ФИЗИКА ПОЛУПРОВОДНИКОВ И ДИЭЛЕКТРИКОВ

УДК 538.913:538.958

DOI: 10.17223/00213411/63/12/52

А.С. ПОПЛАВНОЙ

ОСОБЕННОСТИ ФОНОННЫХ СПЕКТРОВ КРИСТАЛЛОВ С РЕШЕТКОЙ КУПРИТА, ОБУСЛОВЛЕННЫЕ СТРУКТУРОЙ ПОДРЕШЕТОК

Различная трансляционная симметрия подрешеток кристалла куприта учитывается путем развертывания фононного спектра из зоны Бриллюэна кристалла в зоны Бриллюэна аниона и металла. Такое представление спектра целесообразно из-за того, что шесть оптических ветвей преимущественно обусловлены колебаниями анионов и двенадцать акустических ветвей – колебаниями металла за счет существенного различия величин их масс. Объемы зон Бриллюэна подрешеток аниона и металла больше объема зоны Бриллюэна кристалла в 2 и 4 раза соответственно, что приводит к качественному различию соответствующих развернутых спектров, из-за наличия колебаний типа дисторсии тетраэдров металла в акустической части спектра. Эти колебания ответственны за отрицательное тепловое расширение и расположены на линиях $X'(1,0,0)$ – $W'(1,0,1/2)$, $X'(0,1,0)$ – $W'(0,1,1/2)$ зоны Бриллюэна металла. Развернутые спектры содержат по три ветви в соответствующих зонах Бриллюэна, что упрощает правила отбора для физических явлений, обусловленных участием колебаний частиц подрешеток.

Ключевые слова: куприт, фононный спектр, подрешетки, развернутый спектр.

Введение

Оксиды меди и серебра, имеющие решетку куприта, обладают уникальными структурными, физическими и физико-химическими свойствами и поэтому интересны как с теоретической, так и с прикладной точки зрения. Cu_2O известен как полупроводник p -типа, перспективный для применения в солнечной энергетике и катализе [1, 2]. Особенности химической связи в этом соединении интересны с точки зрения понимания механизмов высокотемпературной сверхпроводимости [3]. Ag_2O также рассматривался как потенциальный сверхпроводник необычного типа [4]. Установлена возможность использования Ag_2O в составе суперионных стекол $\text{AgI-Ag}_2\text{O-B}_2\text{O}_3$, $\text{AgI-Ag}_2\text{O-V}_2\text{O}_5$, $\text{AgI-Ag}_2\text{O-P}_2\text{O}_5$ [5, 6]. Ag_2O также перспективен как материал для электрических, оптических и магнитооптических устройств [7]. Интенсивно изучается необычное свойство Cu_2O и Ag_2O – отрицательное тепловое расширение [8].

Со структурной точки зрения уникальность кристаллов куприта заключается в том, что кристаллическая решетка относится к простому пространственному типу Браве Γ_c , подрешетка анионов – к объемноцентрированному типу Γ_c и катионов – к гранецентрированному типу Γ_c^f . Таким образом, в формировании решетки задействованы все три типа Браве кубической системы. Генезис зонных спектров кристаллов Cu_2O и Ag_2O из состояний их подрешеток установлен в работе [9]. Показано, что топологические особенности спектров обусловлены свертыванием ветвей спектров из зон Бриллюэна (ЗБ) подрешеток в ЗБ кристалла. Полезной является и обратная процедура – развертывание ветвей спектров из ЗБ кристалла в ЗБ подрешеток. Это особенно актуально для колебательных спектров кристаллов, где число ветвей равно числу степеней свободы в элементарной ячейке. В кристаллах куприта число степеней свободы катионов в два раза больше числа степеней свободы анионов, соответствующим образом происходит и формирование фононных ветвей кристалла. К примитивным ячейкам подрешеток анионов и катионов относят по одной частице, следовательно, имеется по три степени свободы и соответственно по три фононных ветви. Процедура развертывания фононных спектров кристалла в ЗБ подрешеток как раз и выявляет эти фундаментальные ветви, из которых строится полный фононный спектр. Такая процедура оказывается возможной и целесообразной из-за существенного различия величин масс анионов и катионов, что приводит к формированию ветвей фононного спектра с преимущественным вкладом колебаний атомов той или иной подрешетки. Изложенный подход применен в представленной работе к анализу колебательного спектра кристалла Cu_2O .

Уважаемые читатели!

Доступ к полнотекстовой версии журнала
«Известия высших учебных заведений. Физика»
осуществляется на платформе
Научной электронной библиотеки eLIBRARY.RU
на платной основе:

<https://elibrary.ru/contents.asp?titleid=7725>