УДК 553.21/24.

XLVIII

**МИНЕРАЛОГИЯ** 

Св. С. Мкртчян, Р. Г. Мхитарян, Э. А. Хачатурян

## О применении электронной микроскопии в изучении синтетического сфалерита

(Представлено академиком АН Армянской ССР И. Г. Магакьяном 29/XI 1968)

Электронномикроскопические исследования методом реплик находя все большее применение в изучении минералов (1,2,3). Особый интере могут представить электронномикроскопические исследования в област искусственно-выращенных сульфидов. В этом отношении настоящее со общение является попыткой изучения синтетического сфалерита с цельк выяснения кристалло-морфологических особенностей его поверхности

Изучению подвергались кристаллы размерами от 0,2 до 2 мм. Нам применялась следующая методика получения реплик. Тщательно промытые в спирте кристаллы вдавливались в слой пластилина нанесенно го на стекло и помешались под колокол для напыления.

Напыление проводилось углем на приборе ЭВП-2, под углом 40° После напыления кристаллы вновь тщательно промывались в спирте Отдельно подготавливались сетки, которые с помощью нескольких ка

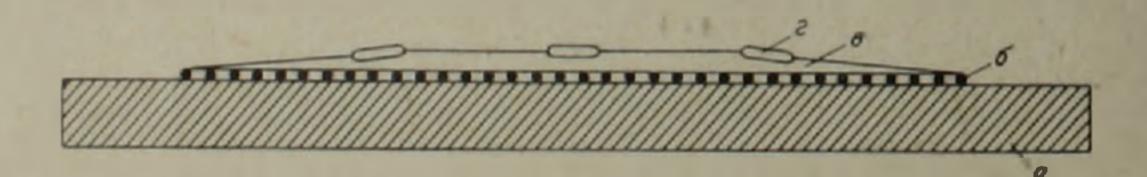


Рис. 1. Схематическое изображение расположения образцов над сеткой. а-стекло; б-сетка; в-коллодий; г-образец

пель раствора коллодия в амилацетате прикреплялись к чистой поверх ности стекла. После частичного испарения амилацетата, кристаллы вдав ливались в слой коллодия, напыленной стороной к сетке. Все эти операции проводились под бинокуляром. После полного высыхания коллодия легким движением иголки кристалл отделялся от коллодия. Благодари большой силе сцепления между угольной пленкой и коллодиумом, плен ка отделяется от поверхности кристалла и остается на высохшем кол лоднуме (рис. 1). Стекло с сеткой и угольной пленкой на коляоднуме помещалось в растворитель. По мере растворения коллодиума реплика опускалась на сетку. После полного растворения сетка с репликой вы сущивалась и выбивалась для просмотра в электронном микроскопе. Исследования проводились на отечественном микроскопе ЭМ-5.

На рис. 2 a показан микрорельеф поверхности скола сфалерита, полученного в автоклаве с титановым вкладышем при температуре кристаллизации  $400-450^{\circ}$ С, с перепадом  $\Delta t = 50^{\circ}$  в растворе  $NH_4Cl~7\%$  концентрации при l = 75%. В результате кристаллизации ZnS образовались хорошо ограненные кристаллы размером 0,5-0,8 мм.

