

УДК 532.74

ХИМИЧЕСКАЯ ТЕХНОЛОГИЯ

Е. Ю. ТОНКОВ

**ТЕРМИЧЕСКИЕ ЭФФЕКТЫ В ЖИДКОЙ СЕРЕ ПОД ДАВЛЕНИЕМ**

(Представлено академиком Г. В. Курдюмовым 13 V 1969)

Фазовая  $P-T$ -диаграмма серы представляет большой интерес и многократно исследовалась (1–6). Тамман, работая с серой до 3000 кГ/см<sup>2</sup>, обнаружил тройную точку при 1440 кГ/см<sup>2</sup> и 155° между кристаллическими ромбической и моноклинной фазами (стабильными при атмосферном давлении) и жидкостью (1). При ударном сжатии ( $P = 200\,000$  кГ/см<sup>2</sup>) сера переходит в металлическое состояние (6), а исследование кривой плавления показало наличие максимума при  $P = 16\,000$  кГ/см<sup>2</sup> и  $T = 340^\circ$  (3).

Не меньший интерес вызывает поведение жидкой серы. При атмосферном давлении в

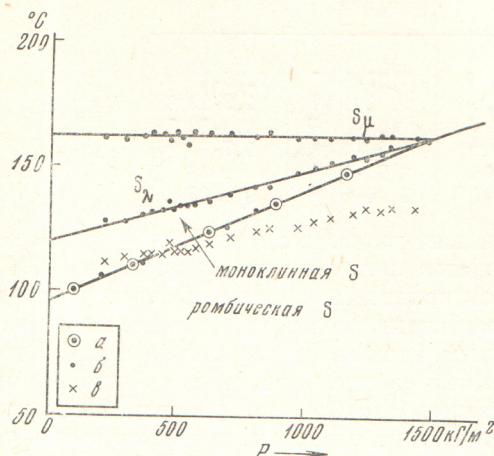


Рис. 1. Фазовая диаграмма серы до 1500 кГ/см<sup>2</sup>. *a* — данные Таммана; *б* и *в* — наши данные (*б* — нагрев, *в* — охлаждение)

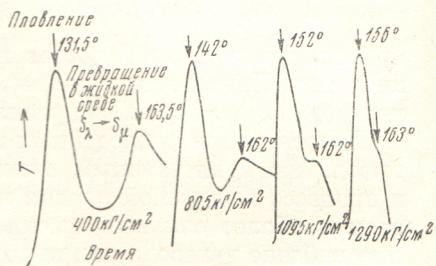


Рис. 2. Термограммы плавления серы и превращения в жидкости  $S_\lambda \rightarrow S_\mu$  при разных давлениях

расплаве наблюдается  $S_\lambda$ -форма — желтая, подвижная жидкость, в которую плавится кристаллическая сера.  $S_\lambda$  состоит из кольцевых молекул  $S_8$ . При температурах 160° и выше сера превращается в темно-коричневую вязкую массу, дающую при закалке пластическую или волокнистую серу. Это  $S_\mu$ -форма, в которой кольцевые молекулы  $S_8$  раскрываются и дают цепочки различной длины (7, 8). Кроме того, существует  $S_\pi$ -форма в виде молекулы  $S_4$ , концентрация которой в расплаве в диапазоне температур 120–440° не превышает 6% (9). Исследования расплава серы показывают, что в районе 160–162° удельная теплоемкость и коэффициент термического расширения (10, 11) ведут себя как при фазовом переходе, вязкость увеличивается более чем на 3 порядка (12), а показатель преломления, теплопроводность, коэффициент поверхностного натяжения и электропроводность (13–16) меняются аномально. Предполагается (17), что в жидкой сере имеет место так называемая «динамическая аллотропия», обусловленная в основном превращением  $S_\lambda \rightleftharpoons S_\mu$  (количество  $S_\pi$  невелико) и сопровождающаяся поглощением тепла.

Целью настоящей работы было исследование жидкой серы при повышенных давлениях. Сера помещалась в герметичную тефлоновую ампулу

и сжималась силиконовой жидкостью. Термические эффекты фиксировались методом д.т.а. термопарами хромель — алюмель. Давление определялось манганиновым манометром сопротивления с точностью  $\pm 15$  кГ/см<sup>2</sup>. Температура плавно изменялась внутренним нагревателем со скоростью  $0,25^\circ$  / сек.

Было проведено несколько серий экспериментов, результаты которых представлены на рис. 1. Там же даны результаты Таммана по превращению ромбическая — моноклинная сера, которое в наших опытах, проводимых с достаточно большой скоростью изменения температуры, регистрировалось не всегда. Результаты д.т.а. под давлением показали в жидкой сере наличие заметного теплового эффекта.

