

que aneurismas arterio-venosas de comunicaciones múltiples. Dicho autor dice que posee ocho observaciones que lo demuestran.

Las colecciones periódicas presentan muchos hechos de dilataciones venosas con los caracteres de las aneurismas arterio-venosas, que no son de causa traumática, y en publicaciones recientes se refieren hechos de aneurismas cirsoides que se asemejan extraordinariamente al caso que ahora presento, pero con la diferencia de que ocupan solo los dedos ó la mano, ó la parte inferior del antebrazo.

De la lectura de esas observaciones y de la que ahora presento infiero que sobre este asunto no ha pronunciado la ciencia su última palabra, y que será muy posible que se pueda sostener la opinion de Michon.

Me reservo para una nueva comunicacion el dar cuenta del resultado que se obtenga en este enfermo que está actualmente en tratamiento en el Hospital Militar de Instruccion.

México, Julio 30 de 1884.

E. LICÉAGA.

HIGIENE.

LAS AGUAS POTABLES DE LA CAPITAL DE MEXICO.

AUTOR DE ESTA MEMORIA, EL DR. ANTONIO PEÑAFIEL.

COLABORADOR EN LA PARTE QUÍMICA Y ESTADÍSTICA, EL SR. LAMBERTO ASIAIN, OFICIAL 2º DE LA DIRECCION DE ESTADÍSTICA.

(CONCLUYE.)

AGUA DEL PEÑOL DE LOS BAÑOS.

ANÁLISIS CUALITATIVO.

- 1.º Con el agua de cal da un precipitado blanco que indica la presencia del ácido carbónico.
- 2.º Con el oxalato de amoniaco da un precipitado blanco. Sales de cal.
- 3.º Con el cloruro de bario, acidulando el agua con ácido cloridrico, toma una coloracion opalina: sulfatos.
- 4.º La agua hervida y filtrada da con agua de cal un precipitado blanco abundante que indica la presencia de la magnesia.
- 5.º La agua natural acidulada con ácido nítrico da un precipitado blanco con el nitrato de plata, soluble en el amoniaco: cloruros.

ANÁLISIS CUANTITATIVO.

1.º Grado hidrotimétrico del agua al estado natural.	98º
2.º Grado hidrotimétrico del agua precipitada por el oxalato de amoniaco.	64º
3.º Grado hidrotimétrico del agua hervida y filtrada.	36º
4.º Grado hidrotimétrico del agua hervida, filtrada y precipitada por el oxalato de amoniaco.	29º

La primera, 98º, representa el ácido carbónico, el carbonato de cal, las sales de cal otras que no el carbonato y las sales de magnesia.

La segunda, 64º, representa las sales de magnesia y el ácido carbónico que quedan en el agua despues de la eliminacion de la cal.

$98^\circ - 64^\circ = \acute{a} 34^\circ$ que representa las sales de cal.

La tercera, de 36º reducidos á 33º, por 3 de correccion, representa las sales de magnesia y las sales de cal otras que no el carbonato.

$98 - 33 = \acute{a} 65$ que representa el carbonato de cal y el ácido carbónico.

La cuarta, 29º, representa las sales de magnesia contenidas en el agua.

Las sales de cal y de magnesia están representadas, las primeras por 34º, las segundas por 29; en suma, $63^\circ : 98^\circ - 63^\circ = 35$ para el ácido carbónico.

1.º El ácido carbónico, las sales de cal y de magnesia contenidas en un litro de agua equivalen á.	98º
2.º Las sales de cal á.	34º
3.º Las sales de magnesia á.	29º
4.º El ácido carbónico á.	35º
5.º El ácido carbónico equivale á 35º, el carbonato de cal y el ácido carbónico reunidos equivalen á 65º, el carbonato de cal á $65^\circ - 35^\circ = \acute{a}$	30º

Las sales de cal en totalidad equivalen á 34º, el carbonato de cal á 30º, el sulfato de cal ó sales de cal otras que no el carbonato, á $34^\circ - 30^\circ = 4^\circ$.

