

El agua potable de la capital

De suma importancia para la higiene de una población; es sin duda alguna la clase de agua de que se sirven sus habitantes para el consumo diario. No todas las aguas de que se hace uso son de buena calidad; y de eso depende en gran parte la propagación de cierto número de enfermedades, propias de determinados lugares.

En nuestra capital, donde se acaba de hacer una espléndida instalación de cañería moderna, se tiene una agua de muy buena clase; y esto nos pone en mejores condiciones higiénicas que otras poblaciones de mayor importancia, que no gozan de agua como la nuestra.

El ilustrado y competente químico doctor Carlos Renson, Director del Laboratorio de la Junta Central de Agricultura, ha practicado un detenido análisis del agua de nuestras cañerías y basados en estos datos nos hemos permitido hacer algunas consideraciones sobre ese análisis cuyo resultado es el siguiente:

“COMPOSICIÓN DEL AGUA DE LA CAÑERÍA MUNICIPAL DE SAN SALVADOR

Agua tomada de la llave del Laboratorio de la Junta Central de Agricultura, durante la Estación seca.

Por litro:

Residuo fijo a 180°	gr.	0.1895
Sílice	„	0.0973
Carbonato de calcio	„	0.0318
Sulfato de calcio	„	0.0025
Carbonato de magnesio	„	0.0196
Carbonato de sodio	„	0.0330
Cloruro de sodio	„	0.0015

Nitrato de potasio	„	0.0040
Fosfatos	vestigios.	
Nitritos	vestigios débiles.	
Amoniaco	nada.	
Materias orgánicas, en oxígeno	„	0.0002
Gases disueltos, por litro de agua:		
compuesto de:	centím. cúbic.	32.79
Acido carbónico	„	16.94
Oxígeno	„	4.92
Nitrógeno	„	10.93

Estos volúmenes gaseosos, se entienden al estado seco, a la temperatura de 0 grados y a la presión de 760 milímetros”.

De este análisis se desprende, como ya lo dijimos, la buena calidad del agua potable. Ella contiene cerca de (10) diez centigramos de sílice por litro, debido a que en el terreno, compuesto de ceniza volcánica, que forma el suelo del Departamento de San Salvador, la sílice se encuentra en un estado de fácil solubilidad; pero algunas otras aguas, reputadas como de superior calidad en este mismo Departamento, la contienen en igual o mayor cantidad sin que esto afecte sus buenas condiciones.

Respecto al calcio, magnesio y sodio contiene cantidades relativamente pequeñas,

Los fosfatos, que en este caso proceden únicamente de la acción disolvente de las aguas, pasando por terrenos que contienen normalmente pequeñas cantidades de fosfato, existen en nuestra agua en cantidad insignificante, apenas vestigios como indica el análisis.

De nitrato de potasa, solamente arroja (4) cuatro miligramos por litro y su presencia es justificada por nuestra clase de terrenos, pues los nitratos se forman continuamente en los suelos silíceos o calcáreos; son producidos por la oxidación de las materias orgánicas comunes en las tierras, bajo la influencia de las bacterias nitrificadoras que existen en todos los terrenos cubiertos de vegetación

De allí viene que se encuentran a veces proporciones algo notables de nitratos en aguas subterráneas muy puras. La proporción, pues, de (4) cuatro miligramos de nitrato de potasio, no tiene nada de anormal.

La presencia de nitritos sería motivo de

justificada alarma si hubiera una cantidad apreciable de ellos, pero esta agua apenas contiene débiles vestigios, los cuales, tomando en cuenta la ausencia de sales amoniaca-les y una pequeña cantidad de materias orgánicas, y no presente ningún peligro para la salud.

Esa pequeña cantidad de materias orgánicas tan mal insignificante que casi puede considerarse nula

Los gases que contienen esta agua se encuentran en cantidades normales.

R. V. CASTRO

"La Universidad", mayo 1911



DR. MANUEL QUIJANO HERNÁNDEZ,



DOCTOR FRANCISCO A. LIMA