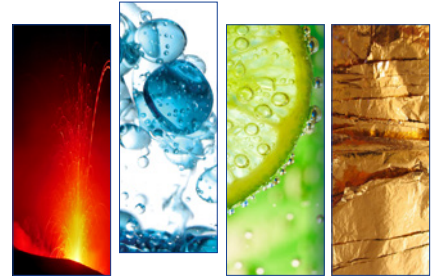


# O<sub>4</sub> Stabilisierter Sauerstoff

der ideale Rohstoff zur

Herstellung von hochdosiertem Sauerstoffwasser

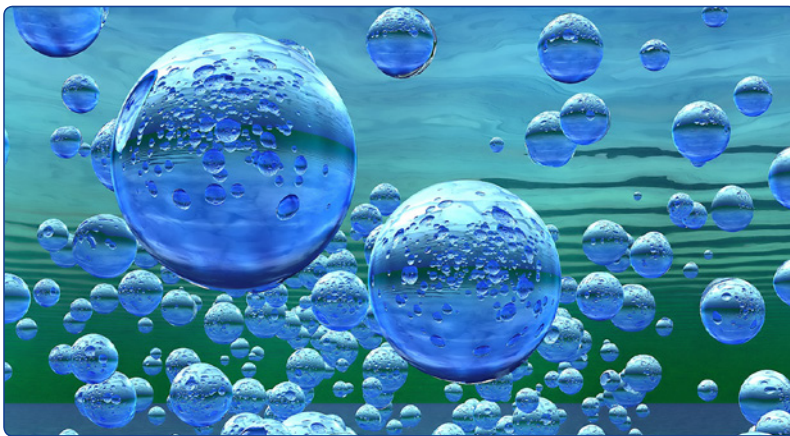


## O<sub>4</sub> Stabilisierter Sauerstoff (Hochkonzentrat)

Mittels Wasserelektrolyse werden reine O<sub>2</sub> Moleküle gewonnen. Diese werden in einem speziellen Verfahren mit anderen O<sub>2</sub> Molekülen stabilisiert.

Anschließend werden diese sehr hohe Mengen an Sauerstoff (E 948) in die bestehende salzarme (Meersalz) Wasserlösung gegeben.

Das fertige Hochkonzentrat dient selbst als Rohstoff zur Herstellung von Sauerstoff reichem Wasser, eine sinnvolle alternative zu Kohlensäure-(H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>) haltigem Wasser.



Diese Sauerstoffqualität entspricht dem Sauerstoff, der auch in Pflanzen oder Quellwasser vorkommt. Jedoch in sehr hoher Dosierung. Er ist direkt bioverfügbar. Der pH-Wert von O<sub>4</sub> ist sehr ausgeglichen zwischen 6,8 und 7,2.

## Alle Inhaltsstoffe in Lebensmittelqualität

- 3-fach gereinigtes Trinkwasser
- Sauerstoff, gewonnen durch Wasserelektrolyse (E 948)
- Meersalz (welches noch gefiltert wurde und deren Restbestand ca. 0,7 % dieses Rohstoffes beträgt)

## Sauerstoffgehalt / Vergleich

Als Beispiel: In der Bewertung von sauerstoffreichem Wasser ist die Anzahl von Sauerstoffmolekülen im Wasser mit entscheidend. Gemessen in ppm (parts per million/Teile pro Millionen).

- Leitungswasser 3 - 6 ppm
- frisches Quellwasser 10 - 12 ppm
- 25 Tropfen (1 ml) „O<sub>4</sub>“ auf 200 ml Wasser + 1750 ppm

## Garantie



### O<sub>4</sub> Stabilisierter Sauerstoff:

Das Logo garantiert den Anwendern, dass es sich ausschließlich um das originale Hochkonzentrat in Reinstqualität handelt.



## Hoher Sauerstoffgehalt

Die Herstellung von Sauerstoffwasser in gewünschter Dosierung ist einfach. Tropfen Sie die gewünschte Menge an O<sub>4</sub> Stabilisiertem Sauerstoff in stilles Wasser. Die Standarddosierung ist 25 Tropfen auf ein 200 ml Glas.

### Die Konzentration von Stabilisiertem Sauerstoff im Wasser

O <sub>4</sub>	Wasser (ml)	ppm
25 Tropfen (1 ml)	1000	350
	500	700
	200	1.750
	100	3.500
	10	35.000

(Hinweise: Nur stilles Wasser verwenden. Keine Metallutensilien für O<sub>4</sub> - Sauerstoffwasser gebrauchen.)

