

CBh

SECCIÓN.....
ESTANTE: 72° 31.....

622.363.1(827.5)(047)

INFORME SOBRE LA SALINA "VILLA ALBA"
DEL TERRITORIO DE LA PAMPA REALIZADO
POR EL ING° PASCUAL SGROSSO EN EL AÑO

1 9 3 3

Buenos Aires
1933

NOTA SOBRE LA SALINA " VILLA ALBA " .-

LA PAMPA



La salina de sulfato de sodio "Villa Alba", se encuentra situada en el Territorio Nacional de La Pampa, y a seis kilómetros al S.O. de la Estación homónima del F.C.S.- Se trata de una laguna de pequeña extensión que mide aproximadamente 600 metros en su mayor dimensión.-

Esta salina fué solicitada en Exp.106950-32 por el señor Héctor Napolitani, con fecha 10 de Febrero de 1932, encontrándose actualmente en tramitación.- Se halla ubicada en terrenos de propiedad del Consejo Nacional de Educación, y en la época en que se efectuó ésta inspección, los trabajos se hallaban paralizados, por cuante, de acuerdo a manifestaciones de las autoridades de "Villa Alba", el Consejo Nacional de Educación había iniciado un juicio al señor Napolitani por extracción indebida del sulfato de sodio.-

Hasta fines del año 1932 se habían extraído y embarcado con destino a Buenos Aires 30 toneladas de mineral, por vía de ensayo.-

La extracción del sulfato de sodio, se efectúa durante los meses de Mayo, Junio y Julio.- En ésta época y debido a que la solución de la laguna se encuentra saturada, se forman cristales de sulfato de sodio, que sobrenadan en la superficie, lo que permite recogerlos fácilmente por medio de un rastriero adecuado.- Luego, el sulfato es cargado en una balsa, construída a ese efecto, y transportada a la orilla de la laguna, donde se emparva.- Estas parvas, es necesario cubrirlas de arbustos - como se ve en la fotografía adjunta - para evitar la deseminación por el viento, por cuanto al deshidratarse, el sulfato de sodio se transforma en fino polvo que es fácilmente arrastrado por aquél, originando pérdidas de con-

//sideración.-

He observado durante la inspección, cuatro parvas de iguales dimensiones, cuyo volúmen total puede apreciarse en 1.000 méetros cúbicos.-

Una muestra (común) tomada de las parvas y analizada en el Laboratorio Químico de ésta Dirección, dió el resultado que se consigna a continuación:

Muestra	Residuo insoluble.	Sulfatos en SO ₃	Calcio en CaO	Magnesio en MgO	Cloruros en Cl	Potasio	Fe
ACO-11-4	% 0,182	% --	% --	% --	% 0,09	Neg.	Pos

De acuerdo a este análisis, el sulfato de sodio extraído resulta ser de elevada pureza, y posiblemente ^{tendrá} -si el mercado es favorable- numerosas aplicaciones, especialmente en la industria del vidrio y esmaltados.-

El que suscribe, opina que convendría, en una nueva inspección a efectuarse en época más favorable y cuando la salina esté en explotación activa, hacer todas aquellas constataciones en lo que se refiere a las condiciones en que se produce la formación de los cristales de sulfato de sodio e investigar la subsecuente aplicación de este producto que puede significar un adelanto en el porvenir industrial argentino.-

Buenos Aires, 30 de Junio de 1933.-

E.A.F.-

SIRVASE CITAR

NOTA N°



Foto 16382.- Parvas de sulfato de sodio. Mina Villa Alba
Estación Villa Añba F.C.Sud.-Las parvas están recubiertas
con arbustos, para evitar la diseminación del sulfato de
sodio por el viento.-