El agua analizada contiene:

1.º Ácido carbónico.	35º
2.º Carbonato de cal.	30º
3.º Sulfato de cal ó sales de cal otras que no el carbonato.	4º
4.º Sales de magnesia.	29º

98º

Cantidades de las sales en peso:

1.º Acido carbónico.....	0 lit	175
2.º Carbonato de cal.....	0 grm	309
3.º Sales de cal.....	0	0560
4.º Sales de magnesia.....	0	3625

MANANTIAL DE MOTLATICA.

ANÁLISIS CUALITATIVO.

- 1.º Con el agua de cal da un precipitado blanco ligero que indica la presencia del ácido carbónico.
- 2.º Con el oxalato de amoniaco da un *ligero* precipitado. Sales de cal.
- 3.º Con el cloruro de bario y acidulando el agua con ácido clorídrico, no dió precipitado.
- 4.º El agua hervida y filtrada con el agua de cal dió un precipitado blanco ligero, que indica la presencia de la magnesia.
- 5.º El agua natural acidulada con ácido nítrico da un precipitado ligero con el nitrato de plata, soluble en el amoniaco: cloruros:

ANÁLISIS CUANTITATIVO.

1.º Grado hidrotimétrico del agua al estado natural.....	12º
2.º Grado hidrotimétrico del agua precipitada por el oxalato de amoniaco.....	9º
3.º Grado hidrotimétrico del agua hervida y filtrada.....	6º
4.º Grado hidrotimétrico del agua hervida, filtrada y precipitada por el oxalato.....	2º5

La primera, 12º, representa las sales de cal de magnesia y el ácido carbónico contenidas en el agua.

La segunda, 9º, representa las sales de magnesia y el ácido carbónico, después de la eliminacion de la cal, por el oxalato de amoniaco.

$12^\circ - 9^\circ = 3$ que representa las sales de cal.

La tercera, 6º reducidos á 3º por 3 de correccion, representa las sales de magnesia y las sales de cal otras que no el carbonato, $12^\circ - 3^\circ = 9^\circ$ que representa el ácido carbónico y el carbonato de cal.

La cuarta, 2º5, representa las sales de magnesia.

Las sales de cal y de magnesia están representadas, las primeras, por 3º, las segundas, por 2º5, en suma, 5º5: $12^\circ - 5^\circ 5' = 6^\circ 5'$ que representa el ácido carbónico.

1.º El ácido carbónico, las sales de cal y de magnesia contenidas en un litro de agua, equivalen á 12º.

2.º Las sales de cal, á 3º.

3.º Las sales de magnesia, á 2º5.

4.º El ácido carbónico, á 6º5.

5.º El ácido carbónico equivale á 6º5, el carbonato de cal y el ácido reunidos equivalen á 9º: $12^\circ - 9^\circ = 3^\circ$ para el carbonato de cal.

6.º Las sales de cal en totalidad equivalen á 3º, el carbonato de cal á 3º, el sulfato de cal ó sales de cal otras que no el carbonato, equivalen á $3^\circ - 3^\circ = 0^\circ$.

El agua analizada contiene:

1.º Ácido carbónico.....	6º5
2.º Carbonato de cal.....	3º
3.º Sulfato de cal.....	0º
4.º Sales de magnesia.....	2º5
	12º0

Cantidades de las sales en peso:

1.º Ácido carbónico.....	0 lit	0325
2.º Carbonato de cal.....	0 grm	0309
3.º Sales de magnesia.....	0	3125

AGUA GASEOSA Y FERRUGINOSA DE ARAGON.

ANÁLISIS CUALITATIVO.

1.º Con el agua de cal, precipitado blanco abundante. Ácido carbónico.

2.º Con el oxalato de amoniaco da un ligero precipitado. Sales de cal.

3.º Con el cloruro de bario acidulando el agua con ácido clorídrico no hubo precipitado notable.

