

УДК 567.311.3;537.312.6

©1994

ВЫСОКОТЕМПЕРАТУРНЫЕ ПЕРЕХОДЫ В СИСТЕМЕ  $V_xS$ *Г.А.Петраковский, Г.В.Лосева, Г.М.Мукоед*

В системе  $V_xS$  для составов  $0.86 \leq x \leq 1.06$  обнаружены изменение типа проводимости и структурный переход при изменении температуры. На основе экспериментальных измерений физических свойств впервые предложена фазовая диаграмма  $x-T$ , представляющая собой концентрационные зависимости критических температур структурного  $T_s$  и электронного  $T_c$  превращений в сульфидах ванадия  $V_xS$ .

Особый интерес в последние годы вызывают системы с электрон-дырочным спариванием, в которых наблюдается целый ряд специфических эффектов, обусловленных существованием в них волн зарядовой (ВЗП) и спиновой (ВСП) плотности: частичная и полная диэлектризация поверхности Ферми ( $\Pi\Phi$ ), метастабильные состояния, эффекты памяти и узкополосной генерации, существование диэлектрических и сверхпроводящих свойств [1-3]. Характерным свойством таких систем является условие «нестинга» для выделенных участков  $\Pi\Phi$   $E_1(k) = -E_2(k + Q)$  с волновым вектором  $Q$ , близким к половине вектора обратной решетки  $G$ , приводящее к неустойчивости электронной системы относительно перехода в состояние пайерлсовского или экситонного диэлектрика [1,4]. Основными объектами исследования в настоящее время являются квазиодномерные проводники типа TCNQ, слойстые ди- и трихалькогениды переходных металлов, сплавы хрома [1-3].

В настоящей работе сообщаются результаты экспериментального исследования структурных, тепловых (дифференциально-термический анализ — ДТА), электрических свойств моносульфида ванадия,  $\Pi\Phi$  которого в высокотемпературной NiAs фазе удовлетворяет условию «нестинга» с  $Q = 0.88|G/2|$  [5]. Согласно [5], данная особенность  $\Pi\Phi$  приводит к неустойчивости электронной системы относительно образования ВЗП и объясняет природу структурного перехода MnP-NiAs, наблюдающегося в сульфиде ванадия при  $T_s = 850$  К. Как известно [1-3], образование ВЗП сопровождается появлением энергетической щели  $\Delta$  в электронном спектре металла, величина которой связана с критической температурой фазового перехода  $T_c$ -соотношением  $2\Delta = 3.5kT_c$ , где  $k$  — константа Больцмана. Появление диэлектрической щели вызывает рост сопротивления и падение магнитной восприимчивости ниже  $T_c$  на величину, пропорциональную числу электронов, участвующих в электрон-дырочном спаривании, и в ряде случаев приводит к переходу металл-диэлектрик ( $\Pi\text{МД}$ ).

Цель настоящих исследований — изучение электрических свойств сульфидов ванадия близкостехиометричного состава  $V_xS$ , установление взаимосвязи электрических и структурных свойств, их зависимости от катион-анионного соотношения ( $x$ ).

## 1. Техника эксперимента

Исследования выполнены на поликристаллических образцах, полученных в вакуумированных кварцевых ампулах и затем отожженных при  $1000^\circ\text{C}$  в течение часа с последующим охлаждением со скоростью  $100^\circ/\text{ч}$  и до комнатной температуры. Примесных элементов и сопутствующих фаз в синтезированных образцах не обнаружено в пределах ошибки измерения 2–5% (установка «Спарк»).

Фазовый состав, тип и параметры решетки синтезированных образцов определены методом порошковой рентгеновской дифракции на установке ГПТВ-1500 с вакуумной камерой в  $\text{CoK}_\alpha$ -излучении. В области высоких температур ( $300$ – $870\text{ K}$ ) измерения рентгеновских спектров проведены с температурным шагом  $50$ – $100^\circ$ . Результаты измерений сравнивались с известными данными о  $\text{VS}$ , приведенными в картотеке ASTM.

