

6^{ta} Jornada de Presentación de Becarios

CENPAT- CONICET

Puerto Madryn

12 y 13 de Mayo de 2016

Libro de Resúmenes

CONICET



CENPAT



6^{ta} Jornada de PRESENTACIÓN de Becarios

Divulgando la ciencia

CONICET

CENPAT

Índice

Comisión Organizadora.....	3
Agradecimientos	4
Becarios que ingresan al CENPAT	5
Presentaciones orales.....	6
Pósters- Proyectos de becas	17
Pósters- Temáticas generales.....	37
Invitados.....	71
Premios	73
Jurados.....	74
Listado de autores.....	75

Comisión Organizadora

Nicolás Battini
Federico del Brío
Lucía Epherra
Melania Fernández
Manuela Funes
Marisa Garcés

Clara Giachetti
Glenda Denise Hevia
Tatiana Kasinsky
Gustavo Simões Libardi
Mariana Viglino

Diseño del logo: Mirsha Quinto-Sánchez y Nicolás Battini

O10- Identificación de suelos sulfato ácido potenciales en marismas patagónicas

Ríos, I.¹ y Bouza, P.J.¹

¹Instituto Patagónico para el Estudio de los Ecosistemas Continentales, CONICET, Puerto Madryn, Argentina.

irios@cenpat-conicet.gob.ar

Los ambientes de marismas presentan las condiciones óptimas para la formación de sulfuros ferrosos (materiales sulfídicos, principalmente piritita) producto de la reducción del Fe^{3+} (proveniente de los sedimentos inorgánicos) y del SO_4^{2-} (proveniente del agua de mar). Esta reacción es favorecida por la presencia de bacterias tioreductoras y abundante cantidad de materia orgánica, produciéndose la remoción de productos de reacción como el bicarbonato. La oxidación de estos materiales sulfídicos tiene como consecuencia la generación de acidez (H_2SO_4) y la liberación de metales pesados, principalmente Fe y Al. El objetivo de este trabajo fue identificar la presencia de materiales sulfídicos como potenciales generadores de acidez. Se realizaron 9 perfiles edáficos correspondientes a cada unidad de vegetación (*Spartina alterniflora*, *Limonium brasiliense* y *Sarcocornia perennis*) en los cuales identificó la presencia de material sulfídico mediante la caída del pH luego de incubar las muestras durante 8 semanas (con re-humedecimiento) y la identificación de suelos sulfato ácido potenciales mediante la oxidación completa con peróxido de hidrógeno. Las muestras con y sin tratamientos fueron observadas con microscopio electrónico de barrido (MEB) con el fin de identificar el tipo de material sulfídico y los productos de oxidación. A su vez se realizaron análisis de Fe y Al de la solución oxidada y se plantearon las ecuaciones de equilibrio con el fin de establecer las fases minerales que estén en equilibrio con la solución ácida. Los materiales sulfídicos fueron identificados en los suelos pertenecientes a *S. alterniflora*, los cuales fueron clasificados como suelos sulfato ácido potenciales ya que presentaron una caída brusca de pH cuando fueron oxidados. Las observaciones por MEB indicaron que dicho material sulfídico está compuesto por abundante piritita framboidal. Los posibles minerales secundarios que están en equilibrio con la solución oxidada fueron óxidos de Fe y Al amorfos.