4.º La misma agua hervida y filtrada dió con el agua de cal un precipitado blanco ligero. Sales de magnesia.

5.º Acidulando el agua con ácido nítrico, con el nitrato de plata da un precipitado blanco soluble en el amoniaco. Cloruros.

ANÁLISIS CUANTITATIVO.

1.º Grado hidrotimétrico del agua al estado natural.	60º
2.º Grado hidrotimétrico del agua precipitada por el oxalato de amoniaco.	49º5
3.º Grado hidrotimétrico del agua hervida y filtrada.	9º
4.º Grado hidrotimétrico del agua hervida, filtrada y precipitada por el oxalato.	8º

La primera, 60º, representa el ácido carbónico, el carbonato de cal, las sales de cal otras que no el carbonato y las sales de magnesia contenidas en el agua.

La segunda, 49º5, representa las sales de magnesia y el ácido carbónico que quedan en el agua despues de la eliminacion de la cal: $60^\circ - 19^\circ 5 = 40^\circ 5$. Sales de cal.

La tercera, 9º reducidos á 6º por 3 de correccion, representa las sales de magnesia y las sales de cal otras que no el carbonato $60^\circ - 6^\circ = 54^\circ$, que representa el ácido carbónico y el carbonato de cal.

La cuarta, 8º, representa las sales de magnesia.

Las sales de cal y de magnesia están representadas, las primeras por 40º5, las segundas por 8º, en suma, 48º5. $60^\circ - 48^\circ 5 = 11^\circ 5$ para el ácido carbónico.

1.º Las sales de cal y de magnesia y el ácido carbónico contenidos en un litro de agua equivalen á 60º

2.º Las sales de cal á 40º5.

3.º Las sales de magnesia á 8º.

4.º El ácido carbónico á 11º5.

5.º El ácido carbónico equivale á 11º5, el carbonato de cal y el ácido carbónico reunidos equivalen á 54º. $60^\circ - 54^\circ = 6^\circ$ para el carbonato de cal.

6.º Las sales de cal en totalidad equivalen á 40º5, el carbonato de cal á 6º, el sulfato de cal ó sales de cal otras que no el carbonato, á $40^\circ 5 - 6^\circ = 34^\circ 5$.

El agua analizada contiene:

1.º Ácido carbónico.	11º5
2.º Carbonato de cal.	6º
3.º Sulfato de cal ó sales de cal otras que no el carbonato.	34º5
4.º Sales de magnesia.	8º
	<hr/>
	60º

Cantidades de sales en peso:

1.º Ácido carbónico.	0 lit	575
2.º Carbonato de cal.	0 grm	0678
3.º Sales de cal.	0	4830
4.º Sales de magnesia.	0	1000

LAGUNA DE ZUMPANGO.

ANÁLISIS CUALITATIVO.

- 1.º Con el agua de cal da un precipitado blanco que indica la presencia del ácido carbónico.
- 2.º Con el oxalato de amoniaco da un precipitado blanco. Sales de cal.
- 3.º Con el cloruro de bario y acidulando el agua con ácido clorídrico da un precipitado blanco. Sulfatos.
- 4.º El agua hervida y filtrada, con el agua de cal, da un precipitado blanco ligero. Sales de magnesia.
- 5.º El agua natural acidulada con ácido nítrico, da con el nitrato de plata un precipitado blanco abundante soluble en el amoniaco. Cloruros.

ANÁLISIS CUANTITATIVO.

1.º Grado hidrotimétrico del agua al estado natural.	5.º5
2.º Grado hidrotimétrico del agua precipitada por el oxalato de amoniaco.	2.º5
3.º Grado hidrotimétrico del agua hervida y filtrada.	2.º
4.º Grado hidrotimétrico del agua hervida, filtrada y precipitada por el oxalato de amoniaco.	1.º

La primera, 5.º5, representa el ácido carbónico, las sales de cal y de magnesia contenidas en el agua.