ДТА образцов выполнен на дериватографе фирмы «МОМ» со скоростями  $1$ – $10^\circ/\text{мин}$  в интервале температур  $300$ – $1200\text{ K}$  на образцах, помещенных в вакуумированные кварцевые ампулы специальной формы.

Измерения удельного электросопротивления проведены в интервале температур  $300$ – $1200\text{ K}$  потенциометрическим четырехконтактным методом на постоянном токе с использованием вакуумной камеры термостата на прямоугольных образцах размерами  $10 \times 5 \times 3\text{ mm}$ , спрессованных из порошков и спеченных при  $1000^\circ\text{C}$  в вакууме. Измерительные контакты на образцы наносились методом точечной сварки. Омичность контактов контролировалась измерением вольт-амперных характеристик.

## 2. Экспериментальные результаты

Согласно данным рентгеноструктурного анализа, образцы  $V_xS$  с составами  $0.86 \leq x \leq 1.06$  при  $300\text{ K}$  представляли собой твердые растворы с  $\text{MnP}$ -структурой  $\text{VS}$  для  $x \geq 0.93$  и с  $\text{NiAs}$ -структурой  $\text{VS}$  для  $x \leq 0.93$  с параметрами решетки, близкими к данным [6]. На рис. 1 приведены значения  $a/b$  в сравнении с известными данными [6]. В работе [5] показано, что  $\text{MnP}$ -структура  $\text{VS}$  является искаженным вариантом  $\text{NiAs}$  решетки, возникающим за счет смещения атомов ванадия перпендикулярно оси  $c$  с атомами серы параллельно оси  $c$ . В результате этого структурного превращения образуется сверхструктура с удвоением периода решетки в базисной плоскости.

На рис. 2 показаны температурные зависимости ДТА, структурных параметров и электросопротивления для образца  $\text{VS}$  состава  $x = 1.00$ . При температурах  $T_c = 920$  и  $T_s = 850\text{ K}$  на кривой ДТА наблюдаются эндотермические аномалии, свидетельствующие о наличии фазовых переходов. Из рис. 2, б видно, что при нагревании отношение осей  $a/b$  непрерывным образом изменяется от значения 1.76 (характерного для  $\text{MnP}$ -фазы  $\text{VS}$ ) до значения 1.73 (характерного для  $\text{NiAs}$ -фазы

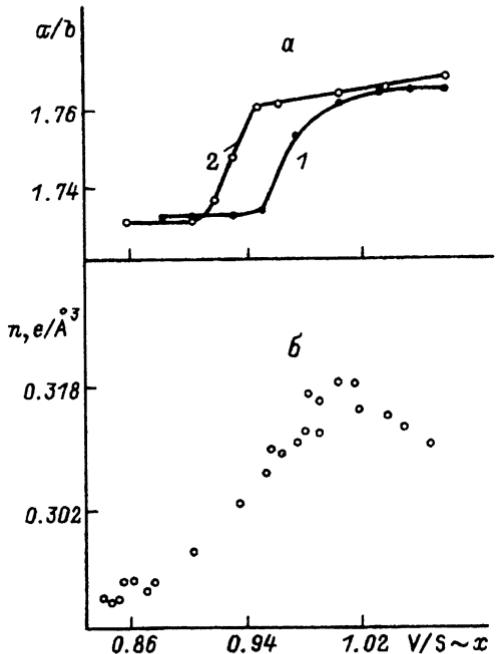


Рис. 1. Концентрационные зависимости отношения  $a/b$  (а). Концентрация валентных электронов [8] (б) в сульфидах  $V_xS$  ( $0.86 \leq x \leq 1.06$ ).

1 — данные работы [6], 2 — экспериментальные данные.

