

c) El importe de los avisos comerciales que se publiquen en el *Boletín oficial* del Centro.

d) El producto de la venta de las exposiciones comerciales que organicen.

e) Las subvenciones de Gobierno y, en general, toda entrada que mereciere el Centro por parte de instituciones, Gobiernos o particulares.

ANÁLISIS DE LAS AGUAS DE LA LAGUNA DE FUENTE DE PIEDRA

Comunicación leída por su autor, el Dr. D. Román Casares López, en la sesión del día 9 de diciembre de 1932

Al norte de la provincia de Málaga, y en el término municipal de Fuente de Piedra, se encuentra una laguna salada de considerable extensión. Su longitud máxima es de seis kilómetros, y la mínima, de dos kilómetros, afectando una forma ovalada. Su altura sobre el nivel del mar es de 410 metros. Sólo tiene un afluente, llamado arroyo de Santillán, y el terreno en que se encuentra es mioceno, recibiendo aguas procedentes también de jurásico superior, que, formando pequeños cerros, existe en sus cercanías.

Esta laguna se utilizó para la extracción de sal en el siglo XVIII, siendo entonces propiedad de la ciudad de Antequera, que dista en línea recta 20 kilómetros. Mas debido a unas epidemias, que se achacaron a la sal extraída de las aguas, dejó de explotarse. Con el mismo motivo se comenzaron unas costosas obras para la desecación de la laguna, que después fueron abandonadas.

Creiendo interesante el estudio de estas aguas, por la relación que pudieran tener con las de las lagunas que en explotación se encuentran en el sur de Túnez, me decidí a hacerlo, ya que las condiciones climatológicas son muy análogas. Hice un análisis somero, el cual motiva la presente comunicación. El resultado obtenido fué el siguiente:

	Gr. por litro.	Gr. por kilo.
Carbonato cálcico	0,19	0,15
Sulfato cálcico	7,54	5,75
Sulfato magnésico	9,75	7,44
Cloruro magnésico	29,76	22,70
Cloruro potásico	7,76	5,92
Cloruro sódico	137,13	104,53

Su densidad a 0° — 1,3114.

Recientemente, una Sociedad inglesa ha montado una fábrica para la explotación de las sales disueltas en el mar Muerto, a pesar de las dificultades que supone el transporte de los productos elaborados a través de cien kilómetros por caminos intransitables y la imposibilidad de fijar una población obrera en aquellos áridos terrenos. Sin embargo, la fábrica prospera, extrayendo las sales de potasa y de magnesio, así como el bromo.

En la Sebkhah-el-Mellah, en el sur de Túnez, tenemos otra laguna con aguas de una concentración muy grande, y esto, unido al fuerte sol del verano, abriga la esperanza de los franceses para establecer una industria importante (1).

Como final incluiré el siguiente cuadro comparativo, a fin de que se vea la similitud de estas aguas con las del mar Muerto y la Sebkhah-el-Mellah (2):

	Mar Muerto	Sebkhah-el-Mellah	Fuente Piedra
Cloruro sódico	75	154	104,53
Cloruro potásico	10	23	5,92
Cloruro magnésico	118	176	22,70
Sulfato magnésico	—	38	7,44
Cloruro cálcico	34	1	—
Carbonato cálcico	—	—	0,15
Sulfato cálcico	—	—	5,75

Fácilmente se comprende que el objetivo que se persigue al explotar estas aguas es tener una materia prima concentrada naturalmente, y no tener que perder el tiempo en el montaje de tanques de concentración, siempre costosos.

Por creer que el conocimiento de estas aguas es interesante desde el punto de vista científico y económico es por lo que he presentado esta comunicación a la Academia, esperando que algún día pueda ser útil para otros.

Madrid, diciembre 1932.

Laboratorio de Análisis Químico de la Junta para Ampliación de Estudios. Facultad de Farmacia.

(1) *Revue Scientifique*, 1932, pág. 863.

(2) *Revue Scientifique*, 1932, pág. 360.