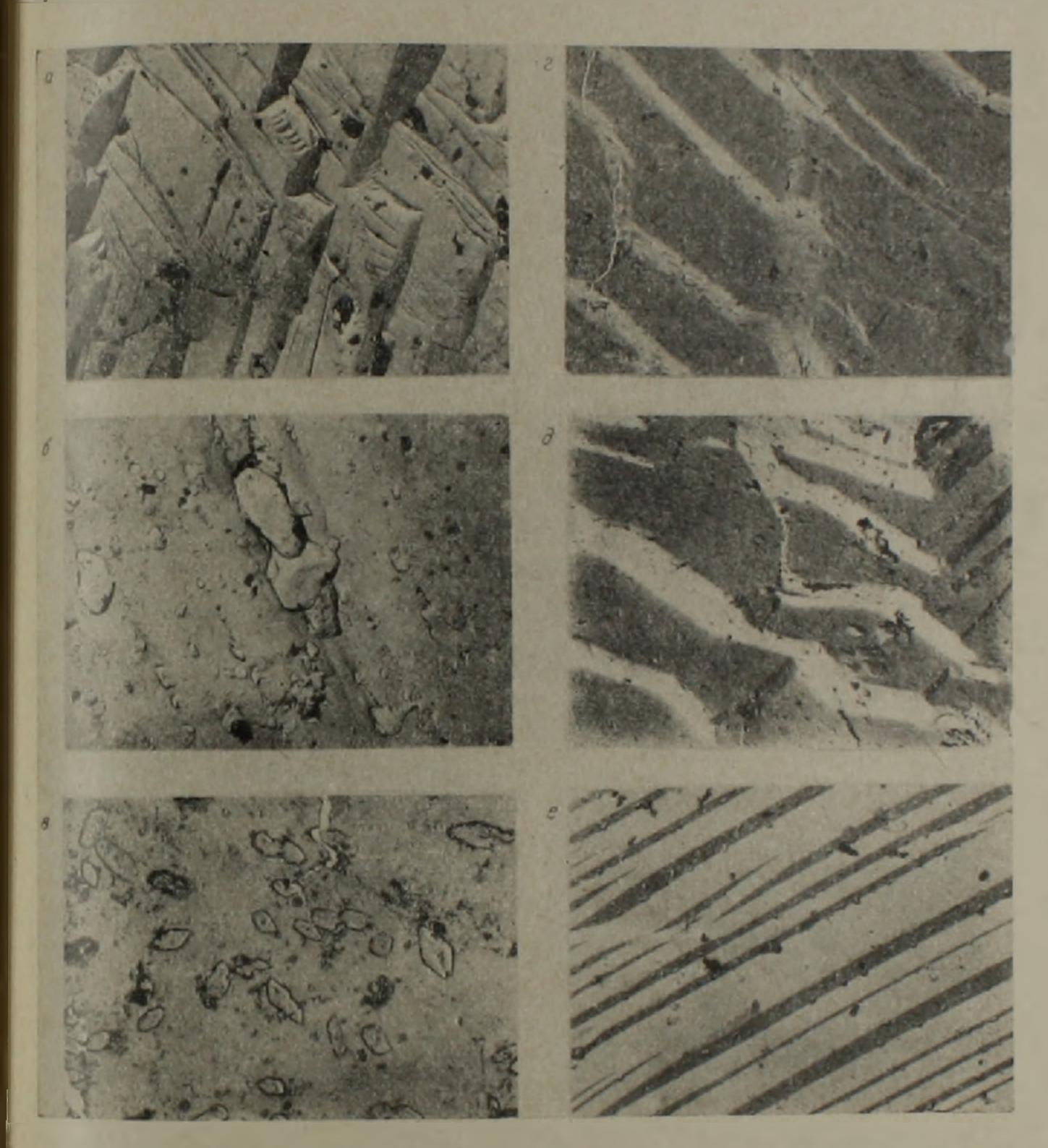


Рис. 2. Электронномикроскопические снимки поверхностей сколов сфарелитов. a, b, b, c, d—ув. 3300; e—ув. 4400

В другом случае f = 70% концентрации  $NH_4Cl$  в растворе 7%, получены кристаллы сфалерита медового цвета. На поверхности этих кристаллов присутствуют включения неправильной и ромбической формы
(рис.  $2 \, 6, \, 8$ ). Природа этих включений пока неизвестна.

Условия следующего опыта отличаются от предыдущего тем, что кристаллизация проходила не в титановом, а в платиновом вкладыше. В

данном случае микрорельеф поверхности полученной светлой разновид ности сфалерита отличается от микрорельефа поверхности темной разновидности. На рис. 2 е, д приведены снимки поверхностей сколов темных разновидностей. На рис. 2 е и рис. 3 а показаны поверхности сколог светлых разновидностей. Ступеньки скола кристалла часто выклини ваются (рис. 2 е). На рис. 3 а видно, что поверхность скола проходит по различным кристаллографическим плоскостям. Схематически наличие