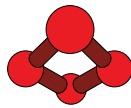
### Stabilisiert ohne Chlorit, Chlorat und ohne Chloroxide

Im Gegensatz zu anderen Sauerstoff-bindenden Stoffen wie Wasserstoffperoxid (H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>), Chlordioxid (ClO<sub>2</sub>), Chlorit (ClO<sub>3</sub>), Ozon (O<sub>3</sub>) ist „O<sub>4</sub> Stabilisierter Sauerstoff“ geruchs- und geschmacksneutral und sicher in jeder Dosierung.

## Der ideale Rohstoff

- ✓ hoher Sauerstoffgehalt
- ✓ sicher in jeder Dosierung
- ✓ einfach anwendbar
- ✓ leicht dosierbar
- ✓ einzigartig und bewährt





## **Ist der Rohstoff „O<sub>4</sub> Stabilisierter Sauerstoff“ ein Naturprodukt und was sind seine Bestandteile?**

Ja, „O<sub>4</sub> Stabilisierter Sauerstoff“ ist ein reines Naturprodukt ohne künstlichen Inhaltsstoffe, Farbstoffe oder chemische Konservierungsmittel. Es gibt nur drei Inhaltsstoffe in O<sub>4</sub>: Reines Wasser, stabilisierte Sauerstoff Moleküle und gereinigtes Meersalz (0,5%)

## **Wie gelangt der Sauerstoff aus dem Sauerstoffwasser in den Blutkreislauf?**

Unabhängige Forschungen zeigen, dass die mehratomigen Sauerstoffmoleküle in O<sub>4</sub> sicher und leicht durch Kapillaren im Mund (ultra-lingual und sublingual) sowie durch die Magenschleimhaut in den Blutkreislauf aufgenommen werden.

## **Kann die Stabilität von O<sub>4</sub> beeinflusst werden?**

Stabilität ist die Neigung eines Materials, Veränderungen oder Zersetzungen (z.B. durch chemische Reaktion oder durch Licht- und Wärmeeinwirkung) zu widerstehen.

O<sub>4</sub> Stabilized Oxygen ist stabil, kann aber unter bestimmten Bedingungen einige Eigenschaften verlieren. Die Sauerstoffmoleküle in O<sub>4</sub> werden instabil, wenn sie mit Metall in Kontakt kommen (wie ein Edelstahlöffel) oder wenn sie sich mit organischer Substanz (Lebensmittel) verbinden.

Verwenden Sie daher beim Rühren einen Löffel aus Keramik, Plastik oder Holz.

## **Muss O<sub>4</sub> verdünnt werden, um es zu verwenden?**

O<sub>4</sub> ist auch in unverdünnten Zustand unbedenklich. Sein Hauptverwendungszweck ist die Herstellung von Sauerstoffwasser. Geben Sie ihn hierzu in stilles Wasser.

## **Kann Sauerstoffwasser auch auf der Haut angewendet werden? Fördert Sauerstoffwasser die Gesundheit der Haut?**

Ja, Sauerstoff ist ein grundlegender Bestandteil, der bei der Reparatur geschädigter Haut hilft. Er ist wesentlich bei der Bildung von Elastin und Kollagen, den Proteinfasern, die die Stützstruktur der Dermis bilden.

Sauerstoff ist auch ein topisches Biozid und kann dazu beitragen, Entzündungen und Rötungen zu reduzieren, die durch schädliche Bakterien verursacht werden können.

Wenn der pH-Wert passt (wie bei O<sub>4</sub>) wirkt Sauerstoff beruhigend und besänftigend auf die Haut.

Sauerstoffwasser kann dazu beitragen Sonnenbrand oder andere Verbrennungen zu lindern.

## **Sauerstoffwasser und die Hautdurchblutung**

Kosmetika entfaltet optimal ihre Wirkung, wenn die Hautdurchblutung stimmt. Und die Hautdurchblutung verbessert sich durch Anwendung von Sauerstoffwasser. Kompetente Forscher der Kosmetikindustrie haben herausgefunden, dass schon ab 30 Jahren der Sauerstoffgehalt in der Haut kontinuierlich abnimmt. Bei regelmäßiger, peroraler Zufuhr von Sauerstoff, nimmt die Mobilität und Zirkulationsintensität des Blutes um mindestens 15% zu und damit auch die Nährstoffzufuhr und der Schlacke-Abtransport in den Versorgungsschichten der Unterhaut, einschließlich der Stachelzellschicht. Das können selbst die wirksamsten Kosmetika nicht erbringen. Die Anregung der Mikrozirkulation mit Sauerstoffwasser ist eine epidermale Reoxygenierungsmethode, welche die Wirksamkeit von Kosmetika und alle entsprechenden Behandlungsansätze potenziert und die Entschlackung der Haut bedeutend steigert.

Sauerstoffwasser kann auch hochdosiert auf die Haut gegeben werden (z.B. mit 25 Tropfen O<sub>4</sub> auf 1 oder 5 oder 10 ml Wasser).

