

KISEONIK

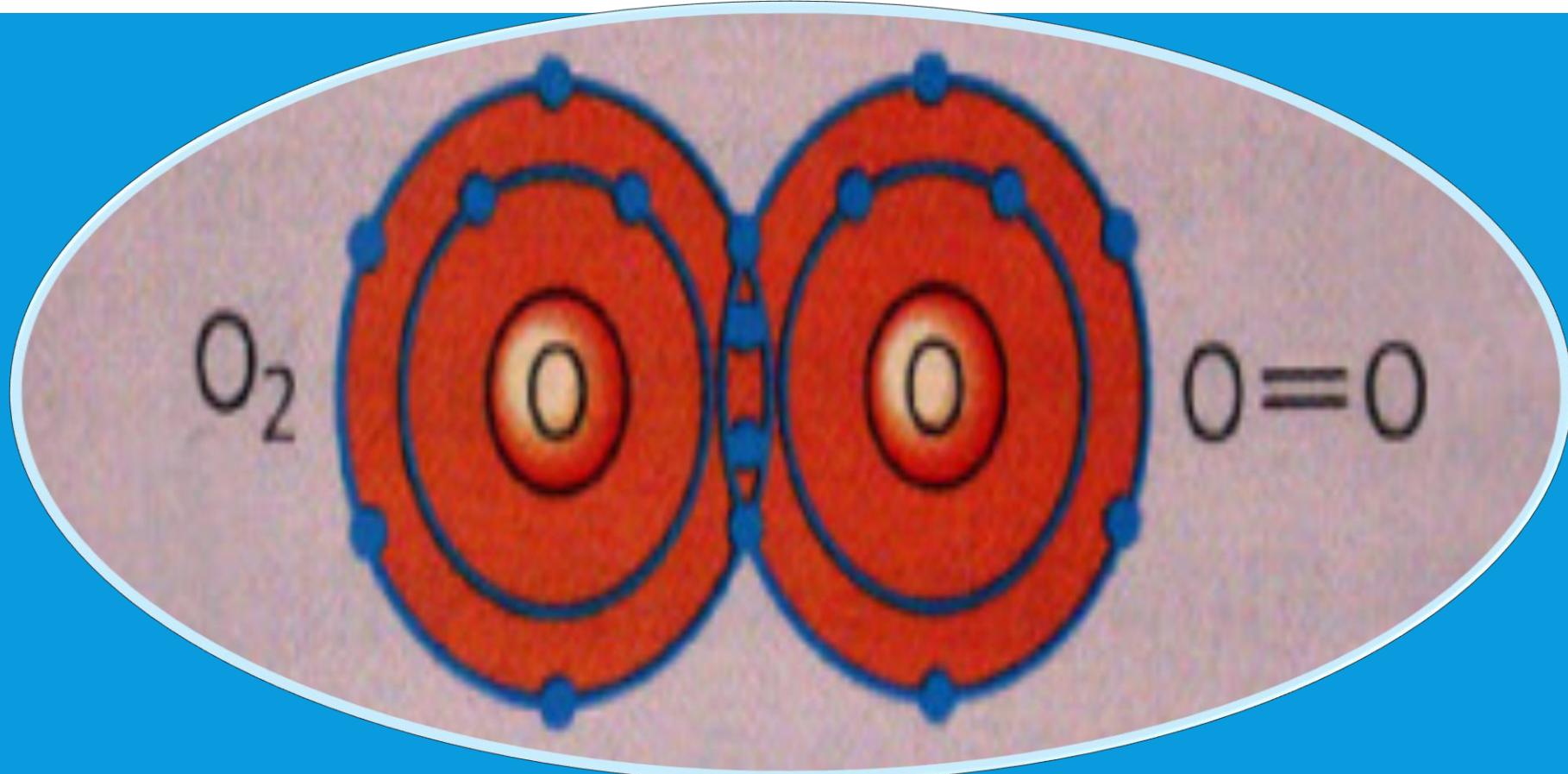


ŠESTA GRUPA, DRUGA PERIODA



Lantmästare

Abschneide



FIZIČKE OSOBINE

- Gas
- Bez boje mirisa i ukusa
- Teži je od vazduha
- Slabo rastvoran u vodi, ali dovoljno da omogući život
- Ne gori, ali podržava gorenje

NALAŽENJE

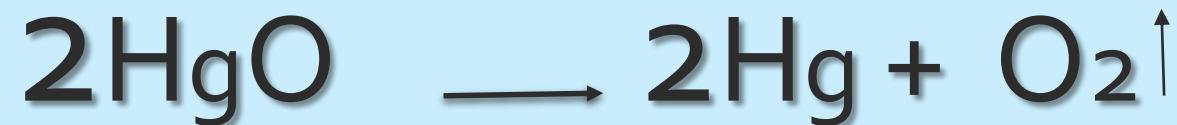
- U elementarnom stanju (vazduh, voda)
- U obliku jedinjenja (minerali u Zemljinoj kori)
- Biogeni element (proteini, masti,...)

DOBIJANJE

- Elektroliza vode



Zagrijavanjem jedinjenja koja ga lako otpuštaju





U prirodi ga stvaraju zelene biljke u procesu **FOTOSINTEZE**



ZNAČAJ I PRIMJENA

- Biogeni element (proteini,masti,ugljeni hidrati)
- Ćelijsko disanje
- Sagorijevanje molekula pri čemu se oslobađa energija (rast,razvoj,...)
- Vazduh obogaćen kiseonikom koriste : bolesnici, avijatičari, ronioci
- Procesima sagorijevanja

ZADATAK

Izračunaj količinu kiseonik koja
sadrži
 $36 * 10^{23}$ molekula kiseonika.

Zadaća:

143. zadatak iz zbirke

Koliko ima

- a) mola
 - b) molekula
 - c) atoma
- u 256 g kiseonika?