

6.6. CANARIAS:

6.6.1. *Balnearios activos*

6.6.2. *Plantas envasadoras activas*

6.6.3. *Balnearios y plantas de envasado*



6.6. Canarias

Se dispone de información de un total de 52 captaciones de agua mineral distribuidas en:

- Balnearios: 1
- Plantas de envasado: 13
- Captaciones inactivas con fecha de declaración de utilidad pública: 14
- Captaciones inactivas escasamente documentadas: 24

Los datos de las captaciones inactivas con fecha de declaración de utilidad pública y las escasamente documentadas se recogen en las tablas, 6.6.1 y 6.6.2.

to en los balnearios existentes en la década de los cincuenta donde sólo se efectuaban este tipo de curas. En otros, aunque realizaban tratamientos tópicos, o hidropínico, vendían sus aguas como minero-medicinales envasadas.

La *Guía de Balnearios de 1947* cita seis balnearios activos en esa fecha: Los Berzales, Cristo del Rincón, Firgas, Sta. Catalina, San Roque y Teror. Se tiene conocimiento de otros como Azuaje, Tirajana, Tinamar y La Pollina, todos ellos han desaparecido o han dejado de utilizarse como tales balnearios, transformándose, algunas de ellas en plantas envasadoras: Firgas, San Roque y Teror.

El único balneario activo actualmente es el *Pozo de la Salud*, situado en Sta. Cruz de Tenerife. Este balneario es uno de los pocos existentes en España que es de titularidad pública, ya que pertenece al Cabildo Insular, aunque su explotación está gestionada por particulares. Se trata de un balneario con grandes perspectivas de desarrollo, pues según datos de la dirección del mismo, la evolución en porcentaje del número de agüistas que acudieron en 1997 respecto al año anterior fue del 100 %.



6.6.2. Plantas envasadoras activas

Canarias cuenta con un número considerable de plantas de aguas de bebida envasadas, alguna de ellas son potables preparadas, que al no ser aguas minerales no han sido consideradas en esta publicación. De las trece plantas de aguas minerales existentes, únicamente se ha podido recabar datos de siete: Fuente Bruma, La Ideal I (aguas de Firgas), La Ideal II, Teror, Guayadeque, Fuente Alta y El Pinalito, el resto como San Roque, Toscal, Fuente Umbria, Agaete, La Alpiska y Fonteide, no han contestado o han manifestado su deseo de no ser incluidas en esta publicación.

6.6.1. Balnearios activos

El mayor uso y aplicación de las aguas minerales en esta Comunidad, no se produjo en el pasado siglo XIX como en el resto de las Comunidades si no ya en el siglo XX, cuando se comienza a utilizar con fines terapéuticos. Prueba de ello es que no se ha podido localizar ninguna declaración de agua *minero-medicinal* ni de *utilidad pública* anterior a 1900; las más antiguas corresponden a aguas de Teror, del 25 de septiembre de 1928 y la de Firgas del 29 de enero de 1929.

La cura hidropínica fue la más extendida en estas islas, como se pone de manifies-

Con los datos de que se disponen, el volumen de agua envasada supera los 200 millones de litros, cantidad que se vería considerablemente incrementada si se dispusiera de la producción de las plantas anteriormente mencionadas. No obstante sí dá idea de que la industria de las aguas de bebida envasada en esta comunidad puede mover un volumen de facturación (con el mismo precio en origen) superior a los 42 millones de euros anuales.



6.6.1. CAPTACIONES INACTIVAS CON FECHA DE DECLARACIÓN Y COMPOSICIÓN QUÍMICA EN CANARIAS

Nº I.	N	T.M.	DENOMINACIÓN	D.	AÑO	FACIES/ OTRAS CARACT.	P.P.
LAS PALMAS							
1	M	Agaete	Los Berrazales	MM	1929	BCa / -	No
3	P	Agüimes	El Milano	DM	1993	BNa / -	-
7	M	Las Palmas	Cristo del Rincón	MM	1934	CINa / -	No
8	M	Moya	El Pastor	MM	1948	BNa / -	No
9	G	Santa Lucía	El Morisco	MN	1996	BNa / -	No
10	P	Telde	Cortijo del Jacón	DM	1995	BNa / -	No
11	P	Telde	Valsequillite	MM	1976	BNa / -	No
13	G	Teror	Sequeiro o La Palma	DM	1990	BNa / -	-
14	P	Valleseco	El Zumacal II	DM	1998	BNa / -	-
15	G	Valsequillo de Gran Canaria	El Cerón	MN	1997	BNa / -	No
16	P	Valsequillo de Gran Canaria	La Higerilla	DM	1997	BNa / -	-
17	P	Valsequillo de Gran Canaria	La Umbría	DM	1983	CINa / -	No
18	G	Vega de San Mateo	Huerta del Molino	MN	1995	BNa / -	No
SANTA CRUZ DE TENERIFE							
20	G	La Orotava	El Mundo	MN	1996	BNa / -	-



