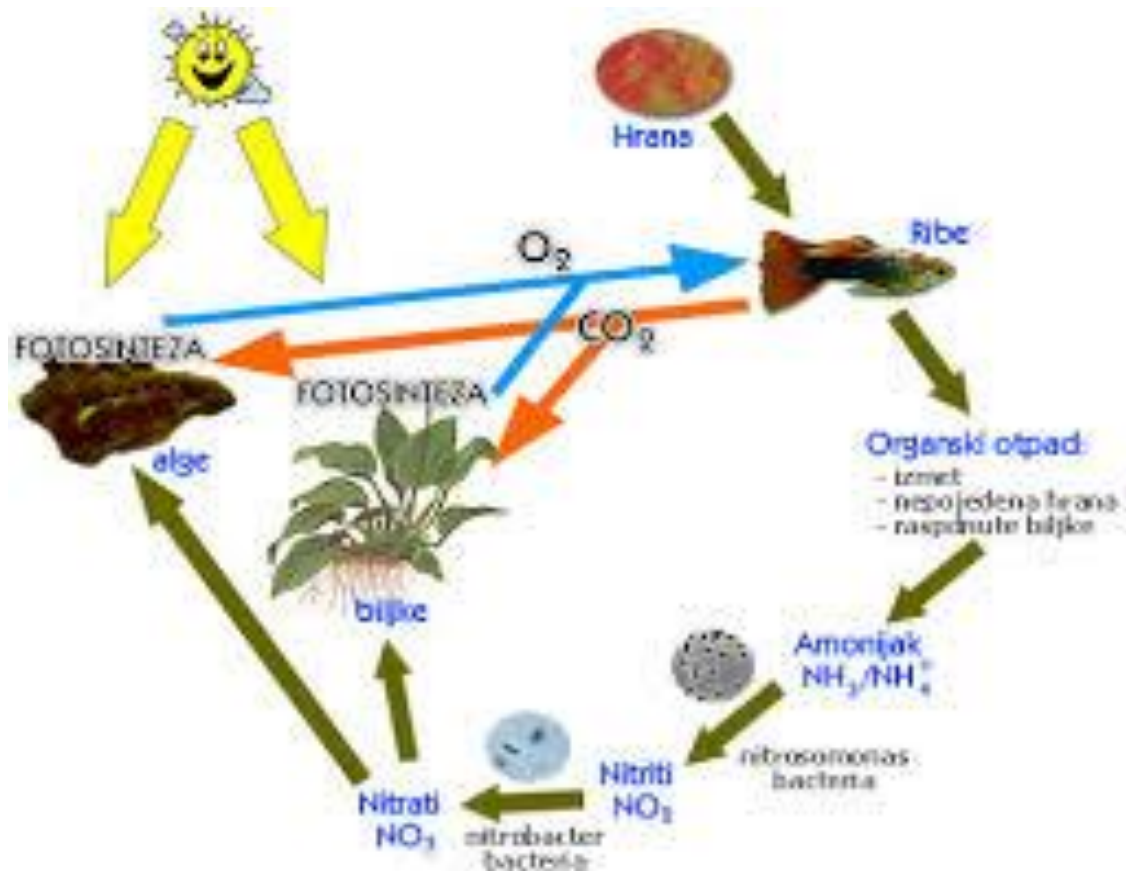


KISIK I NJEGOVI SPOJEVI



ELEMENT KISIK

Biogeni element

Esencijalni makroelement

Najzastupljeniji element u ljudskom organizmu

Najzastupljeniji element u Zemljinoj kori

16. skupina PSE

p-blok elemenata

[He] 2s²2p⁴

Dvovalentan: II

Oksidacijski broj: - II

ELEMENTARNA TVAR KISIK

Plin bez boje, mirisa i okusa

Veće gustoće od zraka

$M_r(\text{O}_2) = 32$, $M_r(\text{zrak}) = 29$

Slabo topljiv u vodi

Zastupljen u zraku ($\varphi = 21 \%$)

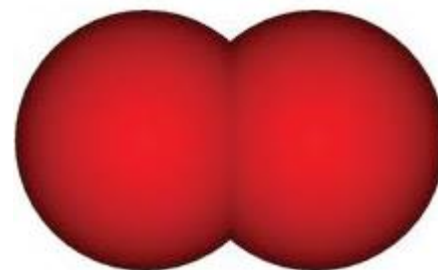
Žarenje kalijevog permanganata



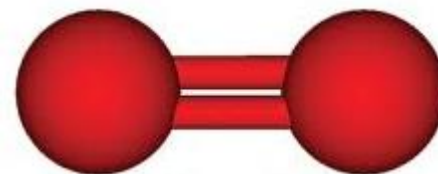
Elektroliza vode



Frakcijska destilacija tekućeg zraka



*Molekulska
građa*

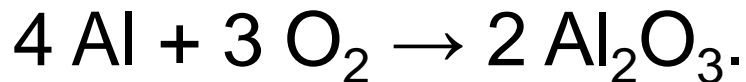
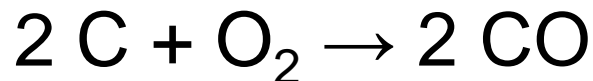
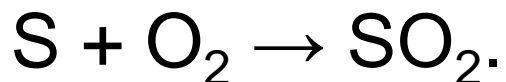
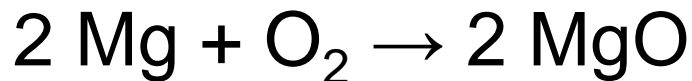


KEMIJSKA SVOJSTVA KISIKA

Reaktivan na povišenoj temperaturi

Podržava gorenje, vrenje, hrđanje

SPOJEVI KISIKA



bazični oksid

kiseli oksid

neutralni oksid

amfoterni oksid

ELEMENTARNA TVAR OZON

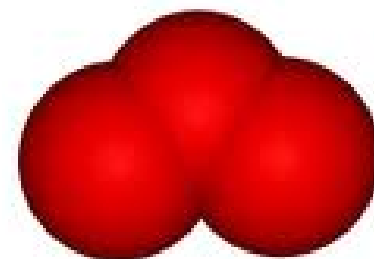
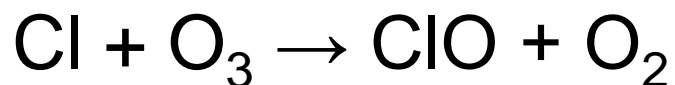
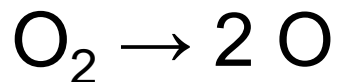
Plin bez boje, specifičnog mirisa

Štetan (izaziva glavobolju)

Jako oksidacijsko sredstvo

Dezinfekcija operacijskih sala,
pitke vode

Zaštita Zemlje od UV zračenja



*Molekulska
građa*