La segunda, 2.º5, representa las sales de magnesia y el ácido carbónico que quedan en el agua, despues de la eliminacion de la cal: $5.º5 - 2.º5 = 3.º$ que representa las sales de cal.

La tercera, 2.º, no puede restar de las tres que se tienen que quitar de correccion.

La cuarta, 1.º, representa las sales de magnesia.

Las sales de cal y de magnesia están representadas, las primeras por 3.º, las segundas por 1.º, en suma, 4.º. $5.º5 - 4.º = 1.º5$ para el ácido carbónico.

1.º El ácido carbónico, las sales de cal y de magnesia contenidas en un litro de agua, equivalen à 5.º5.

2.º Las sales de cal à 3.º.

3.º Las sales de magnesia, 1.º.

4.º El ácido carbónico, 1.º5.

5.º El ácido carbónico equivale à 1.º5: el carbonato de cal à 0.º.

6.º Las sales de cal en totalidad equivalen à 3.º, el carbonato de cal à 0.º, el sulfato de cal ó sales de cal otras que no el carbonato, à $3.º - 0.º = à 3.º$.

El agua analizada contiene:

1.º Ácido carbónico.....	1.5
2.º Carbonato de cal.....	0º
3.º Sulfato de cal ó sales de cal otras que no el carbonato.	3º
4.º Sales de magnesia.....	1º

Cantidades de las sales en peso:

Ácido carbónico.....	0 lit	0075
Sales de cal.....	0 grm	0420
Sales de magnesia.....	0	0125

BAÑOS DE ATOTONILCO EL GRANDE.

ANÁLISIS CUALITATIVO.

1.º Con el agua de cal da un precipitado blanco que indica la presencia del ácido carbónico.

2.º La misma agua hervida y filtrada da con el agua de cal un precipitado blanco que indica la presencia de la magnesia.

3.º Con el nitrato de plata y acidulando el agua con ácido nítrico, da un precipitado blanco soluble en el amoniaco. Cloruros.

4.º Con el cloruro de bario y acidulando el agua con ácido clorídrico, da un precipitado blanco. Sulfatos.

5.º Con el oxalato de amoniaco y unas gotas de amoniaco, da un precipitado blanco. Sales de cal.

ANÁLISIS CUANTITATIVO.

1.º Grado hidrotimétrico del agua al estado natural.....	125º
2.º Grado hidrotimétrico del agua precipitada por el oxalato de amoniaco.....	52º
3.º Grado hidrotimétrico del agua hervida y filtrada.....	94º
4.º Grado hidrotimétrico del agua hervida, filtrada y precipitada por el oxalato de amoniaco.....	46º

La primera, 125º, representa el ácido carbónico, el carbonato de cal, las sales de cal otras que no el carbonato y las sales de magnesia contenidas en el agua.

La segunda, 52º, representa las sales de magnesia y el ácido carbónico que

quedan en el agua despues de la eliminacion de la cal: $125^{\circ} - 52^{\circ} = 73$ que representa las sales de cal.

La tercera, 94° , reducidos á 91° por 3 de la correccion, representan las sales de magnesia, y las sales de cal otras que no el carbonato, $125^{\circ} - 91^{\circ} = \text{á } 34^{\circ}$, que representa el carbonato de cal y el ácido carbónico.

La cuarta, 46° , representa las sales de magnesia.

Las sales de cal y de magnesia están representadas, las primeras por 73° , las segundas por 46° , en suma, 119° . $125^{\circ} - 119^{\circ} = \text{á } 6^{\circ}$ para el ácido carbónico.

1.º El ácido carbónico, las sales de cal y de magnesia contenidas en un litro de agua equivalen á 125° .

2.º Las sales de cal á 73° .

3.º Las sales de magnesia, á 46° .

4.º El ácido carbónico á 6° .

