

Índice

Capítulo 1. Introducción	1
1.1. Estabilidad.....	5
1.2. Materiales MIL-101	5
1.3. Materiales UiO-66.....	8
1.4. Propiedades de los materiales MOF	9
1.5. MOFs como catalizadores heterogéneos.....	12
1.6. Referencias.....	20
Capítulo 2. Objetivos	27
Capítulo 3. MIL-101 como promotor sólido reusable para la autooxidación de hidrocarburos bencílicos.	31
3.1. Introducción	33
3.2. Resultados y discusión	34
3.3. Conclusiones	70
3.4. Referencias.....	71
Capítulo 4. Actividad catalítica del MIL-101 para la desulfuración oxidativa de dibenzotiofenos	75
4.1. Introducción	77
4.2. Resultados y discusión	78
4.3. Conclusiones	97
4.4. Referencias.....	98

Capítulo 5. Influencia de los sustituyentes en el ligando del MIL-101(Cr) en la oxidación aeróbica de bencilaminas a iminas.....103

5.1. Introducción	105
5.2. Resultados y discusión	107
5.3. Conclusiones	148
5.4. Referencias.....	150

Capítulo 6. Influencia de los sustituyentes en el ligando del MIL-101(Cr) en tres reacciones característica de ácidos de Lewis.....155

6.1. Introducción	157
6.2. Resultados y discusión	159
6.3. Conclusiones	170
6.4. Referencias.....	171

Capítulo 7. Oxidación de alquenos empleando UiO-66 con intercambio combinado de átomos de titanio y sustitución en los ligandos173

7.1. Introducción	175
7.2. Resultados y discusión	176
7.3. Conclusiones	229
7.4. Referencias.....	230

Capítulo 8. Sección experimental235

8.1. Síntesis de materiales	237
8.1.1. Síntesis del MIL-101(Cr)	237
8.1.2. Síntesis del MIL-101(Fe)	237
8.1.3. Síntesis de los materiales MIL-101(Cr)-X, X: H, NO ₂ , CH ₃ , Cl	237
8.1.4. Síntesis del MIL-101(Cr)-NH ₂	238
8.1.5. Síntesis del MIL-101(Cr)-SO ₃ H.....	238
8.1.6. Síntesis de los materiales MIL-101(Cr)-X, X: H, NO ₂ , NH ₂ ,.....	239
8.1.7. Intercambio post-sintético de Zr ⁴⁺ por Ti ⁴⁺ en la estructura de los UiO-66-X	239
8.2. Técnicas de caracterización.....	239
8.2.1. Difracción de rayos X (XRD).....	239

8.2.2.	Espectroscopía de infrarrojo por Transformada de Fourier (FTIR).....	240
8.2.3.	Análisis de termogravimetría (TGA).....	240
8.2.4.	Adsorción de nitrógeno	240
8.2.5.	Espectroscopía de plasma ICP-OES.....	241
8.2.6.	Espectroscopía raman.....	241
8.2.7.	Resonancia paramagnética electrónica (EPR)	242
8.2.8.	Ánálsis elemental por combustión (AE).....	242
8.2.9.	Espectroscopía de infrarrojo por Transformada de Fourier de adsorción de CO (CO-FTIR)	243
8.2.10.	Microscopía electrónica de barrido	243
8.2.11.	Espectrometría fotoelectrónica de rayos X (XPS)	243
8.3.	Procedimientos de reacción.....	244
8.3.1.	Procedimiento general para la oxidación aeróbica de compuestos bencílicos.....	244
8.3.2.	Procedimiento general para oxidación desulfurativa de dibenzotiofenos	244
8.3.3.	Procedimiento de extracción líquido-líquido para eliminar completamente la sulfona del medio de reacción.....	244
8.3.4.	Procedimiento general para la oxidación de bencilaminas a iminas	244
8.3.5.	Procedimiento para la reacción de Prins.....	245
8.3.6.	Procedimiento para la reacción de apertura de epóxidos.....	245
8.3.7.	Procedimiento para la acetalización de benzaldehído .	245
8.3.8.	Procedimiento para la epoxidación de cicloalquenos..	245
8.3.9.	Reacciones para estudiar la energía de activación de la reacción	245
8.3.10.	Experimentos de inhibición.....	246
8.3.11.	Experimentos de adsorción.....	246
8.3.12.	Experimentos de medida de lixiviado	246
8.3.13.	Experimentos de reusabilidad del material.....	246
8.4.	Procedimientos de análisis de las muestras de reacción.....	247
8.4.1.	Análisis de las muestras de reacción por cromatografía de gases (GC)	247
8.4.2.	Análisis dela cantidad de agua oxigenada formada....	248
8.5.	Referencias.....	249

Capítulo 9. Conclusiones	251
Resúmenes de la tesis	255
Lista de publicaciones.....	261