6.6.2. CAPTACIONES DE AGUAS MINERALES INACTIVAS ESCASAMENTE DOCUMENTADAS EN CANARIAS

N	T.M.	DENOMINACIÓN	D.	AÑO	FACIES/ OTRAS CARACT.
LAS PALMAS					
P	Artenara	Era del Centeno	DM	-	BNa / -
S	Gáldar	Barranco Seco	MN	-	BNa / -
S	Gáldar	Hoya de Juan Martín	MN	-	BNa / -
P	Gáldar	La Renta y Llanos de Valerón	DM	1983	- / -
P	Ingenio	Las Huertas	DM	-	BNa / -
P	Ingenio	Los Mojanos	DM	-	BNa / -
S	Las Palmas	Jacomar	DM	-	BNa / -
P	Mogán	La Umbridilla	DM	-	BNa / -
P	Moya	Los Rosillos	MN	-	BNa / -
M	San Bartolomé de Tirajana	La Florida	DM	-	CINa / -
P	Santa Brígida	El Mocanal	DM	-	CINa / -
M	Santa Lucía	Barranco del Sao	DM	-	BNa / -
M	Tejeda	Taguigui	DM	-	BNa / -
P	Telde	El Pilar	DM	-	BNa / -
P	Teror	La Calavera	DM	-	BNa / -
M	Valsequillo de Gran Canaria	El Cortijo del Cerón	DM	-	BNa / -
G	Valsequillo de Gran Canaria	La Caldereta	DM	-	BNa / -
P	Valsequillo de Gran Canaria	Los Coloradillos	DM	-	BNa / -
P	Valleseco	La Gambuesilla	DM	-	CINa / -
G	Vega de San Mateo	La Mina	MN	-	BCa / -
G	Vega de San Mateo	Los Canales	MN	-	BCa / -
G	Vega de San Mateo	Vuelta del Molino	MN	-	BCaMg / -

SANTA CRUZ DE TENERIFE

M	Tacoronte	Guayonge	MM	-	CINa / -
G	Vilaflor	Salto de la Candelaria	DM	1964	- / -



Balneario Pozo de la Salud

Situación Geográfica

Provincia: Santa Cruz de Tenerife
 Término Municipal: Frontera
 Núcleo de población: Frontera
 Coordenada X U.T.M.: 194200
 Coordenada Y U.T.M.: 3073950
 Huso / Sector U.T.M.: 28/R

Datos Técnico-Administrativos

Nº captaciones / Naturaleza: 1/Pozo
 Fecha de declaración: 1949
 Perímetro de protección: Sí
 Usos del agua: Tópico e hidropínico

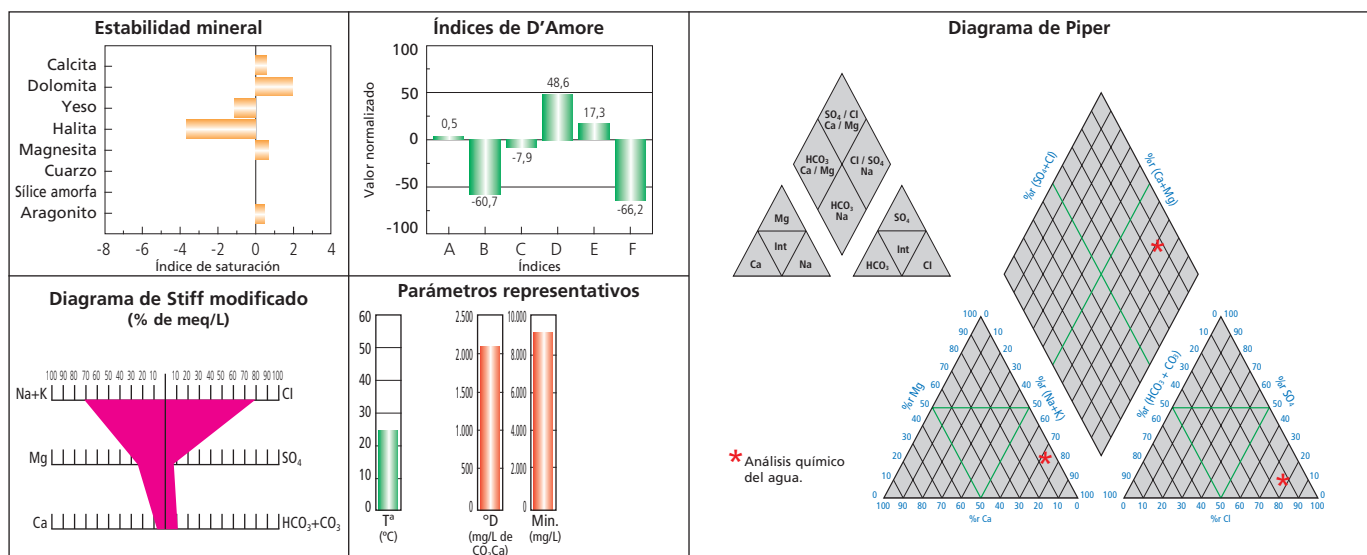
Datos estadísticos

Nº de agüistas en 1997: 1.800
 Incremento respecto a 1996: 100%

ANÁLISIS FÍSICO-QUÍMICOS

Resultados analíticos									
Fecha (año)	Temperatura (° C)	pH	Conductividad (µS/cm)	Residuo seco (mg/L)	Dureza (mg/L de CaCO ₃)	(Resto de parámetros en mg/L)			
1998	23			9.000	2.058,3				
CO ₃ H ⁻	CO ₃ ²⁻	SO ₄ ²⁻	Cl ⁻	NO ₃ ⁻	NO ₂ ⁻	SiO ₂	F ⁻	CO ₂	SH ₂
960		718	4.072						
Na ⁺	K ⁺	Ca ²⁺	Mg ²⁺	Fe total	Mn total	Li ⁺	Sr ²⁺	NH ₄ ⁺	P ₂ O ₅
2.367	52	165	395						
Relaciones iónicas (meq/L)									
Mg/Ca	K/Na	Na/Ca	Na/(Ca+Mg)	Cl/HCO ₃	SO ₄ /Cl	Ca/Cl	Mg/Cl	(Ca+Mg)/Cl	(Na+K)/Cl
3,95	0,01	12,51	2,53	7,30	0,13	0,07	0,28	0,35	0,91

DIAGRAMAS HIDROQUÍMICOS



CARACTERIZACIÓN FÍSICO-QUÍMICA

En la composición de las aguas del balneario Pozo de la Salud destaca el elevado contenido en sales disueltas, alcanzando los 9.000 mg/L, la mayor parte correspondiente a cloruro sódico. Se trata por tanto de aguas de facies clorurada sódica y mineralización fuerte.

Al ser el contenido total en calcio y magnesio relativamente elevado se clasifica como agua dura.



