« М.А.Гендельманның 110 жылдығына арналған «Сейфуллин оқулары–19» халықаралық ғылыми-практикалық конференциясының материалдары = Материалы международной научно-практической конференции «Сейфуллинские чтения – 19», посвященной 110-летию М.А. Гендельмана». - 2023.- Т.І, Ч. V.- С. 145-147.

УДК 621.384.327

СИНТЕЗ ОБРАЗЦОВ ТВЕРДЫХ РАСТВОРОВ Na₃Fe_{2(1-x)}Cr_{2x}(PO₄)₃ (0≤x≤0,06) И ИХ ПРОВОДЯЩИЕ СВОЙСТВА

Толеугалиев Д. Д.магистрант 1 курса, Ногай А.А. PhD, старший преподаватель, Ногай А.С. д.ф-м.н, профессор, Ускенбаев Д.Е.PhD, ассоциированный профессор

Казахский агротехнический исследовательскийуниверситетим. С. Сейфуллина, г. Астана

Актуальность исследования кристаллов из семейства NASICON связана с тем, что они обладают практически ценными свойствами и уже исследуется использования, конструкционных возможность ИХ как материалы для натрий ионных аккумуляторов (НИА)[1]. Например, ряде работ [2-4] сообщаетсяо возможности повышения энергетических параметров аккумуляторов путем использования Na₃Fe₂(PO₄)₃ в качестве электродного материала [2-4]. Близким изоструктурным аналогом К NaFe₂(PO₄)₃является Na₃Cr₂(PO₄)₃[5, 6]. Особенностью этих образцов является то, что они обладают дипольным упорядочением при низких температурах и суперионной проводимостью при высокихтемпературах.

Получение поликристаллов Na₃Fe₂(PO₄)₃и твердых растворов Na₃Fe_{2(1-x)}Cr_{2x}(PO₄)₃(в интервале x=0 - 0,06) было осуществлено твердофазным синтезом по керамической технологии (из шихты: $3Na_2CO_3 + 2(x-1)Fe_2O_3 + 2xCr_2O_3 + 6NH_4H_2PO_4$, взятых в стехиометрических соотношениях путемдвухстадийного обжига. Первый отжиг проводили при 870 K, а второй при 1070 K с дополнительными гомогенизирующими перетираниями.

Фазовая принадлежность и структурные параметры синтезированных образцов твердых растворах были исследованы рентгенографическими методами порошка на дифрактометре ДРОН - 3 (Си*K*_a - излучение).

Определение ионной проводимостикристаллитов поликристаллических образцов $Na_3Fe_2(PO_4)_3$ И образцов твердых растворовNa₃Fe₂₍₁₋ _{x)}Cr_{2x}PO₄)₃(0≤х≤0,06)проводили методом импедансной спектроскопии с помощью импеданс-метров BM – 507 и BM – 538 в интервале температур 295 -573 К и в диапазоне частот 5 $-5 10^5$ и 5 $10^5 - 10^7$ Гц соответственно. Для электродов образцы палладий, которые создания на наносили рассматривались как идеально блокирующие электроды.

Поликристаллические образцы твердых растворов Na₃Fe_{2((1-x)}Cr_{2x}PO₄)₃в интервале концентрации x=0 – 0.06 представляли собой таблетки диаметром 10 мм и толщиной 2 мм. Рентгенографическими измерениями была установлена однофазность приготовленных образцов. Нами было установлено, что элементарная ячейка поликристалла α -Na₃Fe₂(PO₄)₃ при комнатной температуре имеют моноклинно-искаженную структуру (пр. гр. $C^{2/m}$) с параметрами: a = 15.125 Å, b = 8,726Å, c = 21,571Å, $\gamma = 90.19^{0}$. Также рентгенографически было установлено, что параметры структуры и объем элементарной ячейки синтезированных образцов твердых растворов Na₃Fe_{2(1-x)}Cr_{2x}(PO₄)₃в концентрационном интервале x = 0 – 0,06.

Исследование температурной зависимости ионной проводимости кристаллитов поликристалла Na₃Fe₂(PO₄)₃и твердых растворов Na₃Fe_{2(1-x)}Cr_{2x}(PO₄)₃(0≤x≤0,06)были проведены импедансным методом. Согласно [5]импедансныйметод позволяет определить проводимость кристаллитов поликристалла из анализа комплексного сопротивленияZ*(ω) образца при его взаимодействии с гармоническим электрическим сигналом.

 $Na_3Fe_2(PO_4)_3$ зависимость $\sigma(T)$ Для кристаллитов поликристалла характеризуется тремя линейными участками с различными значениями проводимости и энергии активации, разделенные наклонными линиями, соответствующие температурам фазовых переходов T_{а - в} и $T_{\beta \rightarrow \gamma}$ для $Na_3Fe_2(PO_4)_3$. Было установлено, температурные зависимости что. электропроводностидля Na₃Fe₂(PO₄)₃ И отдельных составов твердых растворов $Na_3Fe_{2(1-x)}Cr_{2x}(PO_4)_3(0 \le x \le 0,06)$ можно описать уравнением Аррениуса, соответствующих каждой из трех фаз [6].