## **Kann man O<sub>4</sub> mit Säften oder anderen Getränken mischen?**

Nein. Die Sauerstoffmoleküle in O<sub>4</sub> können instabil werden, wenn O<sub>4</sub> einer anderen Flüssigkeit als Wasser zugesetzt wird.

## **Kann man Sauerstoffwasser zusammen mit Lebensmitteln, Nahrungsergänzungsmitteln oder Medikamenten einnehmen?**

Sauerstoffwasser sollte nicht zeitgleich zusammen mit Lebensmitteln oder Medikamenten eingenommen werden. Eine zeitversetztes Trinken (ca. halbe Stunde) des Sauerstoffwassers ist sinnvoll, damit der Sauerstoff im Wasser seine Bestimmung als zusätzlicher Sauerstoffwasserbringer erfüllen kann.

## **Können Kinder Sauerstoffwasser einnehmen?**

Auf jeden Fall. Auch Säuglinge, Schwangere und stillende Mütter können ohne Bedenken die Vorzüge des Sauerstoffwassers genießen.

## **Können Haustiere/Tiere Sauerstoffwasser einnehmen?**

Ja. Die Dosierung sollte nach dem Gewicht bestimmt werden.

Wir empfehlen als Faustregel einen Tropfen O<sub>4</sub> pro fünf Pfund Gewicht. O<sub>4</sub> wird seit vielen Jahren von professionellen Trainern und Großtierärzten in der Pferdezucht und im Rennsport verwendet.

## **Kann O<sub>4</sub> verwendet werden, um die Qualität des für Notfälle gelagerten Wassers zu erhalten?**

Sauerstoffwasser hält grundsätzlich länger als normales Leitungswasser, da überschüssiger Sauerstoff, die Fähigkeit hat Keime und anaerobe Bakterien außer Kraft zu setzen. Wir empfehlen zur Lagerung Sauerstoffwasser mit mindestens 36 ppm Sauerstoff. (Es sind ca. 25 Tropfen auf 10 Liter Wasser.) Da der Sauerstoff durch hinzukommende Keime verbraucht werden kann, ist es sinnvoll ca. alle 3 Monaten die gleiche Menge O<sub>4</sub> in das Wasser zu geben, um den guten Sauerstoffgehalt aufrecht zu erhalten.

## **Ich bin auf einer natriumreduzierten Diät. Beeinflusst Sauerstoffwasser welches mit O<sub>4</sub> hergestellt wurde meine Nahrungsbeschränkungen?**

Nein. Selbst 500 ml Sauerstoffwasser (mit 50 Tropfen O<sub>4</sub> hergestellt) enthält weniger als 0,01 g (10 mg) Natrium.

## **Ist O<sub>4</sub> mit Wasserstoffperoxyd oder Chlordioxid (MMS, CDS) vergleichbar?**

Bei oben genannten Präparaten ist es überwiegend der Sauerstoff, der die Wirkeffekte bei der Wasseraufbereitung ermöglicht. Mit O<sub>4</sub> ist erstmalig gelungen, große Mengen von Sauerstoff zu stabilisieren ohne dass Chlorverbindungen (Chlordioxide, Chlorite, Chlorat...) verwendet werden. Dadurch ist es nicht nur geschmacklich angenehmer zu verwenden, sondern auch auf Grund seiner reinen Inhaltsstoffe sicher in jeder Dosierung.

## **Fällt Sauerstoffwasser in den Doping Bereich?**

Wenn z.B. Blut entnommen wird und dieses mit Sauerstoff oder Ozon angereichert wieder injiziert wird, fällt dies in den Bereich Doping.

Sauerstoffwasser, welches mit reinem Sauerstoff hergestellt ist und getrunken wird, fällt nicht darunter. O<sub>4</sub> Stab. Sauerstoff hat hierfür auch den BSCG (Banned Substances Control Group) Goldstandard erhalten, welcher den olympischen Standard der Drogentest bei Lebens- und Ergänzungsmitteln anwendet.

**Die Lagerung** (auch der bereits geöffneten Flaschen) ist in Zimmertemperatur möglich. Möglichst nicht über 30 Grad.

**Haltbarkeit:** Die geöffnete (und wieder verschlossene Flasche) ist genauso lange haltbar wie eine originale ungeöffnete Flasche.

Der Sauerstoff bleibt fest gebunden und verflüchtigt sich nicht beim öffnen. Um die Sauerstoff Moleküle gleichmäßiger zu verteilen kann vor Gebrauch die Flasche etwas geschüttelt werden.

Weltweite Auslieferung:

GLOBALIS - Oase der Natur  
Westheim 42  
93049 Regensburg  
Germany

Telefon 0941 / 399 67 07  
Telefax 0941 / 399 67 04  
www.globalis.info  
mail@globalis.info