Guayadeque

Situación Geográfica

Provincia: Las Palmas
 Término Municipal: Agüimes
 Núcleo de población: Agüimes
 Coordenada X U.T.M.: 454946
 Coordenada Y U.T.M.: 3088515
 Huso / Sector U.T.M.: 28/R

Datos Técnico-Administrativos

Nº captaciones / Naturaleza: 1/Pozo
 Fecha de declaración: 13/12/1995
 Perímetro de protección: Sí

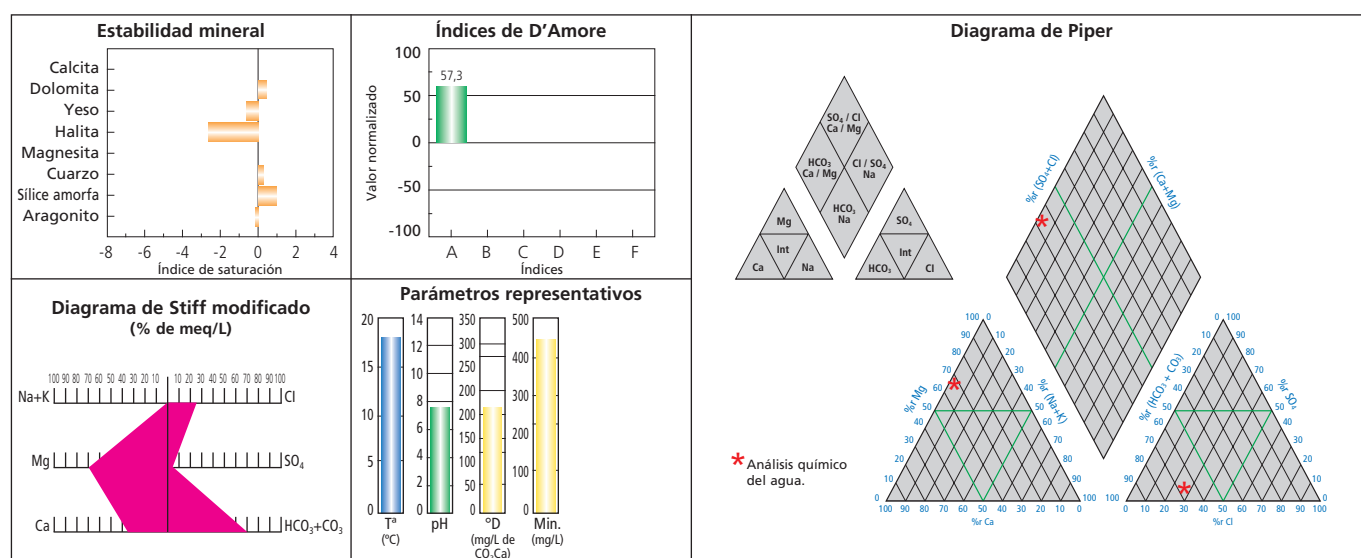
Datos de producción

Producción en 1997: 26.000.000 litros
 Tipo de agua: Sin gas
 Tipo de declaración: De manantial

ANÁLISIS FÍSICO-QUÍMICOS

Resultados analíticos									
Fecha (año)	Temperatura (° C)	pH	Conductividad (µS/cm)	Residuo seco (mg/L)	Dureza (mg/L de CaCO ₃)	(Resto de parámetros en mg/L)			
1997	18	7,6	549	447	218,3				
CO ₃ H ⁻	CO ₃ ²⁻	SO ₄ ²⁻	Cl ⁻	NO ₃ ⁻	NO ₂ ⁻	SiO ₂	F ⁻	CO ₂	SH ₂
339		29	74	0,07	80,5				
Na ⁺	K ⁺	Ca ²⁺	Mg ²⁺	Fe total	Mn total	Li ⁺	Sr ²⁺	NH ₄ ⁺	P ₂ O ₅
		29	35	0,2				0	0
Relaciones iónicas (meq/L)									
Mg/Ca	K/Na	Na/Ca	Na/(Ca+Mg)	Cl/HCO ₃	SO ₄ /Cl	Ca/Cl	Mg/Cl	(Ca+Mg)/Cl	(Na+K)/Cl
1,99				0,38	0,29	0,69	1,38	2,07	

DIAGRAMAS HIDROQUÍMICOS



CARACTERIZACIÓN FÍSICO-QUÍMICA

La temperatura en el punto de surgencia de las aguas de Guayadeque es de 18 °C por lo que se encuentran en el grupo de las frías. Con un residuo seco de 447 mg/L, se trata de aguas de mineralización débil, aunque al ser la facies hidroquímica dominante bicarbonatada magnésica, son aguas duras.

El pH es ligeramente básico. Destaca en su composición el elevado contenido en sílice, más de 80 mg/L, que como se puede ver en el diagrama de estabilidad mineral, provoca que tanto el cuarzo como la sílice amorfa se encuentren sobre el nivel de saturación.



La Ideal I

Situación Geográfica

Provincia: Las Palmas
 Término Municipal: Firgas
 Núcleo de población: Firgas
 Coordenada X U.T.M.: 444295
 Coordenada Y U.T.M.: 3106625
 Huso / Sector U.T.M.: 28/R

Datos Técnico-Administrativos

Nº captaciones / Naturaleza: 1/Pozo
 Fecha de declaración: 12/02/1975 y 29/01/1929
 Perímetro de protección: Sí

