

Indice

	Giosario	VII
	Abreviaturas	xii
C	// 1 4 T / 1 • • · ·	
_	ítulo 1: Introducción	1-1
1.1	El mercurio y su historia	
1.2	Características del mercurio	1-2
1.2.1	Aspectos generales	1-2
1.2.2	Formas químicas del mercurio	1-4
1.3	El mercurio en el medioambiente	1-5
1.3.1	Generalidades	1-5
1.3.2	Fuentes de emisión de mercurio al medioambiente	1-7
1.3.3	Ciclo biogeoquímico del mercurio	1-9
1.4	El mercurio orgánico	1-11
1.4.1	Aspectos generales	1-11
1.4.2	Procesos de metilación de mercurio	1-17
1.5	Problemática del mercurio y los lagos andino patagónicos	1-12
1.5.1	Antecedentes regionales	1-15
1.5.2	Problemática analítica	1-15
1.5.3	Problemática a estudiar	1-17
1.6	Descripción del área de estudio	1-18
	•	1-19
Cap	ítulo 2: Radioisótopos de mercurio como	
	trazadores de la reacción de metilación de	
	mercurio	
2.1	Aspectos generales de los isótopos radiactivos	2-23
2.2	Isótopos del mercurio	2-30
2.2.1	Reacciones del isótopo ¹⁹⁶ Hg con neutrones de un reactor	2-30
2.2.2	Reacciones del isótopo ¹⁹⁸ Hg con neutrones de un reactor	2-32
2.2.3	Reacciones del isótopo ²⁰² Hg con neutrones de un reactor	2-32
2.2.4	Reacciones del isótopo ²⁰⁴ Hg con neutrones de un reactor	2-32
2.3	Selección de un isótopo de mercurio como trazador	2-32
2.4	Análisis de un espectro de ¹⁹⁷ Hg	2-34
2.5	Cálculos del potencial de metilación a partir de ¹⁹⁷ Hg ²⁺	2-37
2.6	Síntesis	2-39



Capítulo 3: Estudios Metodológicos y Procedimientos				
-	Experimentales			
3.1	Obtención de la solución de trazador	3-40		
3.2	Obtención y tratamiento de las muestras	3-42		
3.2.1	Procedimientos de campo	3-42		
3.2.2	Procedimientos de laboratorio	3-44		
3.2.3	Procedimiento de inyección de trazador	3-45		
3.2.4	Procedimientos de preparación de muestras control	3-45		
3.2.5	Procedimientos de extracción de Me ¹⁹⁷ Hg	3-46		
3.3	Evaluación de variables asociadas a la metilación de mercurio	3-49		
3.3.1	Efecto de la luz durante la incubación y la temperatura de	2.40		
	conservación de muestras	3-49		
3.3.2	Incorporación de ácidos húmicos a las muestras de sedimento	3-49		
3.4	Análisis complementarios	3-50		
3.5	Procedimientos para el análisis de datos	3-51		
Can	ítulo 4: Resultados de los estudios metodológicos y			
Спр	los procedimientos experimentale			
4.1	Métodos de esterilización de muestras	4-55		
4.2	Preparación de la solución de trazador	4-57		
4.3	Extracción de compuestos orgánicos de ¹⁹⁷ Hg	4-59		
4.4	Efecto de los ácidos húmicos	4-63		
4.5	Efectos de la radiación lumínica y la temperatura en la conservación	. 02		
	de las muestras	4-64		
4.6	Síntesis	4-67		
Con	ítulo 5. Dogultados do los estudios complementarios			
Сар . 5.1	ítulo 5: Resultados de los estudios complementarios Parámetros limnológicos	5-68		
5.2	Análisis químicos complementarios	5-73		
5.3	Discusión	5-75 5-75		
J.J	Discusion	5-15		
Cap	ítulo 6: Resultados de potenciales de metilación de			
_	curio en el Lago Escondido			
6.1	Cinética de la reacción de metilación	6-77		
6.2	Potencial abiótico de metilación de mercurio	6-78		
6.3	Potencial biótico de metilación de mercurio			
6.3.1	Variación estacional de los potenciales de metilación biótica de mercurio	6-79		
6.3.2	Variación estacional de los máximos potenciales de metilación biótica	6-79		
	de mercurio	6-84		
6.3.3	Evaluación de la tasa de acumulación de MeHg	6-84		
6.4	Potenciales de metilación de mercurio en muestras de agua intersticial	6-87		
6.5	Discusión	6-89		



Capítulo 7: Estudio comparativo de la reacción de				
_	metilación de mercurio en tres lagos del Parque			
	Nacional Nahuel Huapi			
7.1 7.2 7.2.1 7.2.2 7.3 7.4	Descripción de las muestras Potenciales de metilación Evolución temporal del potencial de metilación de mercurio	7-93 7-93 7-95 7-100 7-103 7-105		
Cap	oítulo 8: Sumario y conclusiones	8-108		
Ane	XOS			
	Anexo I: Ficha de "Datos de Seguridad del Hg" Anexo II: Detectores HPGe (Canberra) Anexo III: Aspectos generales del modelo cinético de Michaelis-	112 118		
	Menten Anexo IV: Fichas de datos para el decaimiento del ¹⁹⁷ Hg y ²⁰³ Hg	119 121		
Bibliografía		125		
Agradecimientos		140		
Pub	licaciones	141		