

KISIK

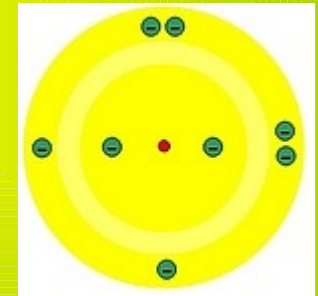
SPLOŠNO

Atomsko število	8
Masno število	16
Perioda	2.
Skupina	VI

ZNAČILNOSTI

- ~ Ko je utekočinjen je modrikaste barve
- ~ Pri trdnem stanju je temno moder
- ~ Njegovo tališče je pri -218°C , vrelišče pa pri 128°C
- ~ Ima dve samostojno obliki: O_2 - (dikisik) in O_3 - (trikisik)

Število lupin	2
2. lupina	6
1. lupina	2



UPORABA

Spajanje s kisikom je bistveni del procesa dihanja, gnitja,

...

Te reakcije s skupnim imenom imenujemo oksidacija, ostale spojine pa oksidi.

Kisik sodeluje v biokemijskih procesih v organizmu in je življenjskega pomena za rastline in živali.

Uporabljamo ga za varjenje in rezanje kovin, za dihalne aparate, za pogon raket, za mnoge procese v kemijski tehnologiji.

Posledica velikih požarov je tudi večja prisotnost kisika.



PRIDOBIVANJE

V naravi kisik nastaja pri fotosintezi in sicer zelene rastline pretvorijo ogljikov dioksid in vodo pod vplivom sončne svetlobe v ogljikove hidrate in kisik.

V laboratorijih pa pridobivajo kisik v manjših količinah s segrevanjem različnih soli, ki pri višji temperaturi kisik oddajo.

Industrijsko kisik pridobivajo iz zraka-zrak utekočinijo in potem z destilacijo ločijo dušik od kisika.

NA ZEMLJI JE VEDNO MANJ KISIKA

Ljudje lahko živijo tedne brez vode in mesece brez hrane, brez kisika pa bi se življenje končalo v trenutku. Od vseh elementov, prisotnih v človeškem telesu, je samo kisik tisti, ki se mora, da se življenje lahko nadaljuje, stalno izmenjavati iz sekunde v sekundo.

Številne raziskave kažejo, da prisotnost kisika na zemlji upada. Znanstveniki so ugotovili, da je vsebnost kisika v ozračju danes tudi do trikrat manjša, kot pa v starodavnih časih ter da le ta še vedno in pospešeno upada.

VIRI

<http://sl.wikipedia.org/wiki/Kisik>

<http://www.dijaski.net/?stran=kem>

http://images.google.si/images?hl=sl&rlz=1R2SKPB_sISl327&um=1&sa=1&q=KISIK&aq=f&oq