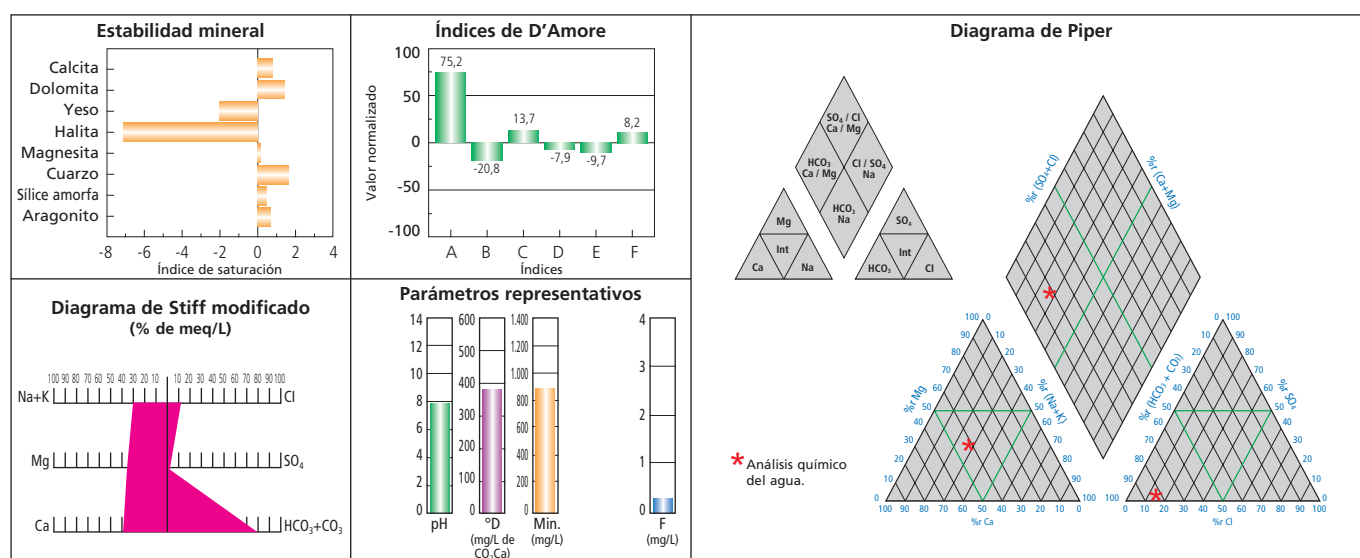
Datos de producción

Producción en 1997: 13.553.610 litros
 Tipo de agua: Sin gas
 Tipo de declaración: Minero-medical y mineral natural

ANÁLISIS FÍSICO-QUÍMICOS

Resultados analíticos									
Fecha (año)	Temperatura (° C)	pH	Conductividad (µS/cm)	Residuo seco (mg/L)	Dureza (mg/L de CaCO ₃)	(Resto de parámetros en mg/L)			
1998		7,83	837	894	372,7				
CO ₃ H ⁻	CO ₃ ²⁻	SO ₄ ²⁻	Cl ⁻	NO ₃ ⁻	NO ₂ ⁻	SiO ₂	F ⁻	CO ₂	SH ₂
508,3		28,6	46,4	3,5	0	114,3	0,3		
Na ⁺	K ⁺	Ca ²⁺	Mg ²⁺	Fe total	Mn total	Li ⁺	Sr ²⁺	NH ₄ ⁺	P ₂ O ₅
63,1	9,4	76,9	43,3					0	
Relaciones iónicas (meq/L)									
Mg/Ca	K/Na	Na/Ca	Na/(Ca+Mg)	Cl/HCO ₃	SO ₄ /Cl	Ca/Cl	Mg/Cl	(Ca+Mg)/Cl	(Na+K)/Cl
0,93	0,09	0,72	0,37	0,16	0,45	2,93	2,72	5,65	2,28

DIAGRAMAS HIDROQUÍMICOS



CARACTERIZACIÓN FÍSICO-QUÍMICA

El pH de las aguas de La Ideal I es ligeramente básico. Muestra, además, una facies hidroquímica característica bicarbonatada cálcico-magnésica. De mineralización media (894 mg/L de residuo seco), es un agua muy dura.

El rasgo más significativo de la composición de estas aguas es el contenido en sílice, muy elevado pues se han medido 114,3 mg/L.

También se ha detectado la presencia de flúor en disolución en cantidades pequeñas pero significativas, 0,3 mg/L.

Los compuestos de nitrógeno están presentes testimonialmente, en forma de nitratos, alcanzando un valor de 3,5 mg/L.



LA IDEAL II

AGUA DE MANANTIAL

GASIFICADA

Análisis químico hecho en Febrero de 1.997
Registro Sanitario de Producto 27.3 GC-65

La Ideal II

Situación Geográfica

Provincia: Las Palmas
Término Municipal: Firgas
Núcleo de población: Firgas
Coordenada X U.T.M.: 443790
Coordenada Y U.T.M.: 3105255
Huso / Sector U.T.M.: 28/R

Datos Técnico-Administrativos

Nº captaciones / Naturaleza: 1/Pozo
Fecha de declaración: 17/10/1997
Perímetro de protección: Sí