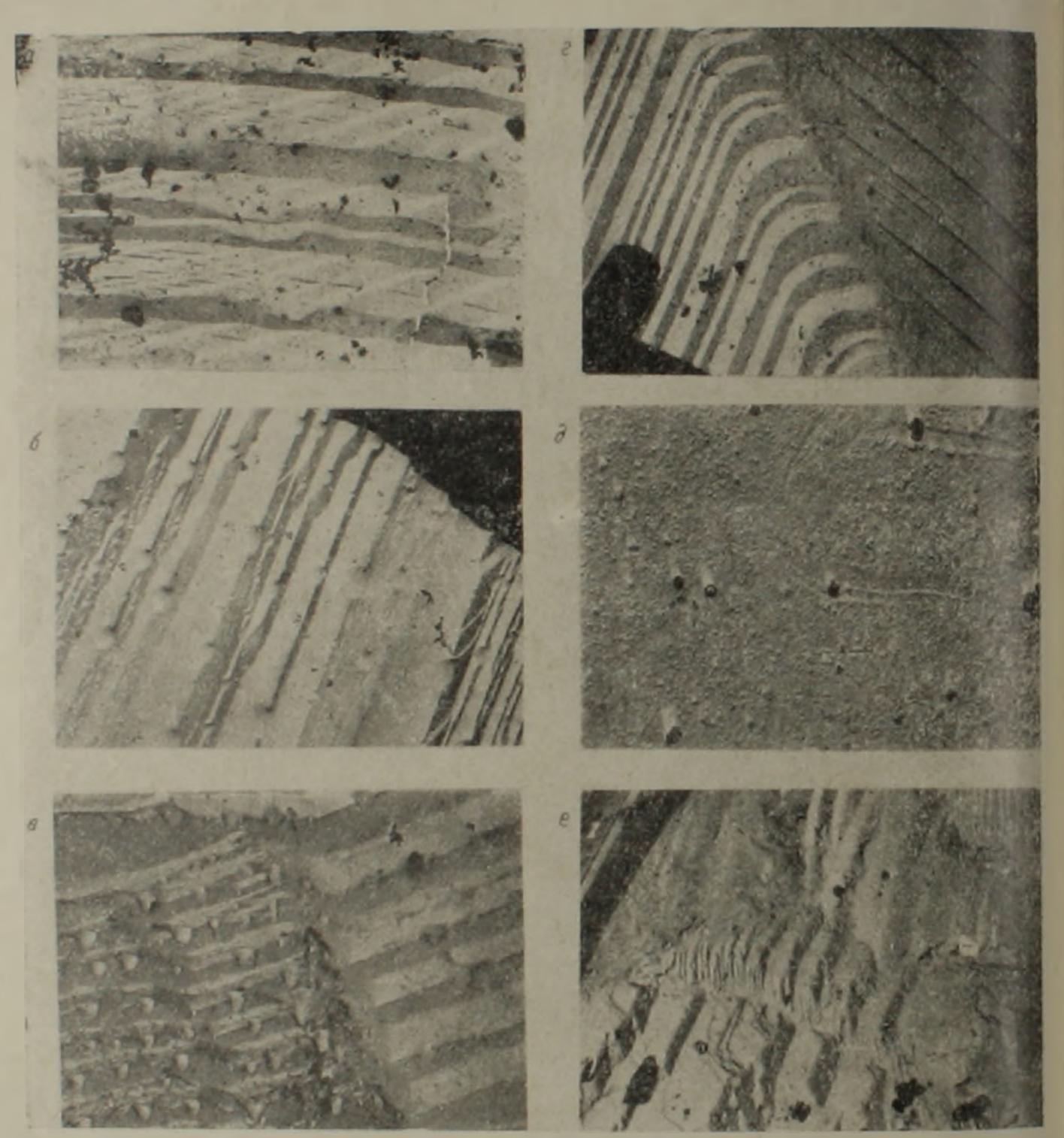


Рис. 3. Электронномикроскопические снимки поверхностей сколов сфарелитов. a,  $\delta$ —ув. 3300;  $\theta$ , z—ув. 4400;  $\theta$ , e—ув. 5300

трех различных плоскостей показано на рис. 4. На рис. 3 б и в показаны сколы кристаллов, где места пересечения двух кристаллографических плоскостей декорированы газовыми включениями. Размеры этих образований колеблются в широких пределах от 0,01 до 1,5 мк. О природе этих включений говорят данные водной вытяжки. В гидрохимической лаборатории Института геологических наук Академии наук Армянской ССР в этом образце сфалерита качественно определено наличие НС1 и Н<sub>2</sub>S.

