

ÍNDICE

CAPÍTULO 1. INTRODUCCIÓN	1
1.1. Referencias.....	11
CAPÍTULO 2. OBJETIVOS.....	15
CAPÍTULO 3. EFECTO PROMOTOR DEL AU EN CATALIZADORES DE PD SOPORTADOS EN CeO₂.....	19
3.1. Introduction.....	23
3.2. Experimental	25
3.2.1. Catalyst preparation.....	25
3.2.2. Catalyst characterization	27
3.2.3. Selective hydrogenation of 1,5-cyclooctadiene.....	28
3.3. Results and discussion	29
3.3.1. Pd/CeO ₂ catalysts	29
3.3.2. PdAu/CeO ₂ catalysts.....	32
3.4. Conclusions.....	44
3.5. Supporting Information	45
3.6. References.....	53
CAPÍTULO 4. SÍNTESIS Y ESTUDIO FUNDAMENTAL DE CLÚSTERES DE CU	57
4.1. Introducción	59
4.2. Resultados y discusión.....	61
4.2.1. Síntesis de clústeres de cobre	61
4.2.2. Caracterización de clústeres metálicos. Determinación de la atomicidad	62
4.2.2.1. Espectro UV-Vis	62
4.2.2.2. Propiedades fotoluminiscentes.....	65
4.2.3. Capacidad de oxidación y reducción de los clústeres metálicos	67

4.2.3.1. Influencia del H ₂ O	76
4.3. Conclusiones	79
4.4. Referencias.....	80
CAPÍTULO 5. REACTIVIDAD DE CLÚSTERES DE CU EN REACCIONES ORGÁNICAS.....	85
5.1. Introduction.....	89
5.2. Results and discussion	90
5.2.1. C–N, C–C, C–O, C–S and C–P cross-coupling reactions with in situ formed sub-nanometric Cu clusters.....	92
5.2.2. Mechanism of formation of the Cu clusters	95
5.2.2.1. Endogenous reduction of Cu salts in amide solvents	95
5.2.2.2. Dissolution of Cu nanoparticles to Cu clusters	97
5.2.2.3. Nature of the catalytically active copper clusters.....	98
5.2.2.4. Synthesis of deoxygenated Cu(I) clusters by one pot reduction stabilization within an oxygen protective polymer: the catalytic species	101
5.3. Conclusions.....	104
5.4. Experimental Section.....	105
5.4.1. Typical reaction procedure.....	105
5.4.2. Preparation of Cu@EVOH.....	105
5.5. Supporting Information	106
5.5.1. Figures	106
5.5.2. Experimental section: General	122
5.5.3. Synthesis of copper catalysts and characterization.....	123
5.5.3.1. Preparation of Cu@EVOH	123
5.5.3.2. Characterization of Cu@EVOH.....	124
5.5.3.3. Oxygen diffusion measurements	124
5.5.3.4. Water permeability measurements	125
5.5.3.5. Preparation of the PVP-stabilized copper nanoparticles	126
5.5.4. Typical reaction procedure.....	126
5.6. References.....	127

CAPÍTULO 6. EXPERIMENTAL	131
6.1. Preparación de catalizadores mono y bimetálicos soportados	133
6.1.1. Au/CeO ₂	133
6.1.2. Pd/CeO ₂ y Pd/TiO ₂	133
6.1.3. PdAu/CeO ₂	134
6.1.4. Reducción de catalizadores	134
6.1.5. Reactivos.....	135
6.2. Síntesis electroquímica de clústeres metálicos.....	136
6.2.1. Síntesis de clústeres de Cu ₅	138
6.2.2. Síntesis de clústeres de Cu ₈ y Cu ₂₀	139
6.3. Reacciones catalíticas	140
6.3.1. Procedimiento general	140
6.3.2. Hidrogenación de 1,5-ciclooctadieno	141
6.4. Técnicas de caracterización	143
6.4.1. Espectrometría de emisión atómica de plasma acoplado inductivamente (ICP-AES)	143
6.4.2. Fluorescencia de rayos X de energía dispersiva (EDXRF).....	144
6.4.3. Reducción a temperatura programada (TPR).....	145
6.4.4. Microscopía electrónica	146
6.4.5. Espectroscopía de absorción ultravioleta-visible (UV-Vis)....	148
6.4.6. Espectroscopía de emisión fotoluminiscente	149
6.4.7. Espectroscopía fotoelectrónica de rayos X (XPS).....	150
6.4.8. Espectroscopía infrarroja con transformada de Fourier (FTIR).....	153
6.4.9. Espectroscopía Raman.....	154
6.5. Referencias.....	156
CAPÍTULO 7. CONCLUSIONES GENERALES.....	159