

		HB Hinterburg	Netzprobe Völsesgasse
Chemische Untersuchungsparameter	Einheit		
Wassertemperatur vor Ort	°C	7,3	19
Elektr. Leitfähigkeit vor Ort Maß für die Menge an gelösten Ionen; Richtwert für die Mineralisierung Bis ~200 = gering mineralisiert 200-1000 = mittelmäßig mineralisiert >1000 = stark mineralisiert	µS/cm	49	49
Gesamthärte (°dH = 10 mg CaO) Menge an Erdalkali-Ionen (ausgedrückt als CaO) 0-4: sehr weich 4-8: weich 8-12: mittelhart 12-18: ziemlich hart 18-30: hart >30: sehr hart	°dH	1,4	1,4
pH – Wert vor Ort (-log H <sup>+</sup> ) Wasserstoffionenkonzentration pH 7 = neutral pH > 7 = basisch pH < 7 = sauer		6,8	6,9
Nitrat Zeigt Düngelastungen an bzw. kann durch den Abbau von organischer Substanz bedingt sein.	mg NO <sub>3</sub> / l	<1	<1
Calcium Kation Härtebildner Natürlicher Mineralstoff des Wasser	mg Ca / l	8,3	8,0
Magnesium Kation Härtebildner Natürlicher Mineralstoff des Wassers	mg Mg / l	1,1	1,1
Natrium Kation Natürlicher Mineralstoff des Wassers Tritt oft gemeinsam mit Chlorid auf (kann auf Tausalzaufbringung hindeuten)	mg Na / l	1,3	1,3
Kalium Kation Natürlicher Mineralstoff des Wassers Kann auf Kaliumdünger hinweisen	mg K / l	1,0	1,1
Sulfat Anion Natürlicher Mineralstoff des Wassers Hinweis auf Sulfathaltiges Gestein	mg SO <sub>4</sub> / l	8,7	8,6
Chlorid Anion Natürlicher Mineralstoff des Wassers Tritt oft gemeinsam mit Natrium und/oder Kalium auf (kann auf Tausalzaufbringung zurückzuführen sein)	mg Cl / l	0,1	0,1
Fluorid Anion Natürlicher Mineralstoff des Wasser	mg F / l	< 0,50* <sup>1</sup>	< 0,50* <sup>1</sup>

\*1: Analysewert unter der Bestimmungsgrenze