

Número de las casas.	CALLES.	Número de pozos
	De la vuelta.....	121
	Rancho de San Miguel.....	2
24.....	Tlaxpana.....	2
	Gallito.....	1
	Hospital frances.....	1
	Baños Osorio.....	1
	Avenida del Ferrocarril.....	1
	Idem idem.....	1
	Idem idem.....	1
	Arquitectos.....	1
	Artes.....	1
11.....	Idem.....	1
	Arquitectos.....	1
1.....	Industria.....	1
4.....	Calzada de San Cosme.....	1
3.....	Idem idem idem.....	1
	Segunda de Humboldt.....	1
6.....	Calzada de la Industria.....	1
17.....	Segunda de Santa María de la Rivera.....	1
1.....	Magnolia.....	1
1.....	Idem.....	1
7.....	San Cosme.....	1
	Cuarta del Ciprés.....	1
1.....	Artes.....	1
7.....	Segunda del Ciprés.....	1
	Reforma.....	1
	Cuarta del Pino.....	1
	Idem idem idem.....	1
8.....	Cuarta del Ciprés.....	1
12.....	Idem idem idem.....	1
14.....	Idem idem idem.....	1
15.....	Idem idem idem.....	1
	Idem Solar.....	1
	Llano R. Chopo.....	1
1.....	Tercera del Ciprés.....	1
	Rivera de San Cosme.....	1
	Potrero Chopo.....	1
1.....	Mascarones.....	1
	Primera de Santa María de la Rivera.....	1
16.....	Segunda de San Cosme.....	1
1.....	Quinta de la Mosqueta.....	1
1.....	Sexta idem.....	1
4.....	Cuarta de Santa María de la Rivera.....	1
3.....	Idem idem idem.....	1
5.....	Tercera idem idem.....	1
12.....	Cuarta del Chopo.....	1
8.....	Idem idem idem.....	1
	Idem idem idem.....	1
	Calzada de San Rafael.....	1
	Cuarta del Naranjo.....	1
32.....	San Cosme.....	1
	Colegio de Agricultura.....	1
23.....	San Cosme.....	1
	Tamalito.....	1
	Mascarones.....	1

177 pozos.

Es copia de las noticias originales que obran en el expediente respectivo. México, Abril 4 de 1883.

RESUMEN

DEL

NUMERO DE POZOS EXISTENTES EN LA CIUDAD.

Primera demarcacion de policia.....	24
Segunda " " ".....	55
Tercera " " ".....	61
Cuarta " " ".....	40
Quinta " " ".....	40
Sexta " " ".....	39
Sétima " " ".....	47
Octava " " ".....	177
Total.....	483

Seccion 4ª del Gobierno del Distrito Federal. México, Abril 4 de 1883.

AGUA DEL PEÑON DE LOS BAÑOS.

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

ANALISIS CUANTITATIVO.

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

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

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

98° — 64° = á 34° que representa las sales de cal.

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

98° — 33° = á 65° que representa el carbonato de cal y el ácido carbónico.

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

Las sales de cal y de magnesia están representadas, las primeras por 34°, las segundas por 29°; en suma, 63°: 98° — 63° = 35° para el ácido carbónico.

1° El ácido carbónico, las sales de cal y de magnesia contenidas en un litro de agua equivalen á	98°
2° Las sales de cal á	34°
3° Las sales de magnesia á	29°
4° El ácido carbónico á	35°
5° El ácido carbónico equivale á 35°, el carbonato de cal y el ácido carbónico reunidos equivalen á 65°, el carbonato de cal á 65° — 35° = á	30°

Las sales de cal en totalidad equivalen á 34°, el carbonato de cal á 30°, el sulfato de cal ó sales de cal otros que no el carbonato, á 34° — 30° = 4°.

El agua analizada contiene:

1° Acido carbónico	35°
2° Carbonato de cal	30°
3° Sulfato de cal ó sales de cal otras que no el carbonato	4°
4° Sales de magnesia	29°
	—
	98°

Cantidades de las sales en peso:

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

MANANTIAL DE MOTLATICA.

ANALISIS CUALITATIVO.

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

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

3° Con el cloruro de bario y acidulando el agua con ácido clorídrico, no dió precipitado.

4° El agua hervida y filtrada con el agua de cal dió un precipitado blanco ligero, que indica la presencia de la magnesia.

5° El agua natural acidulada con ácido nítrico da un precipitado ligero con el nitrato de plata, soluble en el amoniaco: cloruros.

ANALISIS CUANTITATIVO.