5.º El ácido carbónico equivale á 6° , el carbonato de cal y el ácido carbónico reunidos, equivalen á 34 , el carbonato de cal á $34^{\circ} - 6^{\circ} = 28$.

6.º Las sales de cal en totalidad equivalen á 73° , el carbonato á 28° , el sulfato de cal ó sales de cal otras que no el carbonato, á $73^{\circ} - 28^{\circ} = \text{á } 45^{\circ}$.

El agua examinada contiene:

1.º Ácido carbónico.....	6º
2.º Carbonato de cal.....	28º
3.º Sulfato de cal ó sales de cal otras que no el carbonato.	45º
4.º Sales de magnesia.....	46º
	125º

Cantidades de las sales en peso.

Ácido carbónico.....	0 lit	030
Carbonato de cal.....	0 grm	2884
Sales de cal.....	0	6300
Sales de magnesia.....	0	5750

LAGUNA DE CHALCO.

ANÁLISIS CUALITATIVO.

1.º Con el agua de cal no da precipitado abundante que indique la presencia del ácido carbónico.

2.º Con el nitrato de plata, acidulando el agua con ácido nítrico dió un precipitado blanco: combinaciones de cloro.

- 3.º Con el oxalato de amoniaco dió un precipitado blanco ligero. Sales de cal.
 4.º El agua hervida y filtrada da con el agua de cal un precipitado blanco. Sales de magnesia.
 5.º Con el cloruro de bario, acidulando el agua con ácido clorídrico, dió un precipitado ligero. Sulfatos.
 6.º Con el reactivo de Nessler y unas gotas de carbonato de potasa dió un precipitado amarillo, y con el reactivo de Bohlig un precipitado blanco. Indicios de amoniaco.

ANÁLISIS CUANTITATIVO.

1.º Grado hidrotimétrico del agua al estado natural. . . .	19º5
2.º Grado hidrotimétrico del agua, precipitada por el oxalato de amoniaco.	14º
3.º Grado hidrotimétrico del agua hervida y filtrada. . .	10º5
4.º Grado hidrotimétrico del agua hervida, filtrada y precipitada por el oxalato de amoniaco.	5º

La primera, 19º5, representa el ácido carbónico, el carbonato de cal, las sales de cal otras que no el carbonato y las sales de magnesia contenidas en el agua.

La segunda, 14º, representa las sales de magnesia y el ácido carbónico que quedan en el agua despues de la eliminacion de la cal: $19º5 - 14º = \text{á } 5º5$ que representa las sales de cal.

La tercera, 10º5, ménos 3 de la correccion, representa las sales de magnesia y las sales de cal otras que no el carbonato $19º5 - 7º5 = \text{á } 12º$ que representa el carbonato de cal y el ácido carbónico.

La cuarta, 5º, representa las sales de magnesia.

Las sales de cal y de magnesia están representadas, las primeras por 5º5, las segundas por 5º; en suma, 10º5: $19º5 - 10º5 = \text{á } 9$ para el ácido carbónico.

1.º Las sales de cal, de magnesia y el ácido carbónico contenidos en el agua equivalen á 19º5.

2.º Las sales de cal á 5º5.

3.º Las sales de magnesia á 5º.

4.º El ácido carbónico á 9º.

5.º El ácido carbónico equivale á 9º, el carbonato de cal y el ácido carbónico reunidos equivalen á 12º, el carbonato de cal equivale á $12º - 9º = 3º$.

6.º Las sales de cal en totalidad equivalen á 5º5, el carbonato de cal á 3º, el sulfato de cal ó sales de cal otras que no el carbonato, á $5º5 - 3 = 2º5$.

El agua analizada contiene:

1.° Acido carbónico.....	9°
2.° Carbonato de cal.....	3°
3.° Sulfato de cal ó sales de cal otras que no el carbonato.	2°5
4.° Sales de magnesia.....	5°

Cantidades de las sales en peso.