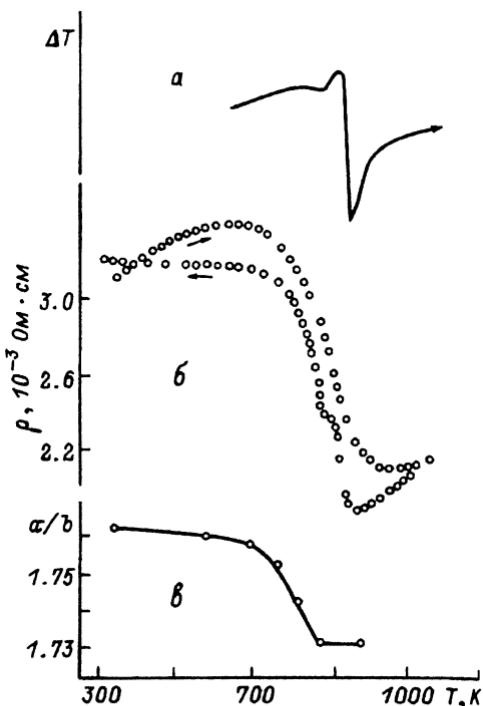


Рис. 2. Температурные зависимости ДТА (а), электросопротивления (б), отношения  $a/b$  (в) для VS.

VS), что согласуется с данными [7]. В области, где величина  $a/b$  достигает 1.73, на кривой ДТА фиксируется слабая эндотермическая аномалия с температурой максимального развития теплового эффекта  $T_s = 850 \pm 10$  К, соответствующей известной температуре структурного перехода MnP-NiAs [7]. Из рис. 2, в видно, что в области, где наблюдается интенсивное изменение в структурных параметрах, развивается аномалия электросопротивления. Сопротивление падает в интервале  $\sim 650 \div 980$  К, более широком, чем интервал, где наблюдается изменение  $a/b$ . При охлаждении на кривой электросопротивления выявляются две аномалии при температурах аномалий ДТА  $T_c = 920$  и  $T_s = 850$  К. При температурах, больших  $T_c$ , сопротивление образцов возрастает подобно металлам. При температурах ниже  $T_c$  на кривой  $\lg \rho(1/T)$  имеет место активационный участок, указывающий на образование диэлектрической щели. Величина щели изменяется от образца к образцу в пределах 0.2–0.35 эВ, но близка к значению  $2\Delta = 3.5 kT_c = 0.27$  эВ. Изменение величины сопротивления в области фазовых превращений составляет  $\sim 30 \div 40\%$  и коррелирует с изменением магнитной восприимчивости, обнаруженным Франзеном [7] при  $T_c = 920$  К. Тип проводимости сульфида с  $x = 1.00$  при температурах ниже  $\sim 600$  К безактивационный, что указывает на отсутствие

термоактивированных процессов, характерных для полупроводников. Корреляция в поведении электросопротивления и магнитной восприимчивости ниже  $T_c$ , а также безактивационный характер проводимости в области комнатных температур позволяют предполагать, что аномалия электросопротивления в VS связана с изменением числа носителей тока за счет образования диэлектрической щели на части ПФ. Подобная ситуация имеет место в хроме и его сплавах [3]. Из представленных выше данных следует, что переход металл-неметалл ( $T_c = 920$  К) и появление диэлектрической щели в VS предшествуют структурному переходу ( $T_s = 850$  К), природу которого Лью [5] связывает с образованием ВЗП.

