

Contribuciones Orales

- 011** D. PÉREZ COLL, G.C. MATHER
TRANSPORTE PROTÓNICO DE ALTA Y BAJA TEMPERATURA EN MATERIALES CERÁMICOS
- 012** J. DE DIEGO, N. HEREDIA, M. BRUNO, F. VIVA, H. CORTI
PREPARACIÓN Y CARACTERIZACIÓN DE ENSAMBLES ELECTRODO-MEMBRANA DE ABPBI
- 013** J. P. BUSALMEN
MICROBIAL FUEL CELLS: EL PODER DE LAS MASAS
- 014** A. SOLDATI
ESTUDIO DE INTERFASES ELECTRODO/ELECTROLITO POR TÉCNICAS TEM/STEM EN MUESTRAS PREPARADAS POR FIB.
- 015** J. M. SIEBEN
CATALIZADORES MULTIMETÁLICOS NANOESTRUCTURADOS PARA LA ELECTRO-OXIDACIÓN DE ALCOHOLES
- 016** J. SACANELL, A. G. LEYVA, D. G. LAMAS
MECANISMOS DE TRANSPORTE EN CATODOS PARA CELDAS DE COMBUSTIBLE DE OXIDO SOLIDO HECHOS CON NANOTUBOS DE MANGANITAS
- 017** L. MOGNI, A. MONTENEGRO-HERNANDEZ, K. YAKAL-KREMSKY,
A. CANEIRO, S. BARNETT
UTILIZACIÓN DE TOMOGRAFÍA 3D FIB-SEM PARA EL ESTUDIO DE PROCESOS EN ELECTRODOS POROSOS: DETERMINACIÓN DE PARÁMETROS CINÉTICOS A PARTIR DEL MODELADO DE LA RESPUESTA ELECTROQUÍMICA
- 018** A. SERQUIS, A. SOLDATI, L. BAQUÉ, A. FERNANDEZ-ZUVICH,
F. NAPOLITANO, D.G. LAMAS, y S. LARRONDO
NANOMATERIALES EN CELDAS DE COMBUSTIBLE DE ÓXIDO SÓLIDO
- 019** H. CORTI, G. SALVO, H. GRINSCHPUN, M. BRUNO, F. A. VIVA
CELDA DE COMBUSTIBLE PEM DE 5 KW COMO SISTEMA AUXILIAR EN UNA SUBESTACIÓN ELÉCTRICA DE EDENOR
- 01** F. NAPOLITANO, A. SOLDATI, J. GECK, L. SUECUN, L. ACUÑA, D. LAMAS
Y A. SERQUIS
CARACTERIZACIÓN IN-SITU DE LA ESTRUCTURA CRISTALINA Y ELECTRÓNICA DE ÓXIDOS (La,Sr)(Ti,Co)O₃ SIMULANDO CONDICIONES DE OPERACIÓN COMO ELECTRODO DE CELDA DE COMBUSTIBLE SIMÉTRICA
- 02** N. VEIZAGA, V. RODRIGUEZ, T. ROCHA, E. GONZÁLEZ, O. SCELZA,
S. DE MIGUEL
INFLUENCIA DE DIFERENTES MÉTODOS DE PREPARACIÓN EN ELECTROCATALIZADORES BIMETÁLICOS PARA CELDAS DMFC
- 03** F. BASBUS, M. MORENO, A. CANEIRO Y L.V. MOGNI
EFEECTO DEL DOPADO CON Pr EN LAS PROPIEDADES ESTRUCTURALES, ELECTRICAS, TERMODINAMICAS Y MECANICAS EN BaCeO_{3-δ} COMO ELECTROLITO PARA PC-SOFC
- 04** D.C. MARTÍNEZ-CASILLAS, and O. SOLORZA-FERIA
NANO-PARTÍCULAS ELECTROCATALIZADORAS BASE PD PARA LA RRO EN CELDAS DE COMBUSTIBLE
- 05** M.D. ARCE, P.M. QUAINO, J.L. FERNÁNDEZ
ESTUDIO DE LA REACCIÓN DE REDUCCIÓN DE OXÍGENO EN ELECTRODOS BIMETÁLICOS