Особенно заметен скачок проводимости на зависимостио(Т) при переходе из α- в β-фазу, а энергия активации снижается в β-фазе. Согласно работы [7] эти изменения связные частичным снятием моноклинных искажений кристаллического приводящим каркаса, К частичному разупорядочению натриевых диполей, которые заполняли полости кристаллического каркаса в α-фазе.

При фазовом переходе Т_{в-у}происходит скачок проводимости И снижение энергии активации, когда структура полностью переходит в ромбоэдрическую структуру3Rc, а полностью катионы натрия разупорядочены равномерно свободным И распределены ПО полостямкристаллического каркаса.

В целом характер температурной зависимости проводимости повторяется и для составов x=0.01;x=0,02;x=0,03;x=0,06. Следует отметить, значительное, но последовательное увеличение наблюдается не что проводимости в твердых растворов Na₃Fe_{2(1-x)}Cr_{2x}(PO₄)₃α-фазы, адля β- и γфазпроисходит постепенное снижение проводимости с повышением концентрации М-катионов хрома. Заметим, что для составов твердых растворов с концентрациями x = 0.01 и 0.02характернопоявление в αфазенекоторого излома на зависимости $\sigma(T)$, которая может быть связанна с фазовым переходом $T_{\alpha \to \alpha}$, т.к.согласно работе [6] Na₃Cr₂(PO₄)₃ имеет четыре α-, α'-, β-, γ- фазы. С этой точки зрения экспериментально установленные

температуры фазовых переходов $T_{\alpha \to \beta}$ в образцахтвердых растворах $Na_3Fe_{2(1-x)}Cr_{2x}(PO_4)_3$ правильнее считать как фазовые переходы типа $T_{\alpha;\to\beta}$.

Снижение проводимости твердых растворов $Na_{3}Fe_{2(1-x)}Cr_{2x}(PO_{4})_{3}B$ ү-фазах суперионных β-И можно связать с уменьшением среднестатистического канала проводимости в кристаллическом каркасе ${[Fe_{2((1-x)}M_{2x}PO_4)_3]^{-3}}_{3\infty}$, вызванных локальными деформациями «сжатия» структуры при допированиименьшими М-катионами хрома, чемкатионы железа.

Работа поддержана грантом АР14871881 Министерства науки и высшего образования РК.

Списокиспользованнойлитературы

1.EllisL.B., LindaF. Sodium and Sodium-ion Energy Storage Batteries Current Opinion Solid State Mater. [Text] Sci. 2012, V. 16, P. 168 – 177.

2. Y. Liu, Y. Zhou, J. Zhang, Y. Xia, T. Chen and Sh. Zhang. Monoclinic Phase $Na_3Fe_2(PO_4)_3$: Synthesis, Structure, and Electrochemical Performance as Cathode Material in Sodium-Ion Batteries ACS Sustainable Chem.[Text] Eng, 2017, 5, P. 1306 - 1314.

3.Kuganathan N. and ChroneosA. Defect Chemistry and Na-Ion Diffusion in Na₃Fe₂(PO₄)₃[Text] Cathode MaterialMaterials. 2019, V. 12, P. 1348 - 1357.Materials (Basel). 2019 Apr; 12(8): 1348. Published online 2019 Apr 25. doi: 10.3390/ma12081348

4.Bih H., Bih L., Manoun B., Azdouz M., Benmokhtar S., LazorP. J Raman Spectroscopic Study of the Phase Transitions Sequence in $Li_3Fe_2(PO_4)_3$ and $Na_3Fe_2(PO_4)_3$ at High Temperature[Text]. Journal of Molecular Structure. 2009 V. 936, P. 147.

5. Qiu Sh., Wu X, Wang M, Lucero M. andetc.NASICON-type Na3Fe2(PO4)3 as a low-cost and high-rate anode material for aqueous sodium-ion batteries[Text]. Nano Energy, 2019, 64, P. 103941–103948

6. Nogai A.S., Nogai A.A., StefanovichS.Yu., SalichodzaZh.V., Uskenbaev D.E. Dipole Ordering and Ionic Conductivity in NASICON-Like Structures of the Na₃Fe₂(PO₄)₃ Type[Text]. Solid State Physics, 2020, V 62, No. 8, P. 1216–1225.

7. Nogai A.S., Nogai A.A., Stefanovich S.Yu., SalichodzaZh.V., Uskenbaev D.E. Dipole Ordering and Ionic Conductivity in NASICON-Like Structures of the Na₃Cr₂(PO₄)₃ Type[Text]. Solid State Physics, 2018, V. 60, No. 1, P. 23–39.