



BIOGON® næringsmiddelgasser.

BIOGON® O (E948). Gassformig oksygen. O₂



Applikasjoner

BIOGON® O, oksygen med riktig renhet, beregnet på bruk i næringsmiddelindustrien brukes ofte til ølbrygging i forbindelse med startkultur. Ølbryggere som ønsker å repetere sin produksjon uten tilførsel av villgjær gjennom vanlig luft, bruker oksygen med riktig renhet.

Gassformig oksygen brukes også sammen med andre luftgasser som nitrogen og karbondioksid til pakking av næringsmidler dersom kunden har stort volum og har egen gassmixersentral. Fra andre europeiske land er det kjent at man også pakker rødt kjøtt i høyoksygen for å oppnå fargestabilitet. I og med at høyoksygen (>20,9 %) er eksplosivt setter slike emballeringsmetoder store krav til pakkemaskiner som benyttes.

Produktspesifikasjon

BIOGON® O (E948). Gassformig oksygen. O₂

Produktnavn	Renhet	Urenheter		Smak og lukt	Flaske- størrelse	Innhold	Vare- nummer
	vol %	enhet	ppm				
	O ₂	H ₂ O	CnHm*				
BIOGON® O	≥ 99,5	≤ 20	≤ 100	Ingen	50 l	9 m ³	106283
BIOGON® O	≥ 99,5	≤ 20	≤ 100	Ingen	12x50 l	108 m ³	106358

*Omkalkylert til metan.

Samtliche BIOGON® produkter oppfyller alle krav i den norske og europeiske næringsmiddelreguleringen. Disse inkluderer blant annet den europeiske regulering (EG) nr 852/2004, regulering (EG) nr 178/2002, regulering (EG) nr 1333/2008 og regulering (EG) 231/2012. Gassene i produktgruppen BIOGON® inneholder ingen allergener. I produksjonsprosessen for BIOGON® næringsmiddelgasser forekommer ingen genetisk modifiserte organismer (GMO).

Fysiske egenskaper

Gassformig oksygen er fargeløs, smak- og luktfri. Oksygen er i seg selv ikke brennbar, men vil understøtte en brann. Oksygen er oksiderende og ved høy temperatur kan en økning av oksygeninnholdet med få prosent øke faren for antennelse av brennbare stoffer. Myndighetene har satt sikkerhetskrav til utførelsen av gassentraler hvor oksygen inngår.

Atmosfærisk luft inneholder 20,94 vol% oksygen og ren gassformig oksygen er omtrent 1,1 ganger tyngre enn luft. Oksygen har en viss løslighet i vann og alkohol. Oksygen vil kunne danne kjemiske forbindelser til alle grunnstoff foruten de letteste edelgassene. Oksygen er lite reaktivt ved romtemperatur, men reaksjonshastigheten øker med økende temperatur.

Oksygen fremstilles ved destillasjon av atmosfærisk luft i en luftgassfabrikk.

Fysiske data

Gasstype og symbol	Oxygen, O ₂	
Kokepunkt	-183 °C	
Fordampingsenergi, 1 bar	213 kJ/kg	
Varmekapasitet (15 °C)	0,92 kJ/kg K	
Omregningsfaktorer	1 Nm ³ = 1,148 liter = 1,311 kg	
	1 liter = 0,871 Nm ³ = 1,142 kg	
	1 kg = 0,763 Nm ³ = 0,876 liter	
Kritiske verdier	Kritisk temperatur	-118,6 °C
	Kritisk trykk	50,4 bar
	Kritisk tetthet	0,436 kg/liter

1 Nm³ = 1 m³ ved 15 °C, 0,980665 bar abs. Literbetegnelsen brukes for gass i flytende form.

Sikkerhet

Linde har som mål å opprettholde et høyt nivå av sikkerhet og beskyttelse, både for ansatte og miljøet. Vennligst les våre sikkerhetsdatablader (tilgjengelig på www.linde-gas.no) før du bruker produktet.

Leveringsform

Komprimert gass i flasker/pakker.