Polymorphysm at High Pressure

ДОКЛАДЫ академии наук ссср

1958

N. J. Hall

Том 120, № 5

КРИСТАЛЛОГРАФИЯ

Е. Г. ПОНЯТОВСКИЙ

О КРИТИЧЕСКОЙ ТОЧКЕ НА КРИВОЙ ПОЛИМОРФНОГО ПРЕВРАЩЕНИЯ ЦЕРИЯ

(Представлено академиком Н. В. Беловым 22 III 1958)

Полиморфное превращение церия является единственным в настоящее время известным фазовым превращением первого рода, при котором происходит резкое уменьшение постоянной кристаллической решетки, а симметрия решетки не изменяется.

Полиморфное преврашение церия при сверхвысоких давлениях было впервые обнаружено Бриджменом (¹). Лаусон и Юан (²) провели рентгеновское исследование модификации церия, образующейся при высоком давлении. Порошковый образец помещался в бериллиевую бомбу и подвергался давлению в 15 000 кГ · см⁻². При этом давлении с него снималась дебаеграмма. Оказалось, что церий при 15 000 кГ · см⁻², так же как и при атмосферном давлении, имеет кубическую гранецентрированную решетку. Постоянные решетки при давлениях 1 и 15 000 кГ · см⁻² равны, соответственно, 5,14 и 4,84 А. Общее изменение объема при сжатии церия до 15 000 кГ · см⁻² составляет 16,6%. Лаусон и Юан предположили, что протекающее при высоких давлениях превращение идентично превращению, обнаруженному несколько ранее Тромбом и Фоксом (3) при атмосферном давлении и низких температурах, и что это превращение связано с переходом электрона из 4 f-состояния в 5 d-состояние. Шух и Стурдивант (4) исследовали кристаллическую структуру церия при низких температурах. Ими было показано, что при температуре —179° образец церия представляет собой смесь высокотемпературной и низкотемпературной модификаций (будем обозначать их в дальнейшем α-Се и α'-Се). Обе модификации имеют кубическую гранецентрированную решетку. Постоянные решетки: а-Се a = 5,14 Å, а'-Се a = = 4,82 Å. Объемный эффект составляет 16,5% от а-модификации.

Лихтер, Рябинин и Верещагин (⁵) исследовали часть P - T-диаграммы церия в интервале температур от -71 до $+94,5^{\circ}$. Определение давления $\alpha \rightarrow \alpha'$ -превращения производилось по скачку сжимаемости. Показано, что давление $\alpha \rightarrow \alpha'$ -превращения церия повышается с увеличением температуры, а объемный эффект при увеличении температуры превращения заметно уменьшается. Величина объемного эффекта при комнатной температуре оценена в 8%.

Сохранение симметрии решетки и уменьшение разности удельных объемов α - и α' -фаз вдоль кривой позволяет предположить существование критической точки на кривой полиморфного превращения церия. Для проверки этого предположения проведено дальнейшее исследование P - T-диаграммы церия с помощью методики термографического анализа (⁶), позволяющей проводить исследование фазовых превращений вещества при давлениях до $35000 \, \mathrm{kF} \cdot \mathrm{cm}^{-2}$ и температурах до $>650^\circ$. Исследование проводилось на церии, содержащем (в %) $< 0.75 \, \mathrm{Nd}$, $< 0.75 \, \mathrm{Pr}$, $0.01 \, \mathrm{Fe}$, $< 1 \cdot 10^{-4} \, \mathrm{Pb}$. Гидростатическое давление создавалось компримированием смеси изопентана с нормальным пентаном в мультипликаторе сверхвысокого давления. Давление измерялось манганиновым манометром с точностью $\pm 100 \, \mathrm{kF} \cdot \mathrm{cm}^{-2}$, температура — термопарой железо — нихром с точностью $\pm 1.5^\circ$.

Точки α→α'-превращения определялись двумя различными способами. При первом способе давление поднималось до определенной величины и при постоянном давлении образец нагревался и охлаждался с различными скоростями. Показания абсолютной и дифференциальной термопар реги-



данные Лихтера, Рябинина и Верещагина, в — наши данные

стрировались с помощью пирометра Курнакова. Из термограмм определялись температуры $\alpha \rightarrow \alpha'$ - и $\alpha' \rightarrow \alpha$ превращений. При втором способе выдерживалась постоянной температура образца, а давление плав-HO повышалось и понижалось нужных пределах. При обработке термограмм вводились необходимые поправки на некоторое повышение давления в процессе нагрева образца и изменение температуры образца при изменении давления. По полученным данным построена Р ---Т-диаграмма церия, представленная на рис. 1. За линию равновесия условно принята линия, равноуда-ленная от ветвей $\alpha \rightarrow \alpha'$ и $\alpha' \rightarrow \alpha$ (обозначена пунктиром).

