

## Wasseraufbereitung



### PARAMETER VOM WASSERVERSORGER

HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>-Konzentration:\* 212 mg/l (9.7°dH)

Kalzium: 56.2 mg/l (7.9°dH)

Magnesium: 12.4 mg/l (2.9°dH)

Sulfat: 7.8 mg/l

Chlorid: 7.6 mg/l

Natrium: 5.12 mg/l

**Restalkalität berechnen**

**Restalkalität: 2.5 mmol/l (=7.1°dH)**

\*In der Trinkwasseranalyse als Säurekapazität bis pH 4.3, Hydrogen- oder Bikarbonat-konzentration, Alkalität oder Alkalinität, Carbonathärte oder Temporäre Härte zu finden. Einfach den Wert mit der entsprechenden Einheit (z.B. mmol/l, °dH u.a.) eingeben.

### WASSERAUFBEREITUNG

Vorbehandlung mit CaO (optional) >

Wassermenge

Gesamtvolumen: 80 L

Einmischwasser (Hauptguss): 52 L

Salze und Milchsäure (optional) ✓

Zugabe nur zum Einmischwasser (Hauptguss)

CaSO<sub>4</sub> × 2H<sub>2</sub>O: 80 g

CaCl<sub>2</sub> × 2H<sub>2</sub>O: g

MgSO<sub>4</sub> × 7H<sub>2</sub>O: 15 g

NaCl: g

NaHCO<sub>3</sub>: 25 g

Milchsäure: ml 80 %ig

Sauermalz zur Maische (optional) >

Verschnitt mit Zweitwasser (optional) >

pH-Wert Vorhersage Maische (optional) >

**Wasser aufbereiten**

### Übersicht Brauwasser nach Aufbereitung

Restalkalität:  
2.8 mmol/l (7.9°dH)

#### Ionenprofil

Kalzium: 289 mg/l

Magnesium: 30.9 mg/l

Sulfat: 638.8 mg/l

Chlorid: 7.6 mg/l

Natrium: 90.6 mg/l

Ausführlicher Brauwasserbericht >

## Theorie

### Inhalt

1. Bedeutung des Brauwassers
2. Alkalität und Restalkalität
3. pH-Wert der Maische
4. Bedeutung der Restalkalität und des pH-Wertes