

Übersicht des Sauerstoffgehalts bei der Herstellung von Sauerstoff - Wasser mit dem Hochkonzentrat O₄

Anzahl der Tropfen	Benötigtes Wasser	Sauerstoffgehalt nach der Herstellung: Darstellung in ppm / mg
25 Tropfen \triangleq ca. 1 ml 1 Flasche ist ca. 60 ml / ca. 1600 Tropfen		ppm = parts per million (10.000 ppm = 1 %) mg = Milligramm (1000 mg = 1 Gramm)

5 Tropfen	5 ml	180.000 ppm
25 Tropfen	50 ml	7200 ppm
25 Tropfen	250 ml	1440 ppm
25 Tropfen	1000 ml / 1 Liter	360 ppm \triangleq 360 mg
25 Tropfen	2 Liter	180 ppm
1 Flasche	120 Liter	180 ppm

Mit dem Hochkonzentrat O₄ Stabilisierter Sauerstoff hergestelltes Sauerstoffwasser enthält ca. o.g. Menge an stabilisiertem Sauerstoff.
Im Handel üblich in Flaschen abgefüllte Sauerstoffwasser enthält ca. 60 -70 ppm gelösten Sauerstoff.
Medizinisches Sauerstoffwasser erhält ca. 80 bis 250 ppm gelösten Sauerstoff.

Herstellungshinweise:

Vor Gebrauch etwas schütteln. Temperaturen über 40 Grad vermeiden. Das Konzentrat muss nicht gekühlt werden.
Bei der Herstellung des Sauerstoffwassers keine Metalllöffel oder Metallbehälter benutzen. Glas, Keramik, Holz oder Kunststoff verwenden.
Der Rohstoff bzw. dieses Hochkonzentrat ist für die Herstellung von Sauerstoffwasser konzipiert:
Es sollte nicht in Säfte oder anderen Lebensmitteln gegeben werden. Nur in Wasser.