На рис. 3 показана фазовая диаграмма, иллюстрирующая концентрационные зависимости критических температур электронного  $T_c$  и структурного  $T_s$  превращения в сульфидах ванадия  $V_xS$ . Изменение химического состава ( $x$ ) в  $V_xS$ , согласно [8], сопровождается изменением электронной концентрации  $n$  (рис. 1, б) и кристаллической структуры MnP-NiAs при  $x_c \sim 0.94$ . Из рис. 1, а видно, что в наших образцах данное изменение имеет место для  $x \sim x_c \sim 0.93$ . Из фазовой диаграммы (рис. 3) и рис. 1, а следует, что при  $x \rightarrow x_c$  температура структурного перехода  $T_s$  падает. Переход металл-неметалл при этом сохраняется

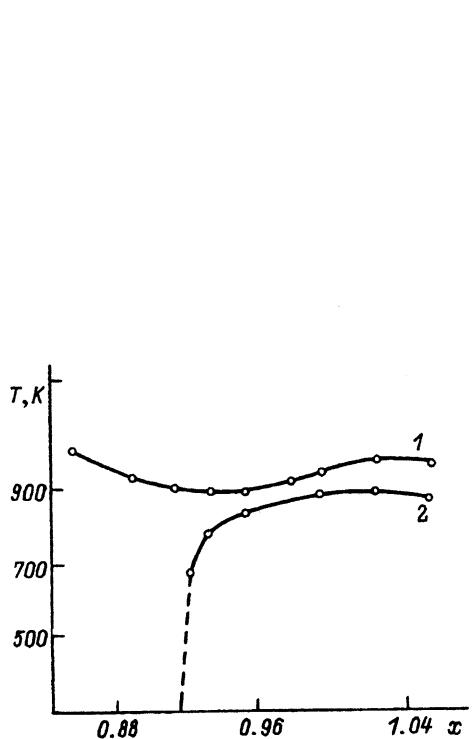


Рис. 3. Фазовая диаграмма ( $T-x$ ) для сульфидов системы  $V_xS$ .  
1 —  $T_c(x)$ , 2 —  $T_s(x)$ .

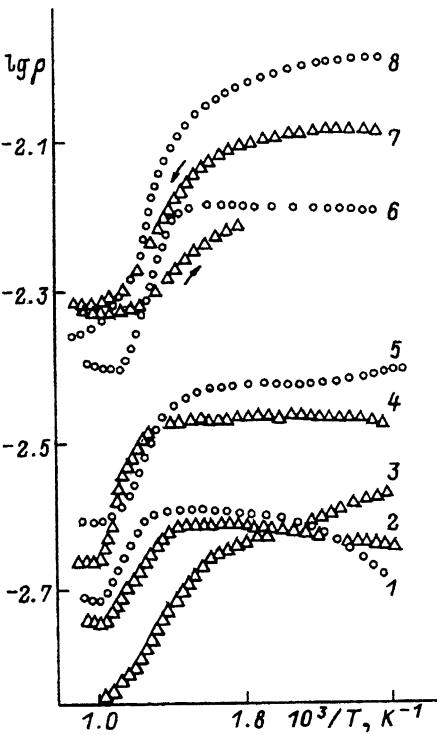


Рис. 4. Температурные зависимости электросопротивления сульфидов  $V_xS$  в области температур 300–1100 К.  
 $x = 1.03(1), 1.06(2), 0.86(3), 1.00(4), 0.96(5), 0.94(6), 0.93(7), 0.92(8)$ .

в образцах с составами  $0.86 \leq x \leq 1.06$  (рис. 4). При уменьшении  $x$  от 1.06 до 0.86 уменьшается металлическая составляющая сопротивления и температурный ход электросопротивления образцов с  $x \leq 0.93$  становится характерным для полупроводников с изменяющейся при изменении температуры энергией активации проводимости (кривая  $\lg \rho(1/T)$  нелинейна). При охлаждении на кривых  $\rho(T)$  образцов с  $x \geq 0.93$  фиксируются две аномалии при температурах  $T_s$  и  $T_c$ , в образцах с  $x \leq 0.93$  фиксируется одна аномалия при  $T_c$ .

