

Auszug aus der großen Heilwasseranalyse der Füssinger Therme

von Akad. Direktor Dr. D. Eichelsdörfer, Institut für Wasserchemie und chemische Balneologie der Technischen Universität München

Wassertemperatur: 56°C, PH-Wert: 7

In einem Liter Wasser sind enthalten:

Kationen:	Masse (mg)	Äquivalente (mmol)	Äquivalente (%)
Natrium (Na ⁺)	302,500	13,160	86,850
Kalium (K ⁺)	17,000	0,435	2,870
Magnesium (Mg ²⁺)	3,800	0,313	2,070
Calcium (Ca ²⁺)	24,800	1,238	8,170
Eisen (Fe ²⁺)	0,160	0,006	0,040
Summe:	348,260	15,150	100,000

Anionen:	Masse (mg)	Äquivalente (mmol)	Äquivalente (%)
Fluorid (F ⁻)	6,190	0,326	2,140
Chlorid (Cl ⁻)	165,300	4,663	30,550
Hydrosulfid (HS ⁻)	2,800	0,085	0,560
Sulfat (SO ₄ ²⁻)	8,040	0,167	1,090
Hydrogencarbonat (HCO ₃ ⁻)	611,200	10,020	65,660
Summe:	793,530	15,260	100,000

Gasförmige Stoffe

Millimol (mmol)

Freies Kohlendioxid (CO ₂)	36,3 0,825 $\hat{=}$ 18,36 ml bei 0°C und 1013 mb ($\hat{=}$ 760 mm Hg)
Schwefelwasserstoff (H ₂ S)	0,51 0,015 $\hat{=}$ 0,33 ml bei 0°C und 1013 mb ($\hat{=}$ 760 mm Hg)