- O6** C. SETEVICH, F. PRADO, A. CANEIRO
ESTUDIO COMPARATIVO DE LA RESISTENCIA DE POLARIZACIÓN EN COBALTITAS CON ELEVADO CONTENIDO DE Ba PARA SU USO COMO CÁTODO DE CELDAS IT-SOFC
- O7** M.G. ZIMICZ, D.G. LAMAS Y S.A. LARRONDO
STRUCTURAL STUDY OF $Ce_{0.9}Zr_{0.1}O_2$ NANOCATALYSTS UNDER REDOX AND CATALYTIC CH_4 OXIDATION CONDITIONS
- O8** P. CAPPELLARI, G. GARCÍA, C. BARBERO, E. PASTOR, G. PLANES
ESTUDIO DE ELECTRO-OXIDACIÓN DE ÁCIDO FÓRMICO EN ELECTRODOS DE Pt MODIFICADOS CON MONOCAPAS ÁTOMICAS DE Au
- O9** V. COMIGNANI, M. BRIGANTE, M. M. E. DUARTE, J. M. SIEBEN
ESTUDIO DE LA ELECTRO-OXIDACIÓN DE ETANOL CON CATALIZADORES NANOESTRUCTURADOS Pt-NiO/C
- O10** N. FORTUNATO, F. NORES PONDAL, P. GIUNTA
SIMULACIÓN NUMÉRICA DE UNA CELDA DE COMBUSTIBLE PEM: CAPACIDAD DE LA DOBLE CAPA ELECTROQUÍMICA
- O11** J. FRANCO, A. SANGUINETTI, H. FASOLI, M. LAVORANTE Y R. AIELLO
DESEMPEÑO DE BATERÍAS A COMBUSTIBLE PEM CON NÚMERO DE ELEMENTOS VARIABLE
- O12** M. CATUEÑO, P. GIUNTA, F. NORES PONDAL y M. LABORDE
CARACTERIZACION, ADAPTACION Y OPERACION DE UNA CELDA DE COMBUSTIBLE PEM COMERCIAL DE 2,5 KW

Posters

- P1** A. ALVAREZ, A. GRAVINA, J. SIEBEN, V. MESSINA, M. DUARTE,
PREPARACIÓN DE CATALIZADORES Pt-Sn/TiO₂-CeO₂ PARA LA ELECTRO-OXIDACIÓN DE ALCOHOLES
- P2** G. CESPEDES, M. ASTEAZARAN, WE TRIACA, AM CASTRO LUNA
SIMULACIÓN DE LA REACCION DE REDUCCION DE OXIGENO EN PRESENCIA DE METANOL
- P3** A. BONESI, F. CUEVAS-MUÑIZ, J. LEDESMA-GARCÍA, L. ARRIAGA, W.E. TRIACA, A.M. CASTRO LUNA
ACTIVIDAD CATALÍTICA DE Au-Ag/C EN LA OXIDACIÓN DE ALCOHOLES
- P4** S. G. RAMOS, A. C. CONTRERAS, G. A. ANDREASEN, W. E. TRIACA
EFEECTO DEL CONTENIDO DE AGUA SOBRE EL DESEMPEÑO DE UN PROTOTIPO DE CELDA DE COMBUSTIBLE H₂/O₂
- P5** E. FUENTES-QUEZADA, A. K. CUENTAS GALLEGOS, G. OROZCO-GAMBOA
EFEECTO DE LA INCORPORACIÓN DEL PMO₁₂ AL CATALIZADOR DE Pt PARA LA REACCIÓN DE ELECTRO-OXIDACIÓN DE METANOL
- P6** D.C. MARTÍNEZ-CASILLAS, and O. SOLORZA-FERIA
ESTUDIO TEÓRICO DE LA REACCIÓN DE REDUCCIÓN DE OXÍGENO SOBRE CUMULOS DE Pd₂Cu₂
- P7** N.FORTUNATO, F. NORES PONDAL, P. D.GIUNTA
SIMULACIÓN NUMÉRICA DE UNA CELDA DE COMBUSTIBLE PEM: MODELO UNIDIMENSIONAL Y ESTACIONARIO
- P8** C. R. LUNA, S. PIRILLO, C. PISTONESI y M. VOLPE
ESTUDIO DFT EN SWCNT (8,0) DECORADO CON RODIO PARA LA ADSORCIÓN DE HIDRÓGENO

