

## ÍNDICE

RESUMEN .....	vii
ABSTRACT .....	viii
RESUM .....	ix
1. INTRODUCCIÓN .....	1
1.1 Oxidación selectiva de hidrocarburos ligeros.....	3
1.2 Las olefinas en la industria petroquímica .....	4
1.2.1 Problemática del empleo de olefinas .....	7
1.3 Hidrocarburos saturados como alternativa al empleo de olefinas .....	9
1.4 Aspectos clave en la oxidación selectiva de alcanos ligeros sobre óxidos metálicos mixtos .....	11
1.5 Obtención de olefinas a partir de alcanos .....	17
1.6 Obtención de compuestos oxigenados a partir de alcanos.....	22
1.7 Oxidación y amoxidación selectiva de propano .....	25
1.7.1 Aspectos generales .....	25
1.7.2 Sistemas catalíticos para oxidación y amoxidación selectiva de propano .....	28
1.8 Catalizadores OMM de Mo-V para oxidación de propano a ácido acrílico .....	31
1.8.1 Antecedentes.....	31
1.8.2 Características de los catalizadores basados en OMM con Mo-V .....	33
1.8.3 Propiedades catalíticas de las fases M1 y M2 .....	40
1.8.4 Síntesis de catalizadores basados en OMM con Mo y V.....	42
1.9 Cinética y mecanismos de reacción para la oxidación de propano a ácido acrílico.....	46
1.10 Objetivos y alcance de la Tesis.....	56
2. EXPERIMENTAL.....	59
2.1 Preparación de catalizadores .....	61

2.1.1	Preparación de catalizadores bronces con Molibdeno y Vanadio.....	61
2.1.1.1	Método hidrotermal.....	61
2.1.1.2	Método de co-precipitación.....	61
2.1.2	Preparación de catalizadores de pirofosfato de vanadilo (VPO) .....	62
2.1.3	Tratamientos térmicos de activación de catalizadores.....	63
2.1.3.1	Activación térmica en aire.....	63
2.1.3.2	Activación térmica en N <sub>2</sub> .....	64
2.1.3.3	Activación en condiciones de reacción.....	64
2.1.4	Tratamientos después de la activación .....	65
2.1.4.1	Incorporación de promotores por impregnación .....	65
2.1.4.2	Eliminación de fases cristalinas por lavado .....	66
2.2	Técnicas de caracterización de catalizadores. ....	67
2.2.1	Análisis químico por AES-ICP.....	67
2.2.2	Determinación de la superficie específica (BET).....	68
2.2.3	Análisis térmico gravimétrico y diferencial (TG-DTA).....	70
2.2.4	Difracción de rayos X en polvo (DRX).....	71
2.2.5	Espectroscopía de reflectancia difusa en la región ultravioleta-visible (RD UV-vis).....	74
2.2.6	Espectroscopía de absorción infrarroja (IR) .....	75
2.2.6.1	Procedimiento IR transmisión.....	76
2.2.6.2	Procedimiento FTIR de adsorbente-adsorbato .....	76
2.2.7	Espectroscopía Laser Raman (LSR).....	77
2.2.8	Espectroscopía Fotoelectrónica de rayos X (XPS) .....	79
2.2.9	Espectroscopía XANES.....	80
2.2.10	Microscopía Electrónica .....	82
2.2.10.1	Microscopía electrónica de barrido (SEM) y microanálisis de rayos-X .....	83
2.2.10.2	Microscopía electrónica de Transmisión (TEM y HRTEM) .....	86
2.2.11	Desorción de amoniaco a temperatura programada (TPD-NH <sub>3</sub> ).....	88
2.3	Ensayos catalíticos.....	91
2.3.1	Sistema de reacción .....	91
2.3.2	Preparación del lecho catalítico .....	93

2.3.3	Descripción de un experimento o ensayo catalítico.....	94
2.3.4	Análisis de los productos de reacción.....	96
2.3.5	Parámetros descriptores de las propiedades catalíticas.....	99
2.3.6	Alcance de la reacción térmica u homogénea.....	100
3.	ÓXIDOS MIXTOS Mo-V-X CON Y SIN Nb.....	101
3.1	Catalizadores Mo-V-X (X= Sn, Sb, Bi ó Te) .....	103
3.1.1	Consideraciones generales.....	103
3.1.2	Resultados y discusión.....	104
3.1.2.1	Caracterización físico-química de los materiales.....	104
3.1.2.2	Resultados catalíticos para la oxidación selectiva de propano.....	115
3.2	Estudio preliminar sobre la incorporación de Nb en catalizadores Mo-V-X (X= Te ó Sb).....	117
3.2.1	Consideraciones generales.....	117
3.2.2	Caracterización físico-química de los materiales .....	120
3.2.3	Resultados catalíticos para la Oxidación Selectiva de Propano.....	125
3.2.4	Discusión .....	127
3.3	Efecto de la incorporación de Nb y/o ácido oxálico en la síntesis hidrotermal de catalizadores Mo-V-Te.....	130
3.3.1	Consideraciones generales.....	130
3.3.2	Caracterización físico-química de los materiales .....	131
3.3.3	Resultados catalíticos para la Oxidación Selectiva de Propano.....	141
3.3.4	Discusión .....	143
3.4	Conclusiones.....	146
4.	ÓXIDOS MIXTOS Mo-V-Sb PROMOVIDOS CON METALES ALCALINOS .....	149
4.1	Incorporación de metales alcalinos sobre catalizadores Mo-V-Sb mediante impregnación.....	154
4.1.1	Consideraciones generales.....	154
4.1.2	Caracterización físico-química de los materiales .....	155

