

## ÍNDICE DE CONTENIDOS

	<b>Página</b>
<b>ÍNDICE DE CONTENIDOS .....</b>	<b>VI</b>
<b>ÍNDICE DE TABLAS .....</b>	<b>IX</b>
<b>ÍNDICE DE FIGURAS .....</b>	<b>X</b>
<b>ÍNDICE DE ESQUEMAS.....</b>	<b>XII</b>
<b>I      RESUMEN .....</b>	<b>XIII</b>
<b>SUMMARY.....</b>	<b>XV</b>
<b>II     INTRODUCCIÓN .....</b>	<b>1</b>
2.1.1 Proteínas de Adhesión Celular y su Rol en la Integración de Implantes de Titanio.....	1
2.1.2 La secuencia RGD y su importancia .....	1
2.2.1 Los Implantes de Titanio y sus Características .....	4
2.2.2 Implantes de Titanio .....	4
2.2.3 Tipos de Implantes .....	4
2.2.4 Reactividad del TiO <sub>2</sub> con moléculas de H <sub>2</sub> O .....	5
2.3.1 Modelo Tipo Cluster y sus Características .....	7
2.3.2 Cluster de TiO <sub>2</sub> .....	7
2.3.3 <i>Embedding</i> en superficies metálicas.....	8
2.4.1 Modelos de Cluster para Superficies de TiO <sub>2</sub> Hidratadas .....	9
2.4.2 Superficie neutral hidroxilada .....	10
2.5.1 Reactividad del TiO <sub>2</sub> con Moléculas del Medio Fisiológico como la Fibronectina.....	12
<b>III    HIPÓTESIS.....</b>	<b>15</b>
<b>IV    OBJETIVOS .....</b>	<b>16</b>
4.1.1 Objetivos Generales.....	16
4.2.2 Objetivos Específicos .....	16
<b>V     MATERIALES Y MÉTODOS.....</b>	<b>17</b>
5.1.1 Plan de trabajo .....	17
5.2.1 Restricciones aplicadas a las optimizaciones geométricas .....	18

5.2.2	Optimización geométrica.....	18
5.2.3	Visualización y modelado de estructuras .....	19
<b>VI</b>	<b>PRESENTACIÓN Y ANÁLISIS DE RESULTADOS .....</b>	<b>20</b>
6.1.1	Optimización geométrica de la superficie de TiO <sub>2</sub> hidroxilada .....	20
6.1.2	Efecto solvente .....	21
6.2.1	Interacción del Acetato Sobre la Superficie Hidroxilada .....	22
6.2.2	Optimización geométrica del Acetato .....	23
6.2.3	Optimización geométrica del sistema compuesto por el Acetato y el cluster de TiO <sub>2</sub> (13x15 Å) .....	23
6.2.4	Efecto solvente .....	26
6.3.1	Interacción del Aspartato Sobre la Superficie Hidroxilada .....	28
6.3.2	Optimización geométrica del Aspartato .....	29
6.3.3	Optimización geométrica del sistema formado por Aspartato y TiO <sub>2</sub> .....	31
6.3.4	Efecto solvente .....	33
6.4.1	Interacción de la Arginina Sobre la Superficie Hidroxilada.....	36
6.4.2	Optimización geométrica de la Arginina.....	37
6.4.3	Optimización geométrica del sistema compuesto por Arginina y el cristal de TiO <sub>2</sub> .....	38
6.4.4	Efecto solvente .....	40
6.5.1	Minimización de la Proteína Fibronectina y Extracción de las Coordenadas del RGD para Interacción con la Superficie Hidroxilada .....	42
6.5.2	Optimización del tripéptido RGD manteniendo los parámetros geométricos del dato cristalográfico fijos .....	44
<b>VII</b>	<b>CONCLUSIONES .....</b>	<b>46</b>
<b>VIII</b>	<b>BIBLIOGRAFÍA .....</b>	<b>48</b>
<b>IX</b>	<b>ANEXO.....</b>	<b>54</b>
	Anexo 1: Secuencia RGD Altamente Conservada .....	54
	Anexo 2: Espectroscopía Fotoelectrónica de Rayos X (XPS).....	55
	Anexo 3: Carta Gantt.....	56
	Anexo 4: Calores de Formación y Energía de Absorción .....	58
	Anexo 5: Métodos Semiempíricos .....	59

Anexo 6: Método Eigen Following .....	63
Anexo 7: Modelo de solvente COSMO.....	64
Anexo 8: Minimización Energética mediante Dinámica Molecular con el código NAMD .....	64
BIBLIOGRAFIA ANEXO .....	66