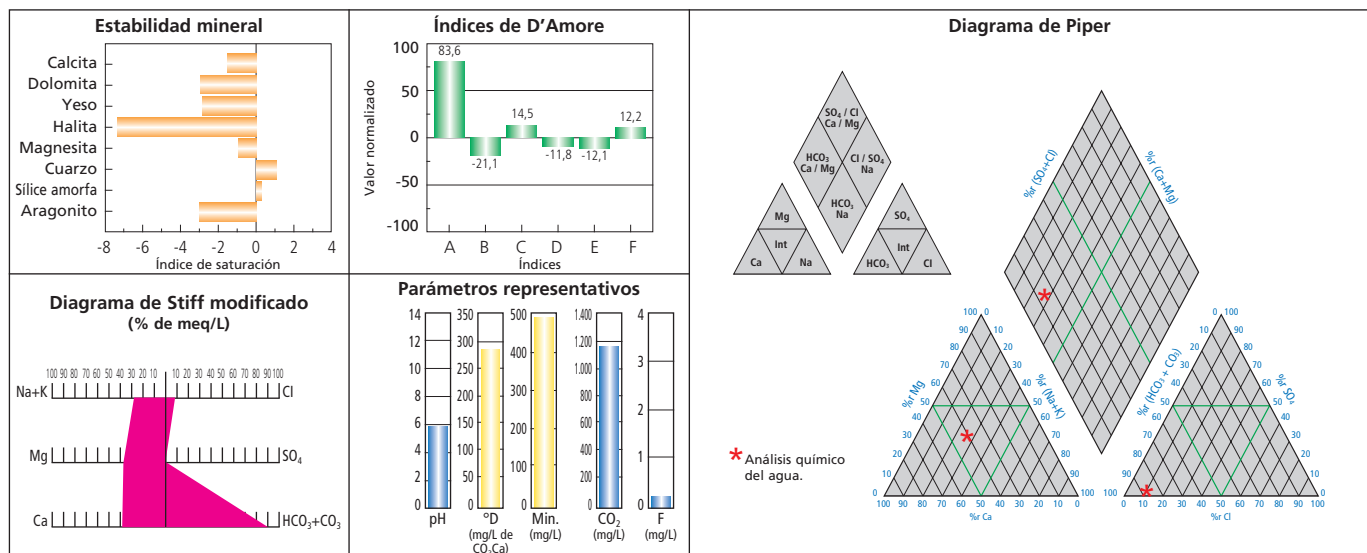
Datos de producción

Producción en 1997: 54.344.121 litros
Tipo de agua: Con gas y sin gas
Tipo de declaración: De manantial

ANÁLISIS FÍSICO-QUÍMICOS

Resultados analíticos									
Fecha (año)	Temperatura (° C)	pH	Conductividad (µS/cm)	Residuo seco (mg/L)	Dureza (mg/L de CaCO ₃)	(Resto de parámetros en mg/L)			
1999		5,8	614	492	284,1				
CO ₃ H ⁻	CO ₃ ²⁻	SO ₄ ²⁻	Cl ⁻	NO ₃ ⁻	NO ₂ ⁻	SiO ₂	F ⁻	CO ₂	SH ₂
403,2	0	7,8	23,9	16,6	0	118,6	0,22	1144	0
Na ⁺	K ⁺	Ca ²⁺	Mg ²⁺	Fe total	Mn total	Li ⁺	Sr ²⁺	NH ₄ ⁺	P ₂ O ₅
40,9	9,5	59,3	32,6	0	0,24	0,02	0,53	0	0
Relaciones iónicas (meq/L)									
Mg/Ca	K/Na	Na/Ca	Na/(Ca+Mg)	Cl/HCO ₃	SO ₄ /Cl	Ca/Cl	Mg/Cl	(Ca+Mg)/Cl	(Na+K)/Cl
0,91	0,14	0,60	0,32	0,10	0,24	4,39	3,98	8,37	3,00

DIAGRAMAS HIDROQUÍMICOS



CARACTERIZACIÓN FÍSICO-QUÍMICA

Las aguas de la Ideal II presentan una facies hidroquímica equilibrada, bicarbonatada cálcico-magnésica; son duras y de mineralización débil, con 492 mg/L de residuo seco.

Entre sus características fisicoquímicas más destacables cabe señalar el elevado contenido en CO₂ disuelto (1.114 mg/L), favorecido por el elevado contenido en bicarbonatos y pH ácido.

También la concentración de sílice es elevada, superando los 100 mg/L.

Existe nitrógeno en forma de nitratos, aunque su contenido es bajo.

Dado el pH tan bajo, el diagrama de estabilidad mineral muestra un agua que sólo llega a saturar para los minerales de sílice.



Fuente Bruma

Situación Geográfica

Provincia: Las Palmas
 Término Municipal: Gáldar
 Núcleo de población: Gáldar
 Coordenada X U.T.M.: 437135
 Coordenada Y U.T.M.: 3102250
 Huso / Sector U.T.M.: 28/R

Datos Técnico-Administrativos

Nº captaciones / Naturaleza: 1/Pozo
 Fecha de declaración: Sin información
 Perímetro de protección: Sí

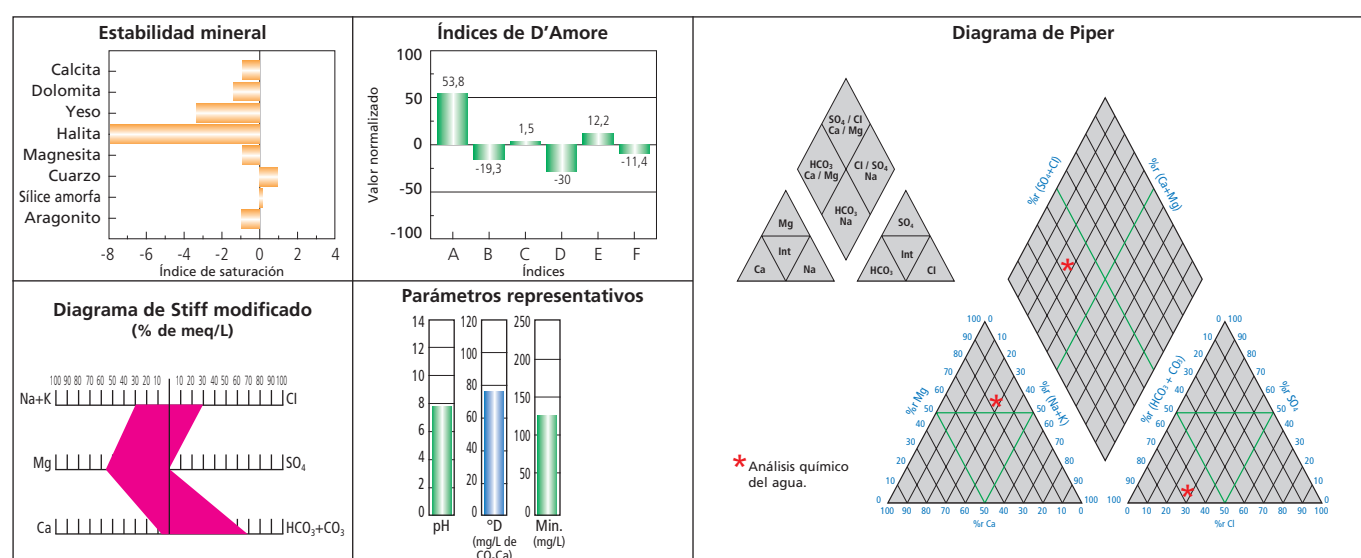
Datos de producción

Producción en 1997: 9.750.000 litros
 Tipo de agua: Sin gas
 Tipo de declaración: De manantial

