

O Z O N

Formula: O_3

MDK: 0,1 mg/m³

SVOJSTVA

Ozon je alotropska modifikacija kisika. To je bezbojan plin ili tanopleva tekućina. Ima intenzivan miris koji je u većim koncentracijama neugodan. Jako oksidativno sredstvo.

Molekularna težina	48,0	Topivot	u vodi se raspadaju, topiv u kloroformu i tetra-klorugljiku
Vrelište, T.k, °C	-111,1	Ladište, T.t, °C	-251
Specifična težina	plin 2,1444 tekuć. 1,71 g/l	Odnos ppm i mg/m ³ kod 25°C i 760 mm Hg	1 ppm: 1,963 mg/m ³ 1 mg/m ³ : 0,509 ppm

UPOTREBA

Ozon se upotrebljava kao sredstvo za čišćenje zraka i vode za piće te kao oksidativno sredstvo u kemijskim reakcijama. Ozon nastaje pri nekim procesima, kao npr. kod elektrolize vode, kod oksidacije fosfora na zraku, u kvarc-svjetiljkama i dr.

OPASNOSTI

O p a s n o s t z a z d r a v l j e

Ozon ima jako nadražujuće djelovanje na gornje dišne organe. U koncentraciji od 0,015 ppm može se osjetiti po mirisu (ima miris po ječmu), u koncentraciji od 1 ppm ima neugodan miris po sumporu. U toj koncentraciji može izazvati glavobol i nadražaj dišnih organa, ali ti simptomi nestanu kada prestane djelovanje. U vrlo visokim koncentracijama može djelovati smrtno jer stvara plućni edem.

O p a s n o s t o d p o ž a r a

Postoji velika opasnost od požara kod kemijskih reakcija s reducen-sima.

O p a s n o s t o d e k s p l o z i j e

Vrlo je eksplozivan ako je u blizini plamena ili izvora topline ili u kemijskim reakcijama s reducentsima.

METODE ODREĐIVANJA KONCENTRACIJE U ZRAKU

Ako u atmosferi nema drugih oksidirajućih materijala (dušikovi oksi-di, peroksiđi) onda se koncentracija ozona može odrediti apsorpcijom u kiseloj otopini kalijevog jodida i titracijom s natrijevim tiosulfatom.

Ako u zraku postoje i drugi oksidansi, onda se apsorpcija obavlja u kromnoj kiselini i kalijevom permanganatu.

Koncentracija ozona može se odrediti i indikatorskim cjevčicama. Kao reagens se upotrebljava indigo, koji u reakciji s ozonom mijenja boju, od plave na bijelu.

ZAŠTITA PRI RADU

Pri radu s ozonom radnici moraju zaštititi oči i dišne organe od nadražujućeg djelovanja. Moraju nositi zaštitne naočale i plastične štitnike za lice. Za zaštitu dišnih organa upotrebljavaju se maske s manjanovim dioksidom, ali ne od gume, već od plastične mase koja ne propušta ozon.