Ácido carbónico.....	0 lit	045
Carbonato de cal.....	0 grm	0309
Sales de cal.....	0	0350
Sales de magnesia.....	0	0625

ALBERCA BLASIO.

(POZO ARTESIANO.)

ANÁLISIS CUALITATIVO.

1.° Con el agua de cal da un precipitado blanco de carbonato de cal que indica la presencia del ácido carbónico.

2.° Con el nitrato de plata, acidulando el agua con ácido nítrico, da un precipitado blanco soluble en el amoniaco. Combinaciones de cloro.

3.° Con el oxalato de amoniaco da un precipitado blanco. Sales de cal.

4.° Con el cloruro de bario y acidulando el agua con ácido clorídrico no dió precipitado visible.

5.° La misma agua hervida y filtrada da con el agua de cal un precipitado blanco que indica la presencia de la magnesia.

ANÁLISIS CUANTITATIVO.

1.° Grado hidrotimétrico del agua al estado natural.....	5°
2.° Grado hidrotimétrico del agua precipitada por el oxalato de amoniaco.....	2°
3.° Grado hidrotimétrico del agua hervida y filtrada.....	5°
4.° Grado hidrotimétrico del agua hervida, filtrada y precipitada por el oxalato de amoniaco.....	1°5

La primera, 5°, representa las sales de cal, de magnesia y el ácido carbónico contenidas en el agua.

La segunda, 2°, representa las sales de magnesia y el ácido carbónico que

quedan en el agua despues de la eliminacion de la cal: $5^{\circ} - 2^{\circ} = \dot{a} 3^{\circ}$ que representa las sales de cal.

La tercera, 5° , ménos 3 de la correccion, 2° que representa las sales de magnesia y las sales de cal otras que no el carbonato, $5^{\circ} - 2^{\circ} = \dot{a} 3$ que representa el ácido carbónico y el carbonato de cal.

La cuarta, $1^{\circ}5$, representa las sales de magnesia que no han sido precipitadas por el oxalato de amoniaco ni por la ebullicion.

Las sales de cal y de magnesia están representadas, las primeras por 3° , las segundas por $1^{\circ}5$; en suma, $4^{\circ}5$ restados de 5° que es el grado del agua natural: $5^{\circ} - 4^{\circ}5 = 0^{\circ}5$ para el ácido carbónico.

1.° El ácido carbónico, las sales de cal y de magnesia contenidas en un litro de agua equivalen á 5° .

2.° Las sales de cal á 3° .

3.° Las sales de magnesia á $1^{\circ}5$.

4.° El ácido carbónico á $0^{\circ}5$.

5.° El ácido carbónico equivale á $0^{\circ}5$, el carbonato de cal y el ácido carbónico unidos equivalen á 3° , el carbonato de cal á $3^{\circ} - 0^{\circ}5 = 2^{\circ}5$.

6.° Las sales de cal en totalidad á 3° , el carbonato de cal á $2^{\circ}5$, el sulfato de cal ó las sales de cal otras que no el carbonato á $3^{\circ} - 2^{\circ}5 = 0^{\circ}5$.

El agua analizada contiene:

1.° Ácido carbónico.....	0°5
2.° Carbonato de cal.....	2°5
3.° Cloruro de cal.....	0°5
4.° Sales de magnesia.....	1°5

Cantidades de las sales en peso:

1.° Ácido carbónico.....	0 lit	0025
2.° Carbonato de cal.....	0 grm	02575
3.° Cloruro de cal.....	0	0070
4.° Sales de magnesia.....	0	01875

MANANTIAL DE LA NORIA.

ANÁLISIS CUALITATIVO.

1.° Con el agua de cal da un precipitado blanco que indica la presencia del ácido carbónico.

2.° Con el oxalato de amoniaco da un precipitado blanco que indica la presencia de las sales de cal.

3.º Con el cloruro de bario y acidulando el agua con ácido clorídrico no da precipitado.

4.º El agua hervida y filtrada da con el agua de cal un precipitado blanco que indica la presencia de la magnesia.

