

افزایش رسانایی یونی جداکننده باتری‌های لیتیوم یون توسط پل‌های اتر تاجی

چکیده

جداکننده PVDF به دلیل پایداری فیزیکوشیمیایی^۱ و الکتروشیمیایی^۲ برای باتری‌های لیتیوم یونی^۳ (LIBs) مناسب‌تر است. با این حال، بهبود رسانایی یونی جداکننده PVDF به دلیل تمایل کمتر الکترولیت و بلورینگی بالاتر آن همچنان چالش برانگیز است. در این مقاله، ۴-آمینوبنزو-۱۵-تاج‌پنج‌تایی^۴ (AB15C5, CE) که دارای حفره‌های مناسب به اندازه (تقریباً ۲ آنگستروم) با (اندازه شعاع یونی Li^+ برابر با ۱/۶ آنگستروم) بوده و به الیاف PVDF الکترورسی شده وارد می‌شود و به‌عنوان پلی برای افزایش انتقال Li^+ از طریق شیمی دوپینگ آمینی^۵ (DA) الهام گرفته از صدف^۶ می‌باشد. در جداکننده‌های آماده شده، حضور CE در جداکننده باعث کاهش بلورینگی^۷ PVDF می‌شود. علاوه بر این، سد انرژی^۸ انتقال Li^+ از طریق جداکننده به دست آمده از ۰/۶ (جداکننده PVDF) به ۰/۳ eV (جداکننده اصلاح شده CE) بر اساس شبیه‌سازی تئوری تابعی چگالی^۹ (DFT) کاهش می‌یابد. در نتیجه، رسانایی یونی جداکننده اصلاح شده از ۰/۵۹ به $2/77 \frac{mS}{cm}$ افزایش یافته است. علاوه بر این، جداکننده PVDF اصلاح شده، آب دوستی^{۱۰} و ترشوندگی^{۱۱} بهبود یافته را نشان می‌دهد، بنابراین به‌طور مؤثر عمر چرخه^{۱۲} و عملکرد نرخ‌پذیری^{۱۳} باتری‌های لیتیوم یون را افزایش می‌دهد. این کار چشم‌انداز توسعه جداکننده با کارایی بالا برای LIBها را فراهم می‌نماید.

کلمات کلیدی: جداکننده نانوالیافی^{۱۴}، پل مولکولی^{۱۵}، ۴-آمینوبنزو-۱۵-تاج‌پنج‌تایی، هدایت یونی^{۱۶}، باتری لیتیوم یون.

نتیجه‌گیری

AB15C5 با استفاده از پوشش دوپینگ آمینی الهام گرفته از صدف در این پژوهش با موفقیت بر روی جداکننده‌های نانوالیاف PVDF پیوند زده می‌شود. حضور AB15C5 در جداکننده‌های اصلاح شده می‌تواند نانوالیاف با قطر نسبتاً بزرگ، کاهش بلورینگی، پایداری حرارتی خوب و همچنین پایداری الکتروشیمیایی گسترده‌تر ایجاد نماید. علاوه بر این، جداکننده‌های PVDF-PDA/CE رسانایی یونی فوق‌العاده‌ای را تا $2/77 \frac{mS}{cm}$ نشان

¹ Physicochemical² Electrochemical³ Lithium-Ion Batteries⁴ 4'-Aminobenzo-15-Crown-5⁵ Dopamine⁶ Mussel-Inspired Dopamine (Da)

Chemistry

⁷ Crystallinity⁸ Energy Barrier⁹ Density Functional Theory¹⁰ Hydrophilicity¹¹ Wettability¹² Cycling¹³ C-Rate Performances¹⁴ Nanofibrous Separator¹⁵ Molecular Bridge¹⁶ Ionic Conductivity

می‌دهند که دلیل آن یکپارچه‌سازی درجه تبلور کمتر، جذب الکترولیت بالاتر و غلظت بیشتر Li^+ آزاد در الکترولیت می‌باشد. حضور AB15C5 به‌عنوان پلی برای افزایش انتقال لیتیوم عمل نموده و رسانایی یونی بالایی را امکان پذیر می‌سازد. قابل ذکر است، سلول‌های مونتاژ شده براساس PVDF-PDA/CE، عملکرد چرخه و عملکرد نرخ‌پذیری عالی داشتند. بنابراین، جداکننده اصلاح شده CE و PDA چشم انداز تشدیدکننده‌ای را برای اصلاح جداکننده در باتری های لیتیوم یونی ایجاد خواهد نمود.

Reference

Pei H, Chen J, Liu H, Zhang L, Hui H, Li Z, Li J, Li X. Ionic conductivity enhanced by crown ether bridges for lithium-ion battery separators. *Applied Surface Science*. 2023 Jan 15;608:155030.

DOI: 10.1016/j.apsusc.2022.155030