Información complementaria

Análisis por FTIR-ATR de los precursores Cit-TiO₂, P-LNMO-T1 y LNMO-T3

Fig. S1- Espectros de FTIR registrados por ATR de los precursores Cit-TiO₂, P-LNMO-T1, LNMO-T3 y P-LNMO-T5 en el intervalo de 450 cm⁻¹ a 900 cm⁻¹. Se insertó el espectro del óxido de partida LNMO comercial

Fig. S2- Espectros de FTIR registrados por ATR de los precursores Cit-TiO₂, P-LNMO-T1, LNMO-T3 y P-LNMO-T5 en el intervalo de 1 200 cm⁻¹ a 4000 cm⁻¹

Comportamiento térmico de los precursores Cit-TiO₂ y P-LNMO-T1 y P-LNMO-T3

Fig. S3- Curvas termogravimétricas de los precursores Cit-TiO₂, P-LNMO-T1, P-LNMO-P3 y PLNMO-T5. Las diferencias están centradas en el porcentaje de agua de humedad y de masa final (señalado como mf)

Análisis por DRX del precursor Cit- TiO₂

Fig. S4- El patrón de DRX del precursor Cit-TiO₂ utilizado para recubrir el LNMO. Se comparó con datos de la ICSD-2023, se corresponde con citrato de amonio, específicamente las cartas CC-101190 y CC-132315

Análisis por DRX de TiO₂ obtenido a partir del precursor Cit- TiO₂

Fig. S5- El patrón de DRX del residuo obtenido del tratamiento térmico realizado al precursor Cit-TiO₂ a 450 °C por 6 h (TiO₂ -1) y 3 h (TiO₂ -2)

SEM-EDS de LNMO-T1 y LNMO-T3

Fig. S6- Análisis de homogeneidad composicional del óxido recubierto LNMO-T1 por SEM-EDS. A) Área tomada para el análisis global. B) Área tomada para el análisis puntual. C) Espectro de EDS registrado para el área global. D) Espectro de EDS registrado para el área puntual. E) Mapeo de los elementos Mn, Ni y Ti sobre el área mostrada en B

Fig. S7- Análisis de homogeneidad composicional del óxido recubierto LNMO-T3 por SEM-EDS. A) Área tomada para el análisis global. B) Área tomada para el análisis puntual. C) Espectro de EDS registrado para el área global. D) Espectro de EDS registrado para el área puntual. E) Mapeo de los elementos Mn, Ni y Ti sobre el área mostrada en B

Análisis por espectroscopía Raman

Model	PsdVoigt1							
Plot	Peak1	Peak2	Peak3	Peak4	Peak5	Peak6	Peak7	Peak8
y0	0 ± 0.005	0 ± 0.005	0 ± 0.005	0 ± 0.005	0 ± 0.005	0 ± 0.005	0 ± 0.005	0 ± 0.005
xc	161.9 ± 0.2	223.7 ± 0.8	332 ± 1	390.7 ± 0.5	491.0 ± 0.1	-	586.0 ± 0.3	632.0 ± 0.1
A	3.5 ± 0.2	1.1 ± 0.2	1.0 ± 0.7	16 ± 2	54 ± 2	0	38 ± 2	48 ± 1
w	15.0 ± 0.4	19 ± 2	25 ± 4	60 ± 2	41.3 ± 0.5	-	51 ± 1	35.0 ± 0.4
mu	0 ± 0.2	0 ± 0.7	0 ± 1.5	0.4 ± 0.2	1.00 ± 0.04	-	1.00 ± 0.06	1.00 ± 0.02
Reduced Chi-Sqr	1.80465E-4							
R-Square (COD)	0.99253							
Adj. R-Square	0.99245							

Model	PsdVoigt1							
Plot	Peak1	Peak2	Peak3	Peak4	Peak5	Peak6	Peak7	Peak8
y0	0 ± 0.0002	0 ± 0.0002	0 ± 0.0002	0 ± 0.0002	0 ± 0.0002	0 ± 0.0002	0 ± 0.0002	0 ± 0.0002
xc	161.81 ± 0.09	223 ± 1	338 ± 2	393.0 ± 0.4	490.50 ± 0.09	536 ± 1	585.5 ± 0.2	631.8 ± 0.1
A	4.5 ± 0.1	0.5 ± 0.2	1.6 ± 0.8	15 ± 2	53 ± 1	1.5 ± 1.0	26 ± 3	51 ± 2
w	14.0 ± 0.2	16 ± 3	38 ± 4	54 ± 2	38.5 ± 0.4	24 ± 3	44 ± 1	35.1 ± 0.5
mu	0 ± 0.09	0 ± 0.9	0 ± 0.9	0.6 ± 0.2	1.00 ± 0.03	0 ± 1.2	0.5 ± 0.2	1.00 ± 0.01
Reduced Chi-Sqr	1.12428E-4							
R-Square (COD)	0.99514							
Adj. R-Square	0.99509							

