

# Chemische Analyse der Scheibenstollenquelle:

Im Liter des Wassers sind enthalten:

Kationen:	mg/l
Ammonium ( $\text{NH}_4^+$ )	1,35
Natrium ( $\text{Na}^+$ )	3.400,00
Kalium ( $\text{K}^+$ )	27,00
Lithium ( $\text{Li}^+$ )	0,30
Calcium ( $\text{Ca}^{2+}$ )	575,15
Magnesium ( $\text{Mg}^{2+}$ )	199,06
Eisen ( $\text{Fe}^{2+}$ )	0,30

Anionen:	
Hydrogencarbonat ( $\text{HCO}_3^-$ )	125,09
Chlorid ( $\text{Cl}^-$ )	3.758,76
Fluorid ( $\text{F}^-$ )	1,30
Jodid ( $\text{J}^-$ )	0,40
Nitrat ( $\text{NO}_3^-$ )	2,00
Nitrit ( $\text{NO}_2^-$ )	0,69
Sulfat ( $\text{SO}_4^{2-}$ )	<u>4.075,71</u>
Summe der Ionen	12.167,11

Nichtelektrolyte:	
meta-Kieselsäure ( $\text{H}_2\text{SiO}_3$ )	12,50
meta-Borsäure ( $\text{HBO}_2$ )	<u>13,30</u>
Summe der gelösten festen Stoffe	12.192,91
Gelöstes Kohlendioxyd-Gas ( $\text{CO}_2$ )	6,00