ANÁLISIS FÍSICO-QUÍMICOS

Resultados analíticos									
Fecha (año)	Temperatura (° C)	pH	Conductividad (µS/cm)	Residuo seco (mg/L)	Dureza (mg/L de CaCO ₃)	(Resto de parámetros en mg/L)			
		7,8	183	129	75,8				
CO ₃ H-	CO ₃ ²⁻	SO ₄ ²⁻	Cl-	NO ₃ ⁻	NO ₂ ⁻	SiO ₂	F-	CO ₂	SH ₂
78	0	6	18	14	0	69,2	0		
Na ⁺	K ⁺	Ca ²⁺	Mg ²⁺	Fe total	Mn total	Li ⁺	Sr ²⁺	NH ₄ ⁺	P ₂ O ₅
12,09	2,43	7	14	0	0			0	0,3
Relaciones iónicas (meq/L)									
Mg/Ca	K/Na	Na/Ca	Na/(Ca+Mg)	Cl/HCO ₃	SO ₄ /Cl	Ca/Cl	Mg/Cl	(Ca+Mg)/Cl	(Na+K)/Cl
3,30	0,12	1,51	0,35	0,40	0,25	0,69	2,27	2,96	1,16

DIAGRAMAS HIDROQUÍMICOS



CARACTERIZACIÓN FÍSICO-QUÍMICA

El agua de Fuente Bruma se caracteriza porque a pesar de su mineralización muy débil, el contenido en sílice es proporcionalmente muy elevado, alcanzando 69,2 mg/L.

Se trata de un agua de facies hidroquímica dominante bicarbonatada-clorurada magnésico-sódica, con un escaso contenido en calcio y magnesio, es decir, un agua blanda.

No contiene flúor en disolución y todo el nitrógeno está en forma oxidada (nitratos) llegando a 14 mg/L.

Contiene una pequeña cantidad de fósforo (0,3 mg/L), elemento poco frecuente en aguas subterráneas.



Agua de Teror

Situación Geográfica

Provincia: Las Palmas
 Término Municipal: Teror
 Núcleo de población: Teror
 Coordenada X U.T.M.: 447080
 Coordenada Y U.T.M.: 3103760
 Huso / Sector U.T.M.: 28/R

Datos Técnico-Administrativos

Nº captaciones / Naturaleza: 2/Manantiales
 Fecha de declaración: 02/09/1994 y 25/09/1928

Perímetro de protección: Sin información

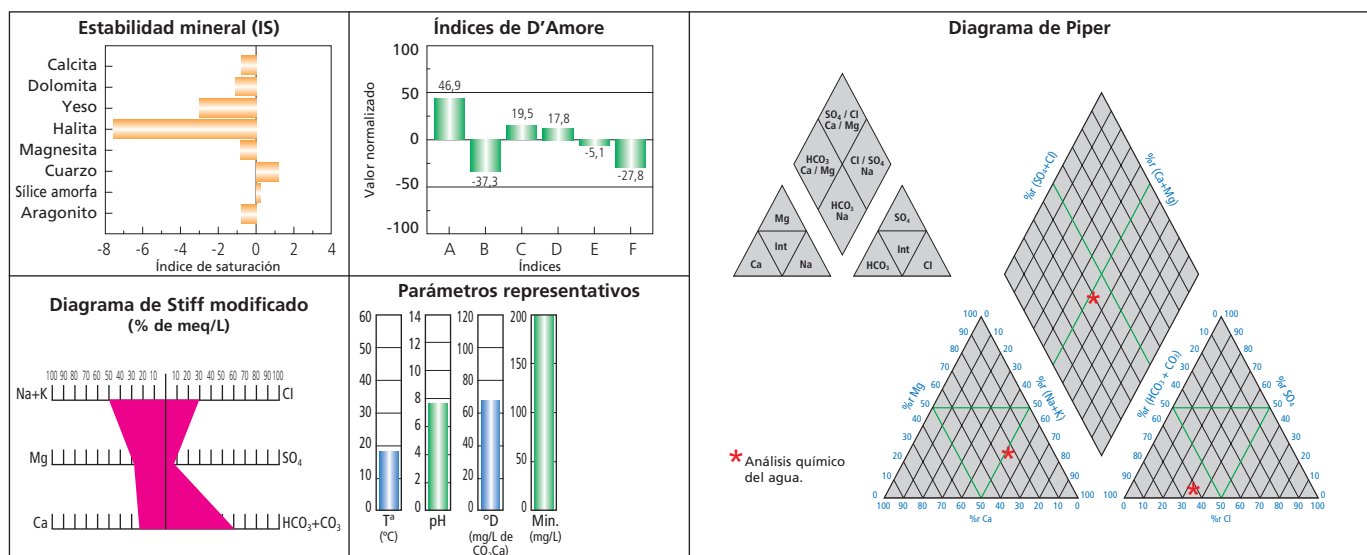
Datos de producción

Producción en 1997: 45.000.000 litros
 Tipo de agua: Con gas y sin gas
 Tipo de declaración: Mineral natural