Model	PsdVoigt1							
Plot	Peak1	Peak2	Peak3	Peak4	Peak5	Peak6	Peak7	Peak8
y0	0 ± 0.0003	0 ± 0.0003	0 ± 0.0003	0 ± 0.0003	0 ± 0.0003	0 ± 0.0003	0 ± 0.0003	0 ± 0.0003
xc	160.8 ± 0.1	214 ± 1	332 ± 2	390.1 ± 0.4	488.4 ± 0.1	534.9 ± 0.6	580.8 ± 0.3	629.1 ± 0.2
A	4.3 ± 0.2	1.2 ± 0.3	1.0 ± 0.9	16 ± 2	51 ± 2	2 ± 1	26 ± 4	65 ± 2
w	14.4 ± 0.3	27 ± 3	33 ± 6	53 ± 2	42.0 ± 0.5	20 ± 2	43 ± 2	45.0 ± 0.6
mu	0 ± 0.1	0 ± 0.8	0 ± 1.5	0.9 ± 0.2	1.00 ± 0.05	0 ± 0.9	0.7 ± 0.2	1.00 ± 0.01
Reduced Chi-Sqr	1.37079E-4							
R-Square (COD)	0.99438							
Adj. R-Square	0.99432							

Fig. S8- Espectro Raman del LNMO prístino, LNMO-T1 y LNMO-T3

Estudio estadístico de la morfología del LNMO comercial y LNMO@ sintético

Fig. S9- Histogramas del tamaño de las partículas de LNMO comercial y LNMO@ sintético

Fig. S10- Histogramas del factor de forma (f) de las partículas de LNMO comercial y LNMO@ sintético

SEM-EDS de pastillas confeccionadas con LNMO, LNMO-T1 y LNMO-T3

Superficie de la pastilla LNMO-T1

Superficie de la pastilla LNMO-T3

Fig. S11- Estudio de homogeneidad composicional y morfológica de la superficie de tabletas prensadas de LNMO-T1 y LNMO-T3

Estudio de O₂ con sensor potenciométrico de oxígeno tipo YSZ

La liberación de oxígeno ocurre de forma gradual, desde un punto donde se estableció un valor constante de fem (equilibrio entre los dos puntos trifásicos del sensor potenciométrico utilizado, es decir, entre la atmósfera de referencia y la atmósfera de medición) antes de calentar la muestra (fem 1). Tras la pérdida de oxígeno, se establece un nuevo equilibrio en el punto, donde el porcentaje de oxígeno liberado es máximo (valor mínimo de fem) después de comenzar a calentar la muestra (fem 2). Los porcentajes de oxígeno correspondientes, se determinaron utilizando la ecuación de Nernst, basada en los valores de fem 1 y fem 2 indicados en el gráfico (figura S12). La tabla S1 presenta los valores medidos y calculados en este experimento. El porcentaje de oxígeno detectado por el sistema para la fem 1 se designa como % O₂ (1), mientras que el porcentaje correspondiente a la fem 2 se designa como % O₂ (2). A partir de la diferencia entre % O₂ (1) y % O₂ (2), se estimó el porcentaje de oxígeno liberado por el material en el intervalo de temperaturas, donde la emanación de oxígeno es máxima y constante. Esta diferencia, denominada porcentaje de O₂ emanado de la muestra en equilibrio, la denota como % O₂(m).

Fig. S12- Curvas de fuerza electromotriz (fem) en función de la temperatura, obtenidas al tratar térmicamente el LNMO comercial de partida y LNMO-T3, y monitorear la variación de la presión parcial de O₂, mediante un sensor de oxígeno YSZ insertado en un set experimental construido en este trabajo

Tabla S1- Valores de fem medidos y % O₂ calculados al tratar térmicamente el LNMO comercial de partida y el recubrimiento LNMO-T3, y monitorear la variación de la presión parcial de O₂ en el set experimental

Material	Fem 1 (V)	Fem 2 (V)	% O ₂ (1)	% O ₂ (2)	% O ₂ (m)
LNMO comercial	0,1206	0,1170	0,10	0,12	0,02
LNMO-T3	0,1313	0,1278	0,06	0,07	0,01

1.