



**Wasserhärte und pH-Werte in Kammlach und Ortsteilen**

Ortsteil	Härtegrad (°dH)	Härtegrad (mmol/l)	Härtebereich	pH-Wert
<b>Oberkammlach</b>	14,4	2,6	3 (hart)	7,21
<b>Höllberg</b>	14,4	2,6	3 (hart)	7,21
<b>Kirchstetten</b>	14,4	2,6	3 (hart)	7,21
<b>Rufen</b>	14,4	2,6	3 (hart)	7,21
<b>Unterkammlach</b>	9,95	1,8	2 (mittel)	7,56
<b>Sankt Johann</b>	9,95	1,8	2 (mittel)	7,56

Quelle: Trinkwasseranalyse vom **08.09.2009**, mitgeteilt vom Analytik Institut Rietzler, Nürnberg

Bei Fragen zur Wasserqualität wenden Sie sich bitte an Herrn Wasserwart Alfred Bösendörfer Tel. 08261 / 48 07

**Härtebereiche**

**Die Härte des Wassers (Wasserhärte)**, hängt von dem Gehalt an Calcium- und Magnesiumverbindungen ab. Je höher der Gehalt ist, desto härter ist das Wasser. Die Härte des Wassers spielt beim Waschen der Wäsche eine erhebliche Rolle. Je weicher das Wasser, desto weniger Wasserenthärter (bzw. Waschmittel) sind bei der Wäschepflege erforderlich.

Bitte halten Sie sich bei der Dosierung an die **Angaben der Waschmittelhersteller**.

Härtebereich		° deutsche Härte (°dH)	Gesamthärte Millimol (mmol/l)
1	<b>weich</b>	kleiner 8,4	kleiner 1,5
2	<b>mittel</b>	8,4 bis 14	1,5 bis 2,5
3	<b>hart</b>	größer 14	größer 2,5

Nach dem Wasch- und Reinigungsmittelgesetz vom 29.04.2007.

**pH-Wert**

Der pH-Wert sagt aus, ob eine wässrige Lösung sauer, neutral oder alkalisch ist.

Ist der pH-Wert **kleiner als 7**, so ist die Lösung **sauer**.

Ist der pH-Wert **genau 7**, so ist die Lösung **neutral**.

Ist der pH-Wert **größer als 7**, so ist die Lösung **alkalisch** (basisch).

		Zum Vergleich	
		Flüssigkeit	pH-Wert
<p><b>sauer</b>      N e u t r a l      <b>alkalisch</b></p> <p>pH-Wert: 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14</p>	Magensaft	0,9 bis 1,5	
	Zitronensaft	2,3	
	Sauermilch	4,4	
	Harn	4,8 – 7,4	
	Haut	5,5	
	Regenwasser (durch gelöste Kohlensäure)	5,5 – 5,8	
	Milch	6,4 – 6,7	
	Menschliches Blut	7,38	
	Meerwasser	7,8 – 8,2	
	Darmsaft	8,3	