

Índice.

Índice.

Capítulo 1. Introducción general	1
1.1. Catálisis.	3
1.1.1. Catálisis homogénea.	5
1.1.2 Catálisis heterogénea.....	5
1.1.3. Catálisis enzimática.....	6
1.2. Átomos aislados como catalizadores.....	7
1.3. Alquinos.....	9
1.3.1. Rutas sintéticas para formar alquinos.	11
1.3.1.1. Doble eliminación de 1,2-dihaloacanos.....	11
1.3.1.2. Alquilación de aniones alquinilo.	12
1.3.1.3. Homologación Seyferth-Gilbert.....	14
1.3.1.4. Reacción de Corey-Fuchs.	15
1.3.2. Moléculas que se sintetizan a partir de alquinos.	15
1.3.2.1. Hidrogenación de alquinos para obtener alquenos y alcanos.	16
1.3.2.2. Hidratación de alquinos para obtener cetonas.	17
1.3.2.3. Halogenación para obtener haloalcanos o haloalquenos. .	17
1.3.2.4. La ozonólisis de alquinos para obtener ácidos carboxílicos.	19
1.3.3 Antecedentes de formación de alquinos a partir de alquenos. .	19
1.3.3.1. Activación inducida por cloruro férrico de peróxido de hidrógeno para la epoxidación de alquenos y monooxigenación de sustratos orgánicos en acetonitrilo.	22

1.3.3.2. Síntesis selectiva de alquinos mediante deshidrogenación catalítica de alquenos sobre acetato de paladio soportado sobre un polímero en fase líquida	22
1.3.3.3. Formación directa de triples enlaces a partir de dobles enlaces con <i>terc</i> -butóxido de potasio en dimetilformamida que contiene trazas de oxígeno.	23
1.4. Referencias.....	24
Capítulo 2. Objetivos.....	29
Capítulo 3. Nueva ruta sintética de alquinos a partir de alquenos con catalizadores de plata	33
3.1. Introducción	35
3.1.1. Plata (Ag).....	35
3.1.1.1. Plata como catalizador.....	35
3.1.2. Estructuras metalorgánicas (MOFs).....	36
3.1.2.1. Aplicaciones de las estructuras metalorgánicas (MOFs) ...	38
3.2. Resultados.....	39
3.2.1. Catálisis homogénea.	39
3.2.1.1. Optimización de los parámetros de reacción del acoplamiento cruzado oxidativo de estireno (1a) con benzenosulfonato de sodio (2) para la formación del intermedio vinilsulfona (3a).	40
3.2.1.2. Optimización de los parámetros de reacción en la formación de alquinos (4) mediante la eliminación del grupo sulfona en vinilsulfonas (3).	42

3.2.1.3. Unificación de las etapas de reacción estudiadas para obtener alquinos (4) en un solo paso.	44
3.2.2. Catálisis heterogénea.....	48
3.2.2.1. Elección del MOF.	48
3.2.2.2. Determinación de la estructura cristalina del nuevo material $\text{Fe}^{3+}\text{Ag}^0_2@\text{MOF}$	49
3.2.2.3. Unificación de las etapas de reacción estudiadas para obtener alquinos en un solo paso.....	52
3.2.2.4. Alcance de la reacción.....	53
3.2.2.5. Pruebas de lixiviación y reutilización de $\text{Fe}^{3+}\text{Ag}^0_2@\text{MOF}$..	54
3.2.2. Estudio mecanístico.	59
3.2.2.1. Ecuación de velocidad.....	59
3.2.2.2. Gráficas Hammett.	62
3.2.2.3. EPR (electron paramagnetic resonance).	64
3.2.2.4. Efecto isotópico cinético (kinetic isotope effect, KIE).	67
3.2.2.5. Espectroscopía de absorción y de emisión (fluorescencia).68	
3.2.2.6. Mecanismo propuesto.	69
3.3. Conclusiones.	74
3.4. Referencias.....	74
Capítulo 4. Nuevos catalizadores de cobre para obtención de vinilsilanos	81
4.1. Introducción.	83
4.1.1. Cobre (Cu).	83

4.1.1.1. Cobre en catálisis química.	84
4.1.2. Zeolitas.....	84
4.1.2.1. Aplicaciones de las zeolitas.....	85
4.2. Resultados.....	86
4.2.1. Reacción de acoplamiento cruzado oxidativo entre el estireno (1a) y la fenil sulfona (2) catalizada por sales de cobre.	86
4.2.1.1. Alcance de la reacción catalizada por carbonato de cobre (II).	88
4.2.1.2. Especies activas catalíticas de plata y cobre.....	89
4.2.2. Soporte de cobre en distintos materiales.....	99
4.2.2.1. Zeolitas como soporte para Cu ²⁺	99
4.2.2.2. MOFs como soporte para Cu ²⁺	108
4.2.3. Alcance de la reacción con catalizadores heterogéneos.	113
4.3. Conclusiones.	114
4.4 Referencias.....	115
Capítulo 5. Nueva ruta sintética para la formación de alquinos con catalizador de rutenio.....	121
5.1. Introducción.	123
5.1.1. Rutenio (Ru).	123
5.1.1.1. Rutenio en catálisis química.	124
5.2. Resultados.....	125
5.2.1. Optimización de los parámetros de reacción de la sililación deshidrogenativa para la formación del intermedio vinilsilano (6)...125	

5.2.2. Optimización de los parámetros de reacción de la deshidroeliminación oxidativa de vinilsilanos (6a) para formar alquinos (4a)	130
5.2.4. Alcance de la reacción.....	136
5.2.4.1. Alcance de la reacción para alquenos terminales aromáticos.	
.....	136
5.2.4.2. Alcance de la reacción para alquenos terminales alifáticos.	
.....	139
5.2.4.3. Alcance de la reacción para alquenos internos.	141
5.2.5. Alcance de la reacción para alquenos internos.....	142
5.2.5.1. Reacción de metátesis olefínica.....	142
5.2.5.2. Reacción de borilación.....	147
5.2.6. Mecanismo de reacción.	149
5.2.6.1. Especie activa del catalizador	149
5.2.6.2. Pruebas para la obtención del mecanismo de reacción ...	154
5.3 Conclusiones	168
5.4 Referencias.....	169
Capítulo 6. Materiales y métodos	175
6.1. General.....	177
6.2. Técnicas instrumentales.	177
6.3. Procedimientos experimentales.	180
6.3.1. Capítulo 3. Nueva ruta sintética de alquinos con catalizadores de plata	181

6.3.2. Capítulo 4. Nuevos catalizadores de cobre para obtención de vinilsilanos.....	185
6.3.3. Capítulo 5. Nueva ruta sintética de alquinos con un catalizador de rutenio.....	188
6.4. Caracterización de compuestos orgánicos.	191
6.5. Referencias.....	210
Capítulo 7. Conclusiones generales	211
Resúmenes de la tesis.....	215
Publicaciones	227