Как видно из диаграммы, пре-Рис. 1. *а* — данные Бриджмена (1,7,8);6 — вращение церия при температурах, близких к комнатной, протекает с большим гистерезисом. Гист резис

превращения с повышением температуры уменьшается с **3**000 кГ · см⁻² при 20° до нуля при ~280°. С повышением температуры уменьшается и тепловой эффект $\alpha \rightarrow \alpha'$ -превращения, а при температурах выше 280° и соответственно давлениях выше 18500 кГ·см⁻² он становится настолько малым,



Рис. 2

что на термограммах, снятых при более высоких давлениях, не заметно каких-либо особых точек. Как $\alpha \rightarrow \alpha'$, так и $\alpha' \rightarrow \alpha$ -превращение протекает при постоянной температуре в значительном интервале давлений.

Для определения количества образовавшейся а'-фазы как функции давления были проведены следующие опыты. При комнатной температуре давление, начиная с 5000 кГ · см⁻², повышалось ступенями в ~300 кГ · см⁻² с паузой после каждого повышения в 5 мин. В интервале давлений, когда превращение еще не началось, световой зайчик дифференциальной термопары при повышении давления стоит на месте. В интервале давлений, соответствующих давлениям α → α'-превращения, при каждом повышении давления происходит отклонение светового зайчика дифференциальной термопары. Одна из полученных таким способом термограмм приведена на рис. 2. Площади отдельных пиков на термограмме пропорциональны количеству выделившегося при превращении тепла, а следовательно, количеству образовавшейся при каждом повышении давления α'-фазы. 1022

По данным термограмм построена кривая количество α' -фазы — давление при температуре 20° (см. рис. 3). Превращение $\alpha \rightarrow \alpha'$ начинается при давлении, близком 7000 кГ·см⁻², и кончается при 10000 кГ·см⁻². В ин-

авлений 7700—8350 кΓ·см⁻² образуется 70% α'-Се. Конец превращения является более размытым. Увеличение выдержки после каждого повышения давления (вплоть до нескольких часов) не влияет существенно на дальнейший ход превращения. За давление превращения принималось давление, соответствующее максимальной интенсивности протекания превращения. Аналогично определя-



лась и температура превращения при нагреве и охлаждении образцов. Как видно из рис. 1, с повыщением давления температура равновесия α- и α'-Се повышается по линейному закону. Тангенс угла наклон'а прямой равновесия α — α' к оси давлений равен 0,0225 град/кГ·см⁻². Вдоль кривой равновесия с увеличением давления происходит уменьшение величины теплового, а следовательно, и объемного эффекта превращения. Постоянство угла наклона кривой равновесия к оси давлений свидетельствует о том, что тепловой и объемный эффекты уменьшаются по общему закону.

Указанные выше параметры 280° и 18 5000 кГ см⁻² еще не являются параметрами, определяющими положение точки на кривой полиморфного превращения церия. Для более точного определения положения точки, в которой объемный и тепловой эффекты обращаются в нуль, необходимо дальнейшее исследование *P* — *T*-диаграммы церия с помощью более чувствительной методики.

Полагая, что тепловой и объемный эффекты превращения церия при повышении давления действительно стремятся к нулю, можно сделать следующие предположения о дальнейшем ходе кривой равновесия α-Се и α'-Се:

1. Кривая фазового превращения первого рода переходит в кривую фазового превращения второго рода, причем различие в симметрии α-Се и α'-Се происходит не за счет различия в симметрии кристаллических решеток, как это обычно бывает, за счет различия в симметрии электронных оболочек.

2. Кривая фазового превращения первого рода кончается в критической точке. Выше критической точки нет ни фазового превращения первого, ни фазового превращения второго рода.

Поступило 10 III 1958

ЦИТИРОВАННАЯ ЛИТЕРАТУРА

¹ P. W. Bridgman, Proc. Am. Acad. Arts and Sci., 62, 207 (1927). ² A. W. Lawson, Ting Yuan Tang, Phys. Rev., 76, 301 (1949). ³ F. Trombe, M. Foex, Ann. Chim., 19, 416 (1944). ⁴ A. F. Schuch, J. H. Sturdivant, J. Chem. Phys., 18, 145 (1950). ⁵ A. И. Лихтер, Ю. Н. Рябинин, Л. Ф. Верещагин, ЖЭТФ, 33, 610 (1957). ⁶ B. П. Бутузов, С. С. Бокша, М. Г. Гоникберг, ДАН, 108, № 5 (1956). ⁷ P. W. Bridgman, Proc. Am. Acad. Arts and Sci., 79, 164 (1951). ⁸ P. W. Bridgman, Proc. Am. Acad. Arts and Sci., 81, 213 (1952).

1023,