





Estudio y modelado de electrodos de LiFePO4 dopados con cobalto mediante EIS

Teliz Erika ^{1,2}, Martínez Marcos¹, Faccio Ricardo, Zinola Carlos F², Díaz Verónica^{1*} *e-mail: verodiaz@fing.edu.uy)

Introducción

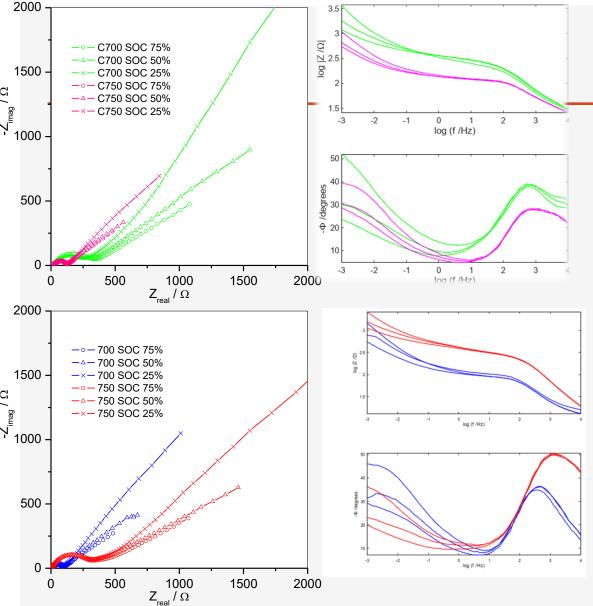
En el presente trabajo se caracterizan mediante espectroscopía de impedancia electroquímica (EIS) electrodos de LiFePO4 dopado con cobalto (LiFeO,99CoO,01PO4) y sin dopar, destinados a su uso como cátodos de baterías de Li-ion.

El principal objetivo es relacionar la respuesta frente a la EIS con los resultados de otros estudios, permitiendo una comprensión más profunda del comportamiento electroquímico de cada electrodo

Metodología

Los cátodos se prepararon mezclando 75% de material activo, 12,5% de carbón black y 12,5% PVDF. Se ensamblaron celdas de tres electrodos utilizando láminas de Li como ánodo y referencia, un separador de membrana y LiPF₆ 0,1M disuelto en carbonato de etilo/carbonato de dietilo (EC/DEC = 1:1) como electrolito...

Fig.1 Modelo de conexión T Tsagelok utilizada



Resultados

EIS: SOC de 25%, 50% y 75%, 10^{-3} – 10^{5} Hz, amplitud de 5 mV. Los ajustes se realizaron utilizando un programa de Octave desarrollado por nuestro grupo de investigación, diseñado para manejar con libertad los modelos de impedancia utilizados y los parámetros del ajuste

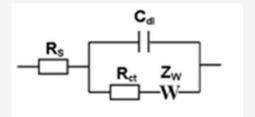


Fig 2. Circuito de Randles, utilizado para modelar la impedancia de los electrodos.



Fig 3. Resultados experimentales. A la izquierda: gráficos en el plano complejo, a la derecha gráficos de Bode.

	700		750		C700		C750	
	$\tau_{\rm ct}$	$\sigma_{\rm w}$	$\tau_{\rm ct}$	$\sigma_{\rm w}$	τ_{ct}	$\sigma_{\rm w}$	$\tau_{\rm ct}$	$\sigma_{\rm w}$
	(s)	$(\Omega \cdot S^{-0,5})$	(s)	$(\Omega \cdot S^{-0,5})$	(s)	$(\Omega \cdot s^{-0,5})$	(s)	$(\Omega \cdot S^{-0,5})$
SOC 75%	0.0012	42	0.0017	84	0.0018	82	0.0006	37
SOC 50%	0.0013	68	0.0013	139	0.0016	140	0.0006	47
SOC 25%	0.0011	84	0.0010	213	0.0013	232	0.0005	68

Resultados

Tabla 1. Valores de τ_{ct} y σ_{w} (constante de tiempo de transferencia de carga y coeficiente de Warburg, respectivamente) hallados a partir del ajuste al modelo.

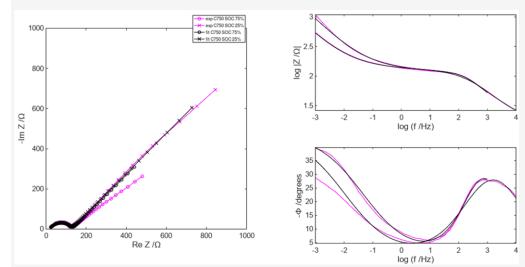


Fig. 4. Comparación entre resultados experimentales y ajuste al modelo, para el electrodo C750 a estados de carga del 25% y 75%.



Conclusiones

Para todas las muestras se observa que ow (relacionado con la difusión del Li en fase sólida). es menor a mayores valores de SOC, indicando una mejor capacidad de difusión de Li, en tanto que τct no muestra variación significativa con el estado de carga (SOC). Se observa un cambio en la pendiente difusional con el SOC no explicable por un modelo simple de difusión semi-infinita lineal. La información de los ajustes se complementó con los resultados de otros estudios electroquímicos y estructurales, siendo la muestra C750 la que mostró mejores propiedades electroquímicas, coincidiendo a su vez con el hecho de que tuvo un τct significativamente menor a las demás.