5.º Con el nitrato de plata y acidulando el agua con ácido nítrico dió un ligero precipitado. Combinaciones de cloro.

ANÁLISIS CUALITATIVO.

1.º Grado hidrotimétrico del agua al estado natural.	7º
2.º Grado hidrotimétrico del agua precipitada por el oxalato de amoniaco.	3º5
3.º Grado hidrotimétrico del agua hervida y filtrada.	5º
4.º Grado hidrotimétrico del agua hervida, filtrada y precipitada por el oxalato.	1º5

La primera, 7º, representa el ácido carbónico, el carbonato de cal, las sales de cal otras que no el carbonato y las sales de magnesia contenidas en el agua.

La segunda, 3º5, representa las sales de magnesia y el ácido carbónico que quedan en el agua después de la eliminación de la cal: $7^\circ - 3^\circ 5 = \text{á } 3^\circ 5$. Sales de cal.

La tercera, 5º, reducidos á 2º por 3 de la corrección, representa las sales de cal otras que no el carbonato y las sales de magnesia $7^\circ - 2^\circ = 5^\circ$ que representa el ácido carbónico.

La cuarta, 1º5, representa las sales de magnesia contenidas en el agua.

Las sales de cal y de magnesia están representadas, las primeras por 3º5, las segundas por 1º5, en suma, 5º restados de 7º, que es el grado del agua: $7^\circ - 5^\circ = \text{á } 2^\circ$ para el ácido carbónico.

1.º El ácido carbónico, las sales de cal y de magnesia contenidas en un litro de agua equivalen á 7º.

2.º Las sales de cal á 3º5.

3.º Las sales de magnesia á 1º5.

4.º El ácido carbónico á 2º.

5.º El ácido carbónico equivale á 2º, el carbonato de cal y el ácido carbónico reunidos equivalen á 5º, el carbonato de cal á $5^\circ - 2^\circ = \text{á } 3^\circ$.

6.º Las sales de cal en totalidad equivalen á 3º5, el sulfato de cal ó las sales de cal otras que no el carbonato á $3^\circ 5 - 3 = \text{á } 0^\circ 5$.

El agua analizada contiene:

1.º Ácido carbónico.....	2º
2.º Carbonato de cal.....	3º
3.º Sulfato de cal ó sales de cal otras que no el carbonato.....	0º5
4.º Sales de magnesia.....	1º5
	7º

Cantidades de las sales en peso:

1.º Ácido carbónico.....	0 lit	010
2.º Carbonato de cal.....	0 grm	0309
3.º Sulfato de cal.....	0	0070
4.º Sales de magnesia.....	0	01875

AGUA DE UN POZO DEL PALACIO NACIONAL.

Temperatura del agua observada, 14º.

Grado hidrotimétrico, 18º.

Jabon empleado por litro, 1 grm 9098 en el lavado.

El análisis cualitativo dió: ácido carbónico, sulfatos, cloruros, sales de cal, sales de magnesia y materia orgánica.

ANÁLISIS CUANTITATIVO.

1.º Ácido carbónico.....	0 lit	0275
2.º Carbonato de cal.....	0 grm	0206
3.º Sales de magnesia.....	0	0252
4.º Sulfato de cal.....	0	0630
Sustancias fijas por litro.....	0	1363
Ácido sulfúrico.....	0	0902
Cloro.....	0	0375

L. A.

ACADEMIA DE MEDICINA.

SESION DEL 29 DE OCTUBRE DE 1884.—ACTA NÚM. 5, APROBADA EL 5 DE NOVIEMBRE.

Presidencia del Dr. Dominguez.

Se abrió la sesion á las siete y treinta minutos P. M. Se leyó el acta anterior, que fué puesta á discusion.

EL SR. ANDRADE: Tengo que hacer una pequeña rectificacion relativa á la accion del azufre. En la sesion pasada dije que el azufre obraba como sudorifi-