

05.2;12

©1994

ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА МОНОКРИСТАЛЛОВ $5\text{CuCl} \cdot 3\text{RbCl}$

*Н.В.Мельникова, В.Б.Злоказов,
М.В.Перфильев, Л.Я.Кобелев*

Соединения в системе $m\text{RbCl} \cdot n\text{CuCl}$, являющиеся ионными проводниками с проводимостью по ионам меди, представляют интерес как с научной, так и с прикладной точки зрения. Изучению соединений данной системы посвящен ряд работ [1-5].

В настоящей статье представлены результаты исследования электрических свойств монокристаллов $5\text{CuCl} \cdot 3\text{RbCl}$, ранее не изученных, в ячейке с графитовыми электродами. Температурные зависимости диэлектрической проницаемости, электропроводности и полного комплексного сопротивления изучались в интервале температур 200-400 К.

Полное комплексное сопротивление исследовано в области частот $100-10^5$ Гц. Годографы импеданса и адмиттанса при температурах 333 и 370 К представлены на рис. 1. С увеличением температуры годограф сдвигается в область более высоких частот. При температуре 333 К годограф импеданса представляет собой проходящую через начало координат полуокружность с центром, сдвинутым вниз относительно оси абсцисс. В области низких частот, при $f < 1.3$ кГц, годограф аппроксимируется восходящей линией. Высокочастотные и низкочастотные ветви разделяются граничной частотой, значение которой возрастает с ростом температуры. Высокочастотные ветви характеризуют объемные свойства материала, низкочастотные описывают процессы, проходящие на границе образец/электрод.

Таким образом, анализ частотной зависимости импеданса и адмиттанса позволил установить область частот, характеризующую свойства самого материала, в которой можно пренебречь влиянием электродных процессов. Диэлектрическая проницаемость и электропроводность измерялись на частоте 1.592 кГц, принадлежащей вышеуказанной частотной области. Диэлектрическая проницаемость рассчитывалась по значениям электрической емкости, измеренной по параллельной схеме замещения.

На рис. 2, а представлена температурная зависимость удельной электропроводности монокристаллов $5\text{CuCl} \cdot 3\text{RbCl}$. Энергия активации электропроводности

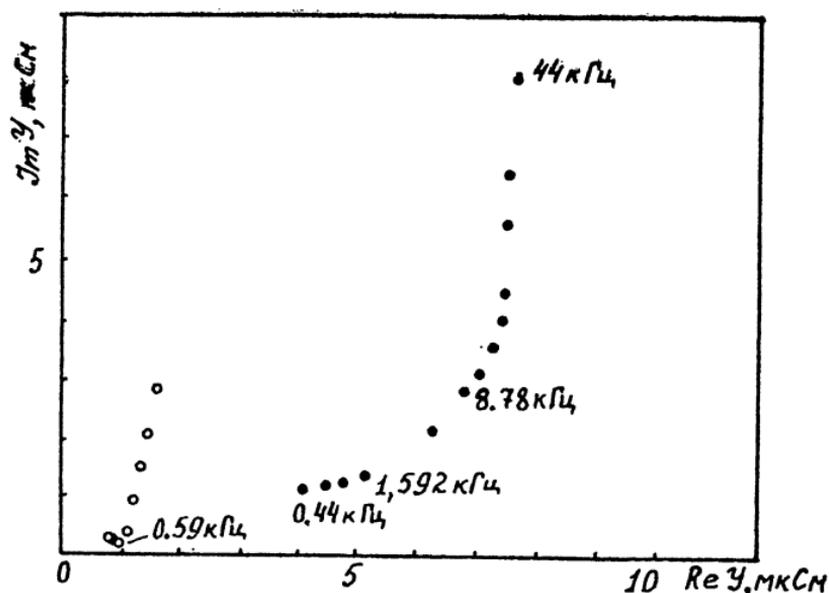
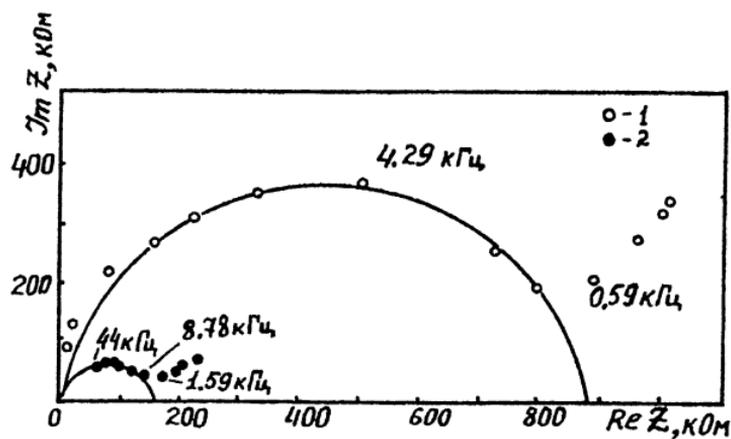


Рис. 1. Годографы импеданса и адмиттанса монокристаллического $5\text{CuCl} \cdot 3\text{RbCl}$. T , К: 1 — 333; 2 — 370.