## ÍNDICE DE TABLAS

	Página
Tabla N° 1: Actividad de los péptidos sintéticos con mutaciones puntuales .....	2
Tabla N° 2: Proteínas de adhesión que contienen el tripéptido RGD .....	3
Tabla N° 3: Largos de enlace en una superficie de TiO <sub>2</sub> neutral hidroxilada.....	11
Tabla N° 4: Distancias de enlace para la superficie de TiO <sub>2</sub> hidroxilada .....	20
Tabla N° 5: Calores de formación para el cluster de TiO <sub>2</sub> (13x15 Å) .....	22
Tabla N° 6: Cargas parciales de los átomos de la región de interacción entre TiO <sub>2</sub> y Acetato en vacío .....	26
Tabla N° 7: Cargas parciales de los átomos de la región de interacción entre TiO <sub>2</sub> y Acetato en solvente.....	28
Tabla N° 8: Calores de formación para el cluster de TiO <sub>2</sub> más Acetato .....	28
Tabla N° 9: Energía de interacción del cluster de TiO <sub>2</sub> más Acetato .....	28
Tabla N° 10: Cargas parciales de los átomos de la región de interacción entre TiO <sub>2</sub> y Aspartato en vacío.....	33
Tabla N° 11: Cargas parciales de los átomos de la región de interacción entre TiO <sub>2</sub> y Aspartato en solvente .....	36
Tabla N° 12: Calores de formación para el cluster de TiO <sub>2</sub> más Aspartato.....	36
Tabla N° 13: Energía de interacción del cluster de TiO <sub>2</sub> más Aspartato .....	36
Tabla N° 14: Calores de formación para el cluster de TiO <sub>2</sub> más Arginina .....	41
Tabla N° 15: Energía de interacción del cluster de TiO <sub>2</sub> más Arginina .....	42

## ÍNDICE DE FIGURAS

	Página
Figura N° 1: Gráficos inhibición de la adhesión celular .....	2
Figura N° 2: Representación de un cluster de TiO <sub>2</sub> estequiométrico .....	6
Figura N° 3: Representación de la absorción de H <sub>2</sub> O sobre un cluster de TiO <sub>2</sub> estequiométrico .....	7
Figura N° 4: Modelo de un cluster .....	8
Figura N° 5: Celda unitaria para construir cristales de TiO <sub>2</sub> .....	9
Figura N° 6: Cluster de TiO <sub>2</sub> estequiométrico construido para este trabajo de Tesis ....	10
Figura N° 7: Representación de una superficie de TiO <sub>2</sub> hidratada construida para este trabajo de Tesis .....	11
Figura N° 8: Posible interacción de la cadena lateral de aminoácidos ácidos y los hidrógenos de la superficie hidratada de TiO <sub>2</sub> .....	13
Figura N° 9: Organización de los dominios de Fibronectina FN I, FN II y FN III.....	14
Figura N° 10: Representación de la geometría optimizada del cluster de TiO <sub>2</sub> hidroxilado de dimensiones 13x15 Å .....	21
Figura N° 11: Ionización del Acetato en medio acuoso .....	22
Figura N° 12: Representación ampliada de la región de interacción entre Acetato y la superficie de TiO <sub>2</sub> en vacío.....	25
Figura N° 13: Representación de la estructura geométrica alcanzada después de la optimización del sistema compuesto por el Acetato y el cluster de TiO <sub>2</sub> en solvente .....	26
Figura N° 14: Representación ampliada de la región de interacción entre Acetato y la superficie de TiO <sub>2</sub> en solvente .....	27
Figura N° 15: Representación del estado de transición correspondiente a la ionización de la cadena radical del aminoácido Aspártico.....	29
Figura N° 16: Representación ampliada de la región de interacción entre el Aspartato y la superficie de TiO <sub>2</sub> en vacío.....	32
Figura N° 17: Representación de la geometría optimizada del sistema compuesto por Aspartato y TiO <sub>2</sub> en presencia de solvente .....	34

Figura N° 18: Representación ampliada de la zona de interacción entre Aspartato y la superficie de TiO <sub>2</sub> en solvente .....	37
Figura N° 19: Representación del estado de transición entre la Arginina con carga neta igual a 1 y la Arginina neutra.....	37
Figura N° 20: Representación ampliada de la región de interacción entre Arginina y TiO <sub>2</sub> en vacío .....	39
Figura N° 21: Representación de la geometría alcanzada después de la optimización del sistema formado por Arginina y TiO <sub>2</sub> .....	40
Figura N° 22: Representación ampliada de la región de interacción entre Arginina y TiO <sub>2</sub> .....	41
Figura N° 23: Representación del sistema construido para realizar la minimización de energía.....	43

## ÍNDICE DE ESQUEMAS

	<b>Página</b>
Esquema N° 1: Optimización geométrica del Acetato .....	23
Esquema N° 2: Optimización geométrica del sistema compuesto por el Cluster de TiO <sub>2</sub> y Acetato en vacío .....	24
Esquema N° 3: Optimización geométrica del Aspartato .....	30
Esquema N° 4: Optimización geométrica del sistema compuesto por el Cluster de TiO <sub>2</sub> y Aspartato en vacío .....	32
Esquema N° 5: Optimización geométrica de la Arginina.....	37
Esquema N° 6: Optimización geométrica del sistema compuesto por el Cluster de TiO <sub>2</sub> y Arginina en vacío.....	38
Esquema N° 7: Minimización energética de la proteína 1TTF .....	44
Esquema N° 8: Refinamiento de la geometría del loop RGD mediante el método semiempírico PM6.....	45