tau/\tau_p \sim 10$)

$$\tau = (\gamma_n (n_0 + N_c \exp(-u/T)))^{-1}. \quad (1)$$

Здесь n_0 — концентрация электронов проводимости, γ_n — кинетический коэффициент, N_c — плотность состояний в зоне проводимости, u — энергетический интервал от дна зоны проводимости до уровней прилипания. Принимая параметры электронной системы $n_0 = 10^{10} \text{ см}^{-3}$, $N_c = 10^{19} \text{ см}^{-3}$ и считая, что $\gamma_n = 0.7 \cdot 10^{-13} \text{ см}^3 \cdot \text{с}^{-1}$, $u = 0.7 \text{ эВ}$, получаем для времен релаксации τ значение 1–10 мин.

2. Возникновение напряжений в исследуемых кристаллах вследствие неоднородности нагрева образца при быстром изменении температуры. При этом знак этих напряжений вследствие положительности коэффициента теплового расширения будет положительным при охлаждении и отрицательным при нагревании, что коррелирует со знаком сдвига температуры фазового перехода. Однако для объяснения величины сдвига следует предположить существование слишком больших напряжений.

Следуя терминологии, применявшейся в работе [6], можно было бы говорить о наблюдении «обратного гистерезиса» в $\text{Sn}_2\text{P}_2\text{Se}_6$, причем очень большого по величине. Однако мы считаем, что в данном случае не следует употреблять понятие «гистерезис», так как система в целом не находится в условиях термодинамического равновесия (при охлаждении электронная подсистема динамически перегрета, а при нагревании — переохлаждена). К тому же внешние условия не совсем одинаковые: в одном случае происходит нагрев, в другом — охлаждение системы. С другой стороны, в определенный момент времени можно считать, что подсистема, претерпевающая фазовый переход, находится в условиях равновесия, так как времена изменения температуры и время релаксации электронной подсистемы многое больше времени релаксации параметра порядка. Поэтому для описания фазового перехода возможно обычное рассмотрение и следует говорить о динамическом сдвиге температуры фазового перехода при быстром изменении температуры.

Таким образом, в настоящей работе исследовано поведение температуры фазового перехода несоразмерная—соразмерная фаза T_k в $\text{Sn}_2\text{P}_2\text{Se}_6$ при быстром изменении температуры. Показано, что сдвиги температуры T_k наблюдаются как при охлаждении, так и при нагревании, причем с противоположными знаками. Характерные времена релаксации процессов, ответственных за сдвиг температуры T_k в $\text{Sn}_2\text{P}_2\text{Se}_6$, в десять раз меньше, чем в прустите.

Авторы благодарны Ю. М. Высочанскому за оказанную помощь, А. А. Грабарю за обсуждение результатов.

Список литературы

- [1] Афоникова Н. С., Хасанов С. С., Шмытько И. М. // Письма в ЖЭТФ. 1985. Т. 41. № 6. С. 256—258.
- [2] Майор М. М., Высочанский Ю. М., Ризак В. М., Бурлаков В. М. // Изв. АН СССР. 1990. Т. 54. № 4. С. 682—686.
- [3] Парсамян Т. К., Хасанов С. С., Шмытько И. М., Высочанский Ю. М., Сливка В. Ю. // ФТГ. 1985. Т. 27. № 11. С. 3327—3331.
- [4] Гейфман И. Н., Головина И. С., Михайлова О. А., Мотря С. Ф. // Тез. докл. V Всесоюз. семинара по сегнетоэлектрикам. Ужгород, 1991.
- [5] Мамин Р. Ф., Тейтельбаум Г. Б. // ФТГ. 1990. Т. 32. № 9. С. 2627—2631.
- [6] Шмытько И. М., Шехтман В. Ш., Багаутдинов Б. Ш., Афоникова Н. С. // ФТГ. 1990. Т. 32. № 8. С. 2441—2445.

Казанский
физико-технический институт
РАН

Поступило в Редакцию
5 августа 1992 г.