4.1.3	Resultados catalíticos para la Oxidación Selectiva de Propano.....	160
4.1.4	Resultados catalíticos para la Oxidación Selectiva de Propeno.....	163
4.1.5	Discusión .....	166
4.1.5.1	Influencia de los metales alcalinos en la actividad y estabilidad térmica de catalizadores Mo-V-Sb.....	166
4.1.5.2	Influencia de los metales alcalinos en la selectividad a ácido acrílico de los catalizadores Mo-V-Sb .....	171
4.1.5.3	Sobre la relación atómica K/Mo óptima.....	176
4.2	Incorporación de metales alcalinos en el gel de síntesis.....	178
4.2.1	Consideraciones generales.....	178
4.2.2	Caracterización físico-química de los materiales .....	179
4.2.3	Resultados catalíticos para la Oxidación Selectiva de Propano.....	193
4.2.4	Discusión .....	197
4.3	Influencia de los tratamientos térmicos de activación.....	205
4.3.1	Consideraciones generales.....	205
4.3.2	Caracterización físico-química de los materiales .....	206
4.3.3	Resultados catalíticos para la Oxidación Selectiva de Propano.....	221
4.3.4	Discusión .....	224
4.4	Conclusiones.....	230
5.	CATALIZADORES Mo-V-Sb CON FASE M1 PURA.....	235
5.1	Aspectos clave del método de preparación.....	237
5.1.1	Consideraciones generales.....	237
5.1.2	Caracterización físico-química de los materiales .....	239
5.1.3	Resultados catalíticos para la Oxidación Selectiva de Propano.....	251
5.1.4	Discusión .....	257
5.2	Catalizadores óxidos MoV-Sb-A con fase M1 pura (A= Li, Na, K, Rb ó Cs).....	260
5.2.1	Consideraciones generales.....	260

5.2.2	Caracterización físico-química de los materiales .....	260
5.2.3	Resultados catalíticos para la Oxidación Selectiva de Propano.....	266
5.2.4	Discusión .....	269
5.3	Influencia del método de incorporación de potasio en catalizadores de fase M1 pura. ....	271
5.3.1	Consideraciones generales.....	271
5.3.2	Caracterización físico-química de los materiales .....	272
5.3.3	Resultados catalíticos para la Oxidación Selectiva de Propano.....	282
5.3.4	Discusión .....	285
5.4	Conclusiones.....	288
6.	ÓXIDOS MIXTOS DE Mo y V PARA OXIDACIÓN PARCIAL DE ALCANOS LIGEROS.....	293
6.1	Deshidrogenación oxidativa de etano (DHO).....	297
6.1.1	Consideraciones generales.....	297
6.1.2	DHO de etano sobre catalizadores Mo-V-Te-Nb .....	299
6.1.3	DHO de etano sobre catalizadores Mo-V-Sb impregnados con cationes de metales alcalinos .....	302
6.1.4	DHO de etano sobre catalizadores Mo-V-Sb preparados con cationes de metales alcalinos en el gel de síntesis .....	306
6.1.5	DHO de etano sobre catalizadores Mo-V-Sb con fase M1 pura.....	311
6.1.6	Discusión .....	315
6.2	Oxidación selectiva de n-butano.....	319
6.2.1	Consideraciones generales.....	319
6.2.2	Caracterización de catalizadores.....	320
6.2.3	Resultados catalíticos para la Oxidación Selectiva de n-Butano .....	322
6.2.4	Resultados catalíticos para la Oxidación Selectiva de 1-Buteno .....	325
6.2.5	Estudio mediante FTIR de 1-buteno adsorbido .....	329
6.2.6	Discusión .....	334

6.2.6.1	Sobre la naturaleza de las fases cristalinas.....	334
6.2.6.2	Sobre el esquema de reacción en la oxidación de n-butano.....	336
6.3	Estudio comparativo de la oxidación parcial de alkanos C <sub>2</sub> -C <sub>4</sub> .....	339
6.3.1	Consideraciones generales.....	339
6.3.2	Discusión .....	340
6.4	Conclusiones.....	345
7.	CONCLUSIONES GENERALES .....	349
	GENERAL REMARKS .....	355
	BIBLIOGRAFÍA .....	361
<b>ANEXO I: Índice de Tablas, Esquemas y Figuras.....</b>		<b>375</b>
<b>ANEXO II: Reactivos utilizados.....</b>		<b>393</b>
<b>ANEXO III: Gestión de residuos.....</b>		<b>399</b>
<b>ANEXO IV: Curriculum obtenido durante el período de Tesis doctoral....</b>		<b>405</b>
<b>ANEXO V: Scientific publications from results obtained during the Thesis period and related with the present task.....</b>		<b>411</b>