На основании изложенных выше данных можно заключить, что моносульфид ванадия в области высоких температур претерпевает два фазовых перехода с критическими температурами  $T_c = 920$  и  $T_s = 850$  К. При  $T_c$  реализуется электронное превращение типа перехода металл-неметалл в NiAs-фазе, при  $T_s = 850$  К переход металл-неметалл сопровождается структурным переходом MnP-NiAs. Критические температуры фазовых превращений являются функциями состава ( $x$ ) и электронной концентрации ( $n$ ). Состояние, возникающее ниже температуры структурного перехода  $T_s$ , подавляется при  $x \rightarrow x_c \sim 0.93$  и  $n \rightarrow n_c \sim 0.3e/\text{\AA}^3$  [8]. Неметаллическое состояние, возникающее ниже температуры  $T_c$ , имеет место в образцах с  $x \geq 0.93$  для  $T > T_s$  и в образцах с  $x \leq 0.93$  при 300 К.

### 3. Обсуждение результатов

Как отмечалось выше, ПФ NiAs-высокотемпературной фазы VS — имеет особые участки, свидетельствующие о неустойчивости электронной системы сульфида относительно образования волны электронной плотности с периодом  $\mathbf{Q} = 0.88|\mathbf{G}/2|$  [5]. Аналогичная ситуация имеет место в хроме, в котором понижение температуры приводит к образованию несоизмеримой фазы экситонного диэлектрика ВСП-типа ( $\mathbf{Q} = 0.95(2\pi/a)$ ) [3]. Понижение температуры в моносульфиде ванадия приводит к появлению диэлектрической щели ниже  $T_c = 920$  К, величина которой близка к значению, получаемому в рамках теории экситонного диэлектрика. Искажения решетки в области  $T_c$  не обнаружено. Однако при  $T_s = 850$  К реализуется структурный переход MnP-NiAS, который, согласно [5], сопровождается удвоением периода решетки в базисной ( $a/b$ ) плоскости и образованием ВЗП с периодом  $\mathbf{Q} = 2k_F = |\mathbf{G}/2|$ . На основании фазовой диаграммы, результатов измерения структурных и электрических свойств, а также расчетов ПФ можно предположить, что образование ВЗП в VS осуществляется в результате двух фазовых переходов. Например, при  $T = T_c$  образуется ВЗП с периодом  $\mathbf{Q} = 0.88|\mathbf{G}/2|$ , при  $T_s = 850$  К период ВЗП достигает величины  $\mathbf{Q} = |\mathbf{G}/2|$ . Подобного типа фазовые переходы наблюдаются в дихалькогенидах переходных металлов, например  $1T\text{-TaS}_2$  [9].

Для корректных выводов относительно природы фазовых переходов, наблюдаемых в сульфидах ванадия в области высоких температур, необходимы дополнительные экспериментальные исследования.

## Список литературы

- [1] Булаевский Л.П. // УФН. 1975. Т. 115. № 2. С. 263-297.
- [2] Буздин А.И., Булаевский Л.П. // УФН. 1984. Т. 144. № 3. С. 415-439.
- [3] Куликов Н.И., Тугушев В.В. // УФН. 1984. Т. 144. № 4. С. 643-677.
- [4] Копаев Ю.В. // Труды ФИАН. 1975. Т. 36. С. 3-160.
- [5] Liu S.H. // Phys. Rev. B. 1974. V 10. N 8. P 3619-3625.
- [6] Gronvold F., Haraldsen H., Pedersen D., Tufte T. // Rev. Chim. Miner. 1968. V. 6. P. 215-240.
- [7] Franzen H.F., Wieger G.A. // J. Sol. State Chem. 1975. V. 13. P. 114-117.
- [8] Franzen H.F., Burger T.S. // J. Chem. Phys. 1963. V. 45. N 5. P. 2268-2272.
- [9] Wilson J.A., Disalvo F.J.; Mahajan S. //Adv. Phys. 1975. V. 24. N 2. P. 119-203.

Красноярский государственный  
университет  
Институт физики  
им.Л.В.Киренского СО РАН  
Красноярск

Поступило в Редакцию  
1 июля 1993 г.