изаличне С1 дополнительно определено также объемным методом в хи-

На рис. З г показан еще один вид поверхности скола кристалла, природа которой по всей вероятности связана с дислокационной струкурой (4.5). На рис. З д изображен микрорельеф поверхности сфалерита, исходный материал которого предварительно в течение 50 минут насынался  $H_2S$ .

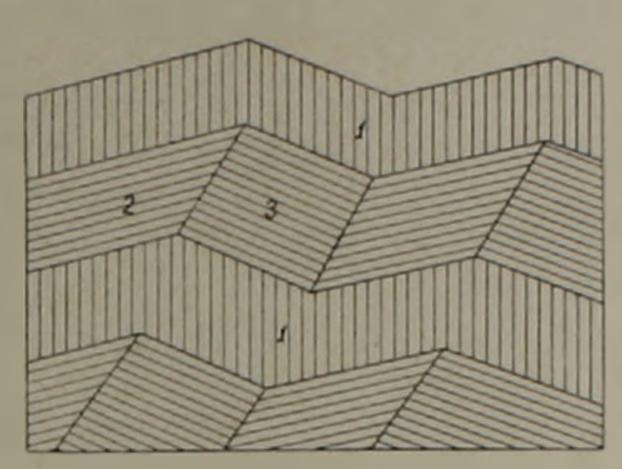


Рис. 4. Схематическое изображение наличия трех различных плоскостей

Как видно на снимках, поверхность этих кристаллов губчатая. На рис. 3 е иллюстрирован микрорельеф того же образца с округлыми линиями, создающими впечатление натечности.

Таким образом, результаты исследований свидетельствуют о том, что электронно-микроскопическое изучение поверхностей кристаллов методом реплик позволяет:

- 1) выявлять различия в морфологии поверхностей сколов сфалери-
- 2) вести прямое наблюдение активных центров, декорированных га-
- 3) по форме ступенек скола судить о наличии дислокационных структур в кристаллах.

Институт геологических наук Академии наук Армянской ССР

րվ. Ս. ՄԿՐՏՉՅԱՆ, Ռ. Գ. ՄԽԻԹԱՐՅԱՆ, Է. Ա. ԽԱՉԱՏՐՅԱՆ

էլեկտոնային մանրադիտակի կիրառման հնառավորությունը արհեստական սֆալերիտների ուսումնասիրման մեջ

րույն Հաղորդումը վնրաբնրվում է արհեստական սֆալնրիտի կոտրվածքների մակնրեսների Մույն հայուննասիրությունները ցույց են տա-

thu, np

- 1. էլեկտրոնային մանրադիտակի ոգնությամբ կարնլի է այտնաբերել տարբեր պայմ ներում աձեցված սֆալերիտների թյուրեղների կոտրվածքների մորֆոլոգիական տարբերություն
- 2. Կարելի է ուղղակի դիտարկել գազահեղուկային ներփակու**մներով հարդար**ված ակտին կենտրոնները։
- 3. Կոտրվածքների աստիճանների ձևնրով կարելի է պատկերացում կազմել բյուրեղներ ի

## ЛИТЕРАТУРА — ԳՐԱԿԱՆՈՒԹՅՈՒՆ

1 С. Грицаенко и др., Электронная микроскопня минералов, М., 1961 2 Г г Грицаенко, Н. Д. Самотин. Самооттенные угольные реплики с изломов минеральных а регатов, Зап. Всес. минерал. о-эа. г. 91, 1961. <sup>3</sup> В. Horst, Bestimmung der Oberflache beschaffenheit von Quarzkörnern mit dem Elektronenmikroskop. Geologie\*, 14, № 9, 156 4 В. Т. Рид, Дислокации в кристаллах, М., 1957. <sup>5</sup> Со Атомный механизм разрушения М., 1963.