- P9** A. M. ROBINA MERLINO, S. B. GESARI, M. E. PRONSATO
MATERIALS FOR HYDROGEN STORAGE
- P10** V. ORAZI, P.V. JASEN, M.E. PRONSATO and E.A. GONZÁLEZ
DFT STUDY OF BENZENE AND CO CO-ADSORPTION ON PtCo(111)
- P11** H. R. CORTI, Y. A. HERNANDEZ, G. C. ABUIN, L. A. DIAZ
SELECTIVIDAD RELATIVA Y ARRASTRE ELECTROSMOTICO EN MEMBRANAS PARA CELDAS PEM DE METANOL DIRECTO
- P12** C. SETEVICH, F. PRADO, A. CANEIRO
DEPENDENCIA DE LA RESISTENCIA DE POLARIZACIÓN CON LA T Y pO_2 DE $Ba_{0.5}Sr_{0.5}Co_{0.8}Fe_{0.2}O_{3-\delta}$ PARA DISTINTAS CONFIGURACIONES DE ELECTRODO
- P13** J. VEGA CASTILLO Y F. PRADO
SÍNTESIS, PROPIEDADES TÉRMICAS Y ELÉCTRICAS DE LAS FASES DE RUDDLESDEN-POPPER $LnSr_3Fe_{1.5}Co_{1.5}O_{10-\delta}$ CON $Ln=La, Nd$ y Pr
- P14** DIANA GARCÉS, LILIANA MOGNI, A.GABRIELA LEYVA
COMPARACIÓN DE DIFERENTES MÉTODOS DE SÍNTESIS PARA LA OBTENCIÓN DE PEROVSKITAS DOBLES $LaBaCo_2O_{6-\delta}$ y $PrBaCo_2O_{6-\delta}$
- P15** L.M. TOSCANI, M.G. ZIMICZ y S.A. LARRONDO
ESTUDIO ELECTROQUÍMICO DE CERMETS DE NiO-CuO/ $Ce_{0.9}Zr_{0.1}O_2$ PARA ÁNODOS DE SOFCs OPERADAS CON BIOGÁS
- P16** V.C. FUERTES, M.C. BLANCO, R.E. CARBONIO, C. SETEVICH y F.D. PRADO
 $Ba_{0.5}La_{0.5}M_{0.5}Ti_{0.5}O_3$ ($M= Mn, Fe, Co$): POTENCIALES ELECTRODOS PARA IT-SOFCs
- P17** M. MAZAN, J. MARRERO-JEREZ, P. NÚÑEZ-COELLO Y S. LARRONDO
SÍNTESIS DE ÓXIDOS DE CERIO-HIERRO SINTETIZADOS POR EL MÉTODO DE LIOFILIZACIÓN
- P18** A. FERNANDEZ ZUVICH, C. GONZALEZ OLIVER, A. SOLDATI, A. SERQUIS
DESARROLLO DE ELECTROLITOS DELGADOS PARA IT-SOFCs
- P19** A. MONTENEGRO-HERNÁNDEZ, L. MOGNI, A. CANEIRO
DETERMINACIÓN DE LOS COEFICIENTES DE INTERCAMBIO SUPERFICIAL Y DIFUSIÓN DE OXÍGENO DE $Nd_2NiO_{4+\delta}$ MEDIANTE RELAJACIÓN TERMOGRAVIMETRICA