1° Grado hidrotimétrico del agua al estado natural.... 12°

2° Grado hidrotimétrico del agua precipitada por el oxalato de amoniaco..... 9°

3° Grado hidrotimétrico del agua hervida y filtrada.... 6°

4° Grado hidrotimétrico del agua hervida, filtrada y precipitada por el oxalato. 2°5

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

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

12° — 9° = 3° que representa las sales de cal.

La tercera, 6° reducidos á 3° por 3 de correccion representa las sales de magnesia y las sales de cal otras que no el carbonato, 12° — 3 = á 9° que representa el ácido carbónico y el carbonato de cal.

La cuarta 2°5 representa las sales de magnesia.

Las sales de cal y de magnesia están representadas, las primeras por

3°, las segundas por 2°5, en suma, 5°5: $12° - 5°5 = á 6°5$ que representa el ácido carbónico.

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

2° Las sales de cal, á 3°.

3° Las sales de magnesia á 2°5.

4° El ácido carbónico á 6°5.

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

6° Las sales de cal en totalidad equivalen á 3°, el carbonato de cal á 3°, el sulfato de cal ó sales de cal otras que no el carbonato, equivalen á 3° — 3° = 0°.

El agua analizada contiene:

1° Acido carbónico	6°5
2° Carbonato de cal.....	3°
3° Sulfato de cal	0°
4° Sales de magnesia.....	2°5
	—
	12°0

Cantidades de las sales en peso:

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

AGUA GASEOSA Y FERRUGINOSA DE ARAGON.

ANALISIS CUALITATIVO.

1° Con el agua de cal precipitado blanco abundante. Acido carbónico.

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

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

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

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

ANALISIS CUANTITATIVO.

1° Grado hidrotimétrico del agua al estado natural....	60°
2° Grado hidrotimétrico del agua precipitada por el oxalato de amoniaco.....	19°5
3° Grado hidrotimétrico del agua hervida y filtrada...	9°
4° Grado hidrotimétrico del agua hervida, filtrada y precipitada por el oxalato.....	8°

La primera, 60°, 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, 19°5, representa las sales de magnesia y el ácido carbónico que quedan en el agua despues de la eliminacion de la cal: $60° - 19°5 = 40°5$. Sales de cal.

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

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

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

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

2° Las sales de cal á 40°5.

3° Las sales de magnesia á 8°.

4° El ácido carbónico á 11°5.

5° El ácido carbónico equivale á 11°5, el carbonato de cal y el ácido carbónico reunidos equivalen á 54°. $60° - 54° = 6°$ para el carbonato de cal.

6° Las sales de cal en totalidad equivalen á 40°5, el carbonato de cal á 6°, el sulfato de cal ó sales de cal otras que no el carbonato, á 40°5 — 6° = á 34°5.

El agua analizada contiene:

1° Acido carbónico.....	11°5
2° Carbonato de cal.....	6°
3° Sulfato de cal ó sales de cal otras que no el carbonato.....	34°5
4° Sales de magnesia.....	8°
	—————
	60°

Cantidades de sales en peso:

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

LAGUNA DE ZUMPANGO.

ANALISIS 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. Sales de cal.

3° Con el cloruro de bario y acidulando el agua con ácido clorídrico da un precipitado blanco. Sulfatos.

4° El agua hervida y filtrada, con el agua de cal, da un precipitado blanco ligero. Sales de magnesia.

5° El agua natural acidulada con ácido nítrico, da con el nitrato de plata un precipitado blanco abundante soluble en el amoniaco. Cloruros.

ANALISIS CUANTITATIVO.

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

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

La segunda 2°5 representa las sales de magnesia y el ácido carbónico que quedan en el agua despues de la eliminacion de la cal: 5°5 — 2°5 = á 3° que representa las sales de cal.

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

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

Las sales de cal y de magnesia están representadas, las primeras por 3°, las segundas por 1°; en suma, 4°. 5°5 — 4° = 1°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°5.

2° Las sales de cal á 3°.

3° Las sales de magnesia, 1°.

4° El ácido carbónico, 1°5.

5° El ácido carbónico equivale á 1°5: el carbonato de cal á 0°.

6° Las sales de cal en totalidad equivalen á 3°, el carbonato de cal á 0°, el sulfato de cal ó sales de cal, otras que no el carbonato, á 3° — 0° = á 3°.

El agua analizada contiene:

1° Acido carbónico.....	1°5
2° Carbonato de cal.....	0°
3° Sulfato de cal ó sales de cal, otras que no el carbonato.....	3°
4° Sales de magnesia.....	1°