в температурной области 290–400 К составляет 0.434 эВ, что согласуется с данными работы [1], где для соединения $\text{RbCl} \cdot n\text{CuCl}$ ($n = 1.5$) в той же температурной области 290–400 К энергия активации ионных носителей составляет 0.45 эВ. Величина полной электропроводности исследованного соединения имеет порядок 10^{-4} См/м в области 300 К и 10^{-3} См/м при $T \approx 400$ К.

Зависимость диэлектрической проницаемости от температуры (рис. 2, б) характерна для твердых электролитов: слабое изменение ϵ в области низких температур ($T < < 200$ К) и быстрый ее рост, начиная с 225 К. При увеличении температуры от 225 до 400 К диэлектрическая проницаемость увеличивается от 25 до 2250, в интервале температур

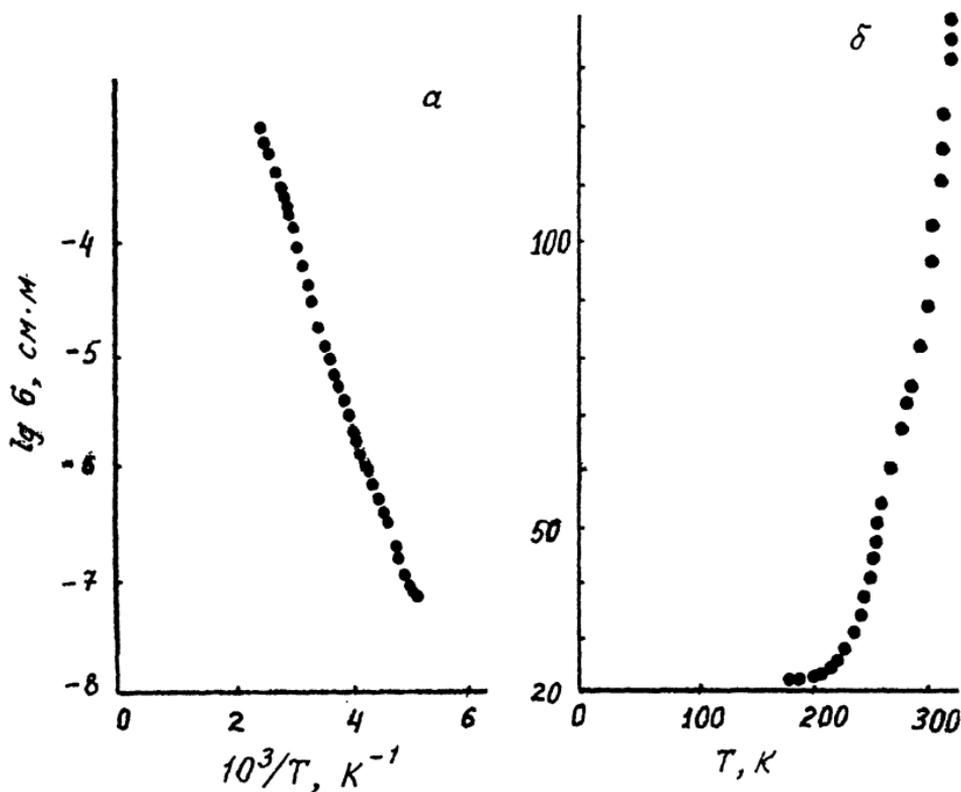


Рис. 2. Температурные зависимости удельной электропроводности (а) и диэлектрической проницаемости (б) монокристаллов $5\text{CuCl} \cdot 3\text{RbCl}$.

370–400 К ϵ растет линейно: $\epsilon = 50T - 17750$. Такое резкое возрастание диэлектрической проницаемости обусловлено образованием двойного электрического слоя и возрастанием измеряемой электрической емкости.

Эффект временной зависимости удельного электросопротивления наблюдался при исследовании монокристаллов $5\text{CuCl} \cdot 3\text{RbCl}$ в постоянном поле в ячейке с двумя блокирующими электродами. Значение электронной компоненты проводимости, вычисленное из этих измерений, при температуре 293 К на два порядка ниже полной проводимости ($\sigma_e = 10^{-6}$ См/м). Таким образом, при 293 К соединение $5\text{CuCl} \cdot 3\text{RbCl}$ обладает (с погрешностью $\sim 1\%$) чисто ионной проводимостью по ионам меди.

Список литературы

- [1] *Голубев А.М., Сорокин Н.И., Иванов-Шуц А.К.* // Кристаллография. 1985. В. 5. С. 890-894.
- [2] *Geller S., Sishen Xie.* // J. of Solid State Chemistry. 1986. V. 63. P. 316-325.
- [3] *Sishen Xie, Geller S.* // J. of Solid State Chemistry. 1986. V. 63. P. 326-335.
- [4] *Шеецов В.С., Выборнов В.Ф.* // Электрохимия. 1983. Т. 19. В. 7. С. 942-944.
- [5] *Шеецов В.С., Выборнов В.Ф., Иванов В.В.* // Электрохимия. 1982. Т. 18. В. 7. С. 986-990.

Уральский государственный
университет им. А.М. Горького
Екатеринбург

Поступило в Редакцию
13 июля 1994 г.