ANÁLISIS FÍSICO-QUÍMICOS

Resultados analíticos									
Fecha (año)	Temperatura (° C)	pH	Conductividad (µS/cm)	Residuo seco (mg/L)	Dureza (mg/L de CaCO ₃)	(Resto de parámetros en mg/L)			
1994	18	7,8	275	200	67,5				
CO ₃ H ⁻	CO ₃ ²⁻	SO ₄ ²⁻	Cl ⁻	NO ₃ ⁻	NO ₂ ⁻	SiO ₂	F ⁻	CO ₂	SH ₂
95	0	11	26	19	0	76,6	0		0
Na ⁺	K ⁺	Ca ²⁺	Mg ²⁺	Fe total	Mn total	Li ⁺	Sr ²⁺	NH ₄ ⁺	P ₂ O ₅
28	5	12	9	0,071	0			0	0,24
Relaciones iónicas (meq/L)									
Mg/Ca	K/Na	Na/Ca	Na/(Ca+Mg)	Cl/HCO ₃	SO ₄ /Cl	Ca/Cl	Mg/Cl	(Ca+Mg)/Cl	(Na+K)/Cl
1,24	0,10	2,03	0,91	0,47	0,31	0,82	1,01	1,83	1,83

DIAGRAMAS HIDROQUÍMICOS



CARACTERIZACIÓN FÍSICO-QUÍMICA

La facies característica del Agua de Teror es bicarbonatada-clorurada sódico-cálcica. Se trata de un agua de mineralización muy débil y pH por encima de la neutralidad.

La temperatura en el punto de surgencia es de 18 °C, por tanto se clasifica como agua fría.

En su composición puede destacarse la ausencia de nitritos y de amonio, el bajo contenido en nitratos (19 mg/L) y la elevada concentración de sílice, que llega a 76,6 mg/L, de forma que la solución se encuentra fuertemente sobresaturada frente al cuarzo y la sílice amorfa.



Pinalito

Situación Geográfica

Provincia: Santa Cruz de Tenerife
 Término Municipal: Vilaflor
 Núcleo de población: Vilaflor
 Coordenada X U.T.M.: 355168
 Coordenada Y U.T.M.: 3127075
 Huso / Sector U.T.M.: 28/R

Datos Técnico-Administrativos

Nº captaciones / Naturaleza: 1/Galería
 Fecha de declaración: 05/12/1967
 Perímetro de protección: Sin información

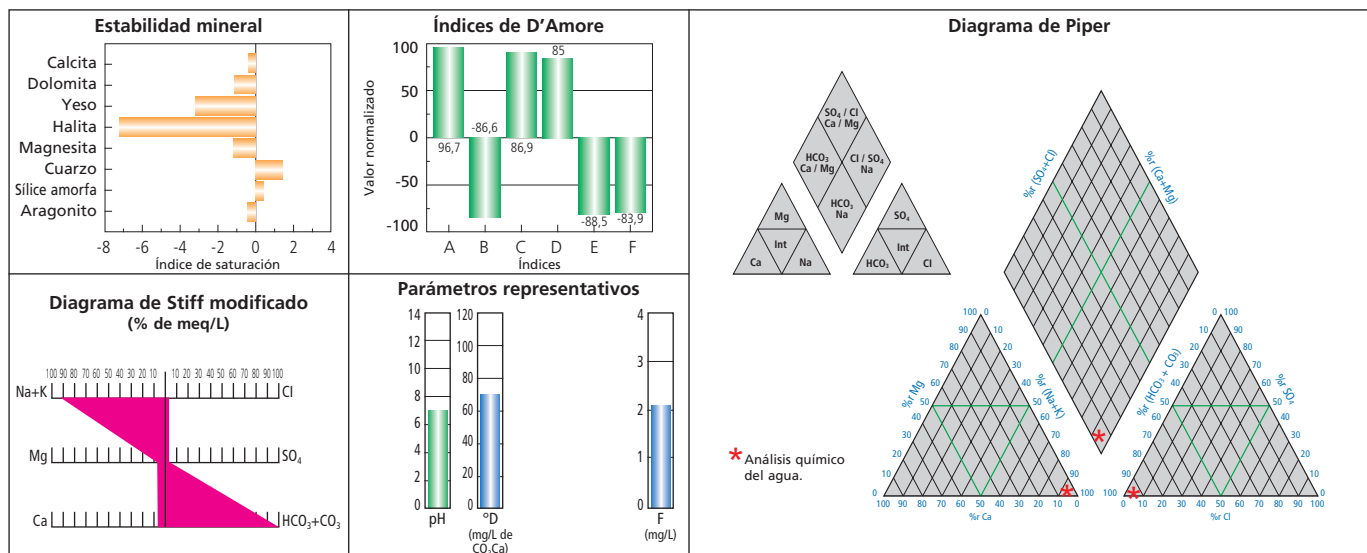
Datos de producción

Producción en 1997: 12.500.000 litros
 Tipo de agua: Con gas y sin gas
 Tipo de declaración: Minero-medical y mineral natural

ANÁLISIS FÍSICO-QUÍMICOS

Resultados analíticos									
Fecha (año)	Temperatura (° C)	pH	Conductividad (µS/cm)	Residuo seco (mg/L)	Dureza (mg/L de CaCO ₃)	(Resto de parámetros en mg/L)			
		7,08	1.151		70,3				
CO ₃ H-	CO ₃ ²⁻	SO ₄ ²⁻	Cl ⁻	NO ₃ ⁻	NO ₂ ⁻	SiO ₂	F ⁻	CO ₂	SH ₂
862,5		8,4	4,5	0	0	137,9	2,1		
Na ⁺	K ⁺	Ca ²⁺	Mg ²⁺	Fe total	Mn total	Li ⁺	Sr ²⁺	NH ₄ ⁺	P ₂ O ₅
298,7	15,8	19,6	5,1					0	
Relaciones iónicas (meq/L)									
Mg/Ca	K/Na	Na/Ca	Na/(Ca+Mg)	Cl/HCO ₃	SO ₄ /Cl	Ca/Cl	Mg/Cl	(Ca+Mg)/Cl	(Na+K)/Cl
0,43	0,03	13,29	9,30	0,01	1,38	7,70	3,30	11,01	105,54

DIAGRAMAS HIDROQUÍMICOS



CARACTERIZACIÓN FÍSICO-QUÍMICA

Las características más sobresalientes de las aguas de Pinalito son su facies hidroquímica bicarbonatada sódica y la presencia de sílice en solución en cantidades muy elevadas (137,9 mg/L).

