# ОБ АНОМАЛЬНО БОЛЬШОМ ЭФФЕКТЕ ХОЛЛА В ПОЛУТОРНОМ СУЛЬФИДЕ ХРОМА\*

### в. х. оганесян

При исследовании гальваномагнитных эффектов сульфидов некоторых d-переходных металлов мы обнаружили аномально большое значение коэффициента Холла в соединении  $Cr_2S_3$  [1].

Ферромагнитная природа  $Cr_2S_3$  установлена в работе [2]. Для ферромагнетиков коэффициент Холла определяется следующим уравнением [3]:

$$E_x = R_I[Ji] + R_0[Hi],$$
 (1)

где  $E_x$  — холловское электрическое поле, возникающее в образце с током i под действием поперечного магнитного поля H и соответствующего ему намагничивания J.

R<sub>J</sub> — ферромагнитный коэффициент Холла.

R<sub>0</sub> - "классический" коэффициент Холла.

Для нефферромагнитных веществ первый член правой части уравнения (1) равен нулю.

Как показывает уравнение (1), для ферромагнитных веществ коэффициент Холла зависит от спонтанного намагничивания Is.

Из теоретических соображений, развитых в [4], следует, что ферромагнитный коэффициент Холла  $R_J$  непосредственно связан со значением квадрата спонтанного намагничивания  $J_{sp}^2$ .

$$R_{J} = \alpha \left( J_{0}^{2} - J_{sp}^{2} \right). \tag{2}$$

В таблице сопоставлено значение коэффициента Холла, полученного нами для  $Cr_2S_3$ , со значениями этого коэффициента для других ферромагнетиков. Tаблица

 Вещество
 RJ — 103 см3 кул

 Железо
 +8,0

 Никель
 —0,6

 Gr<sub>3</sub>S<sub>3</sub>
 +36000

 $\Theta$ то увеличение не может быть объяснено только ферромагнитной природой  $Cr_2S_3$ , а свидетельствует о более сложном строении

<sup>\*</sup> В работе участаовал Б. М. Рудь. (Институт проблем материаловедения АН УССР).

энергетических зон и обменного взаимодействия валентных электронов в этом соединении.

Атомы хрома в изолированном состоянии имеют конфигурации валентных электронов— $d^5s^1$ , а атомы серы— $s^2p^4$ .

В химическом соединении  $Cr_2S_3$  атомы серы стремятся образовать парно-электронные структурные комплексы типа  $S_2$ ,  $S_4$ ,  $S_6$ , у которых проявляется стремление к достройке до электронной конфигурации инертного газа  $s^2p^6$ .

В атоме хрома валентные s-электроны, а также частично d-электроны передаются атомам серы.

Следовательно, устойчивость электронных состояний атомов хрома должна возрастать в связи с увеличением статического веса стабильных  $d^5$ -конфигураций. Предполагаемое электронное распределение у остовов атомов компонентов должно определять характер межатомной связи в  $Cr_2$   $S_3$ .

С этой точки зрения можно предположить, что взаимодействие  $d^5$ -волновых функций является ответственным за его ферромагнитные свойства, а взаимодействие стабильных  $d^5$ - и  $s^2p^6$ -конфигураций атомов компонентов приводит к образованию энергетической щели и возникновинию полупроводниковых свойств этого соединения.

Температурная зависимость электропроводности и коэффициента термо-э. д. с. соответствует полупроводниковому характеру проводимости [5].

Аномально большой эффект Холла в  $Cr_2S_3$  можно легко объяснить при помощи современной зонной теории твердого тела в приближении однополюсной модели с привлечением квантовомеханических представлений об s-d обменном взаимодействии валентных электронов.

Сильная локализация валентных электронов у остовов атомов приводит к уменьшению концентрации свободных электронов и аномально большому эффекту Холла.

Очевидно, если в соединении  $Cr_2S_3$  после соответствующих электронных переходов атом хрома имел бы электронную конфигурацию не  $d^5$  а  $d^{10}$ , то при определенных условиях можно было бы ожидать сверхпроводимость.

Ереванский политехнический институт им. К. Маркса

Поступила 14.V.1969

#### **ЛИТЕРАТУРА**

- 1. В. Х. Отанесян, В. М. Рудь, Институт проблем материаловедения АН УССР Порошковая металлургия, 55, 12 (1965).
- 2. H. Haraldsen, Z. anorg. allg. chem. 234, 372 (1937).
- 3. И. К. Кикоин, Sow. Physica., 9, 1 (1936).
- 4. J. P. Jan, H. M. Gijsman, Physica, 18, 339 (1962).
- 5. Г. В. Самсонов, В. Х. Отанесян, Изв. АН СССР, Неорганические материалы, 10<sup>4</sup> 1757 (1966).

# ՔՐՈՄԻ ՍԵՍԿՎԻՍՈՒԼՖԻԳԻ ԱՆՈՄԱԼ ՄԵԾ ԽՈԼԼԻ ԳՈՐԾԱԿՑԻ ՄԱՍԻՆ

#### Վ. Խ. ՀՈՎՀԱՆՆԻՍՑԱՆ

Ֆերրոմագնիսային գրոմի սուլֆիդում  $\operatorname{Cr}_2S_3$  հայտնաբերված է անոմալ մեծ Խոլլիի դործակից, =+36000 սմ $^3$ կուլ։

Այդպիսի մեծ ֆերբոմագնիսային Խոլլի գործակիցը՝  $\sim 1000$  անդամ մեծ է երկաքից, չի կարող բացատրվել միայն  $\mathrm{Cr}_2\mathrm{S}_3$ -ի ֆերբոմագնիսական բնույթով, և վկայում է  $\mathrm{Cr}_2\mathrm{S}_3$ -ի ավելի բարգԷներգետիկ գոտիների կառուցվածքի մասին, քան այդ բխում է ֆերբոմագնիտիզմի չափանիչից։  $\mathrm{Cr}_2\mathrm{S}_3$ -ի անոմալ մեծ Խոլլի գործակիցը բացատրվում է պինդ մարմնի զոնային ժամանակակիցտեսությամբ։

## ON ANOMALLY BIG HOLL'S EFFECT IN Cr2S3

### V. Kb. HOVANESSIAN

An anomally big value of Holl's coefficient  $R_J = +3600$  cm<sup>3</sup>/coul. in  $Cr_2S_3$  was observed.

Such a big value of Holl's ferromagnetic coefficient (1000 times bigger than that of iron) cannot be due only to the ferromagnetic character of Cr<sub>2</sub>S<sub>3</sub> that shows a more complicated structure of the Cr<sub>2</sub>S<sub>3</sub> energetic zones. The anomal value of Cr<sub>2</sub>S<sub>3</sub>. Holl's coefficient is explained by the solid state modern zone theory.