На рис. 2 приведены термограммы плавления серы и поведения ее в жидкой области при разных давлениях. Граница, полученная по тепловым эффектам в жидкости, начинается от  $162^\circ$  при атмосферном давлении и заканчивается в точке с  $P = 1450$  кГ/см<sup>2</sup> и  $T = 162^\circ$ , приблизительно там, где Тамман обнаружил тройную точку жидкость — ромбическая — моноклинная сера. Разброс экспериментальных точек от графически слаженной кривой составляет в среднем для плавления  $\pm 1^\circ$ , а для превращения в жидкости  $\pm 0,8^\circ$ .

На рис. 1 точками в показаны температуры кристаллизации. Многократное плавление в области устойчивости  $S_\lambda$ , т. е. до 1450 кГ/см<sup>2</sup>, не обнаружило появления пластической серы и увеличения гистерезиса с числом циклов. В экспериментах при  $P > 1450$  кГ/см<sup>2</sup> картина резко менялась: после однократного плавления сера превращалась в пластическую и частично закристаллизовывалась уже при комнатной температуре. Интересно, что на кривых охлаждения выделения теплоты, связанной с превращением  $S_\mu \rightarrow S_\lambda$ , не наблюдалось. Опыты с нагревом до  $280^\circ$  не обнаружили появления новых термических эффектов.

Таким образом, показано, что в жидкой сере в диапазоне давлений  $1 \div 1445$  кГ/см<sup>2</sup> существует линия перехода, сопровождающаяся тепловыми эффектами. Подобных явлений в элементах до сих пор не наблюдалось. Представляется вероятным, что обнаруженные тепловые эффекты связаны с переходом  $S_\lambda$  в  $S_\mu$ , хотя, возможно,  $S_\lambda$  присутствует в расплаве при температурах выше  $162^\circ$ . Тот факт, что линия перехода в жидкости соединяется с тройной точкой (ромбическая — моноклинная — жидкость), указывает, что область существования жидкой серы  $S_\lambda$  на  $P-T$ -диаграмме связана с наличием моноклинной фазы, а  $S_\mu$  образуется в результате плавления ромбической серы. Возможно, что  $S_\mu$ , имеющая полимерное строение, обладает более высокой сжимаемостью, чем твердое тело, что и приводит при более высоких давлениях к максимуму на кривой плавления.

Автор благодарит И. Л. Аптекаря и Е. Г. Понятовского за интерес к работе и советы.

Институт физики твердого тела  
Академии наук СССР  
Черноголовка Моск. обл.

Поступило  
7 V 1969

#### ЦИТИРОВАННАЯ ЛИТЕРАТУРА

- <sup>1</sup> G. Tamman, Ann. Phys., 3, 633 (1893). <sup>2</sup> C. Susse, R. Eralin, B. Vodar, C. R., 258, 4513 (1964). <sup>3</sup> И. Е. Пауков, Е. Ю. Тонков, Д. С. Миринский, ДАН, 164, 588 (1965). <sup>4</sup> B. C. Deaton, F. A. Blum, Phys. Rev., 137, A1431 (1965). <sup>5</sup> T. Bäck, Science, 148, 1221 (1965). <sup>6</sup> J. Berger, S. Joighean, G. Battet, C. R., 250, 4331 (1960). <sup>7</sup> J. A. Poullis, C. H. Massen, P. v. d. Leiden, Trans. Farad. Soc., 58, 474 (1962). <sup>8</sup> A. Smith, Zs. phys. Chem., 61, 209 (1907). <sup>9</sup> A. H. W. Atten, ibid, 88, 321 (1914). <sup>10</sup> G. N. Lewis, M. Randall, J. Am. Chem. Soc., 59, 145 (1937). <sup>11</sup> A. M. Kellias, J. Chem. Soc., 113, 903 (1918). <sup>12</sup> R. F. Bacon, R. Fanelli, J. Am. Chem. Soc., 65, 648 (1943). <sup>13</sup> P. Mondain-Monval, P. Schneider, Bull. Soc. Chim. (France), 43, 1302 (1928). <sup>14</sup> G. W. C. Kaye, W. F. Higgins, Proc. Roy. Soc. A, 122, 633 (1929). <sup>15</sup> R. Fanelli, J. Am. Chem. Soc., 72, 4016 (1950). <sup>16</sup> Б. М. Лекас, Л. Н. Елкин, Физико-химические и термодинамические константы элементарной серы, М., 1964. <sup>17</sup> A. N. Campbell, N. O. Smith, The Phase Rule and its Applications, 1951.