Se trata de un agua blanda, con un pH muy próximo a la neutralidad.

Puede destacarse la completa ausencia de compuestos de nitrógeno, tanto en forma oxidada como reducida.

Se ha detectado la presencia de flúor en solución en cantidades significativas.



Fuente Alta

Situación Geográfica

Provincia: Tenerife
 Término Municipal: Vilaflor
 Núcleo de población: Vilaflor
 Coordenada X U.T.M.: 340235
 Coordenada Y U.T.M.: 3115530
 Huso / Sector U.T.M.: 28/R

Datos Técnico-Administrativos

Nº captaciones / Naturaleza: 1/Galería
 Fecha de declaración: 18/01/1984
 Perímetro de protección: No

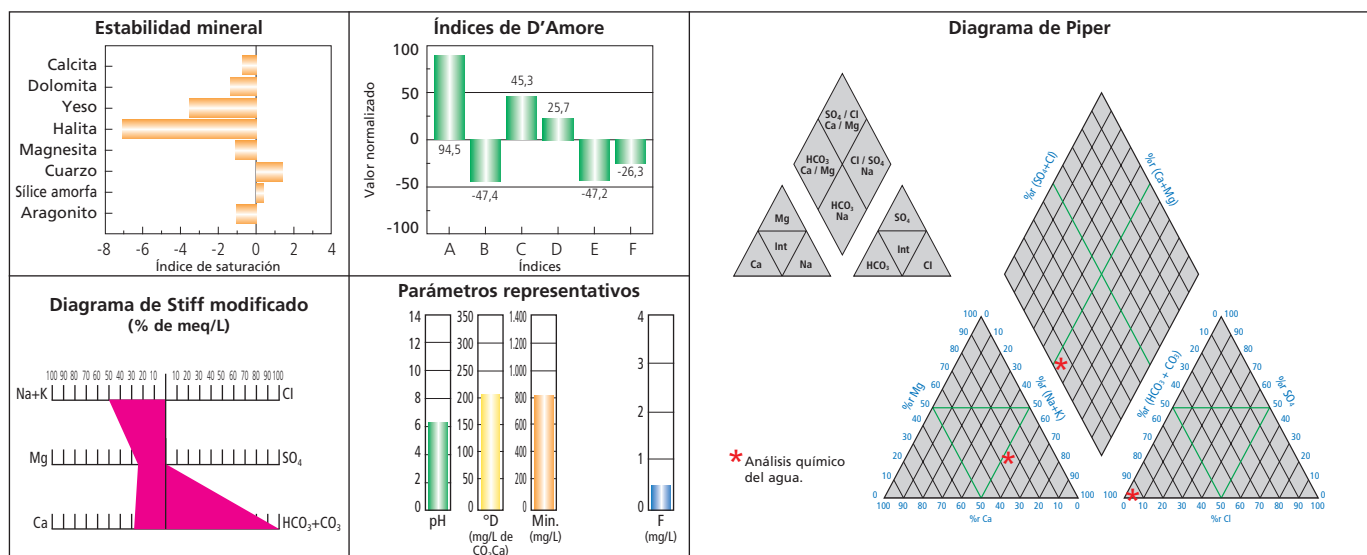
Datos de producción

Producción en 1997: 50.385.730 litros
 Tipo de agua: Sin gas
 Tipo de declaración: De manantial

ANÁLISIS FÍSICO-QUÍMICOS

Resultados analíticos									
Fecha (año)	Temperatura (° C)	pH	Conductividad (µS/cm)	Residuo seco (mg/L)	Dureza (mg/L de CaCO ₃)	(Resto de parámetros en mg/L)			
1998		6,63	691	810,2	210,6				
CO ₃ H ⁻	CO ₃ ²⁻	SO ₄ ²⁻	Cl ⁻	NO ₃ ⁻	NO ₂ ⁻	SiO ₂	F ⁻	CO ₂	SH ₂
496		2,6	8,1	8	0	116,7	0,5		
Na ⁺	K ⁺	Ca ²⁺	Mg ²⁺	Fe total	Mn total	Li ⁺	Sr ²⁺	NH ₄ ⁺	P ₂ O ₅
96,2	13,6	44,9	23,6					0	
Relaciones iónicas (meq/L)									
Mg/Ca	K/Na	Na/Ca	Na/(Ca+Mg)	Cl/HCO ₃	SO ₄ /Cl	Ca/Cl	Mg/Cl	(Ca+Mg)/Cl	(Na+K)/Cl
0,87	0,08	1,87	1,00	0,03	0,24	9,81	8,50	18,30	19,84

DIAGRAMAS HIDROQUÍMICOS



CARACTERIZACIÓN FÍSICO-QUÍMICA

La facies aniónica de las aguas de Fuente Alta es claramente bicarbonatada; la facies catiónica, más equilibrada es sodíco-cálcica.

Se trata de aguas de mineralización media (810,2 mg/L de residuo seco), y por su elevado contenido en calcio y magnesio, duras.

En su composición destaca el pH ligeramente ácido, la presencia de flúor en cantidades relativamente significativas, y sobre todo el elevado contenido en sílice disuelta (116,7 mg/L).

También puede señalarse que el contenido en nitrógeno es muy pequeño, representado únicamente por 8 mg/L de nitratos.