

## ÍNDICE

1 ANTECEDENTES Y ESTADO ACTUAL .....	1
1.1 Zeolitas .....	1
1.1.1 Generalidades .....	1
1.1.2 Estructura .....	5
1.1.3 Propiedades .....	8
1.1.4 Aplicaciones .....	11
1.1.5 El éxito de las zeolitas en aplicaciones comerciales de adsorción .....	14
1.2 Termodinámica de la adsorción .....	20
1.2.1 Generalidades .....	20
1.2.2 Isotermas de adsorción y ecuaciones de estado .....	21
1.2.3 Calor isostérico de adsorción .....	33
1.3 Cinética de la adsorción .....	35
1.3.1 Generalidades .....	35
1.3.2 Modelos cinéticos.....	37
1.3.3 Adquisición de datos .....	42
1.4 Tratamiento de gases .....	44
1.4.1 Separación de hidrocarburos ligeros .....	45
1.4.2 Tratamiento de gas natural .....	48
2 OBJETIVOS.....	57
3 EXPERIMENTACIÓN.....	61
3.1 Reactivos .....	61
3.2 Síntesis de zeolitas .....	63
3.2.1 Zeolitas LTA .....	63
3.2.1.1 ITQ-29 puramente silícea.....	66
3.2.1.2 Zeolitas LTA de distinta relación Si/Al .....	68
3.2.1.3 Zeolitas Ge-ITQ-29 de distinto tamaño de cristal .....	72
3.2.2 Zeolita Rho .....	74
3.2.3 Zeolita ITQ-50.....	76
3.3 Técnicas de caracterización.....	82

3.3.1	Difracción de rayos X .....	82
3.3.2	Microscopía electrónica de barrido.....	83
3.3.3	Determinación de las propiedades texturales.....	84
3.3.4	Análisis químico .....	88
3.4	Equipo gravimétrico de adsorción .....	88
3.4.1	Desgasificado .....	90
3.4.2	Calcinación in situ.....	90
3.4.3	Medidas experimentales.....	91
3.4.3.1	Isotermas .....	91
3.4.3.2	Cinéticas.....	93
3.5	Equipo volumétrico de adsorción .....	93
3.6	Analizador simultáneo de termogravimetría y calorimetría .....	96
3.7	Equipo de curvas de ruptura .....	100
4	RESULTADOS Y DISCUSIÓN .....	103
4.1	Tratamiento de datos .....	103
4.1.1	Elección del modelo de ajuste de las isotermas .....	104
4.1.2	Cálculo del calor isostérico .....	108
4.1.3	Elección del modelo de ajuste de las cinéticas .....	112
4.2	Separación CO <sub>2</sub> /CH <sub>4</sub> empleando zeolitas para la purificación de gas natural .....	114
4.2.1	Introducción .....	114
4.2.2	Efecto de la topología zeolítica en la separación CO <sub>2</sub> /CH <sub>4</sub> .....	115
4.2.2.1	Caracterización de las zeolitas .....	116
4.2.2.2	Separación CO <sub>2</sub> /CH <sub>4</sub> .....	119
4.2.2.3	ITQ-12. Calor de adsorción .....	123
4.2.2.4	Conclusiones .....	127
4.2.3	Control de la polaridad de la zeolita LTA para llevar a cabo la separación CO <sub>2</sub> /CH <sub>4</sub> .....	128
4.2.3.1	Caracterización textural de las zeolitas LTA .....	129
4.2.3.2	Adsorción de CO <sub>2</sub> .....	132
4.2.3.3	Adsorción de CH <sub>4</sub> .....	139
4.2.3.4	Separación CO <sub>2</sub> /CH <sub>4</sub> .....	142
4.2.3.5	Conclusiones .....	155

4.2.4 Zeolita Rho como adsorbente altamente selectivo para la separación CO <sub>2</sub> /CH <sub>4</sub> .....	156
4.2.4.1 Caracterización de la zeolita Rho.....	157
4.2.4.2 Adsorción de CO <sub>2</sub> .....	159
4.2.4.3 Adsorción de CH <sub>4</sub> .....	166
4.2.4.4 Separación CO <sub>2</sub> /CH <sub>4</sub> .....	167
4.2.4.5 Cambios estructurales .....	172
4.2.4.6 Conclusiones .....	177
4.3 Adsorción y separación de gases en ITQ-50.....	178
4.3.1 Introducción .....	178
4.3.2 Caracterización de la zeolita ITQ-50 .....	178
4.3.3 Separación CO <sub>2</sub> /CH <sub>4</sub> .....	184
4.3.4 Separación propano/propeno.....	188
4.3.5 Separación de hidrocarburos C <sub>4</sub> .....	194
4.3.6 Conclusiones .....	200
4.4 Influencia de la presencia de germanio en la zeolita ITQ-29 sobre la difusión de hidrocarburos.....	201
4.4.1 Introducción .....	201
4.4.2 Caracterización de las zeolitas Ge-ITQ-29 y Si-ITQ-29....	202
4.4.3 Separación propano/propeno.....	206
4.4.4 Conclusiones .....	212
5 CONCLUSIONES .....	214
6 BIBLIOGRAFÍA.....	216
7 RESÚMENES .....	226