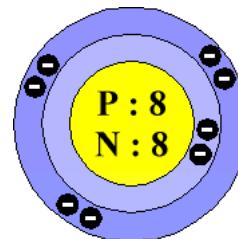
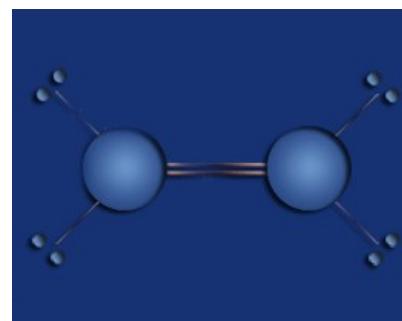
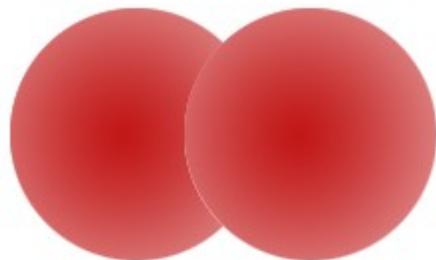
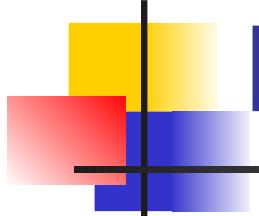


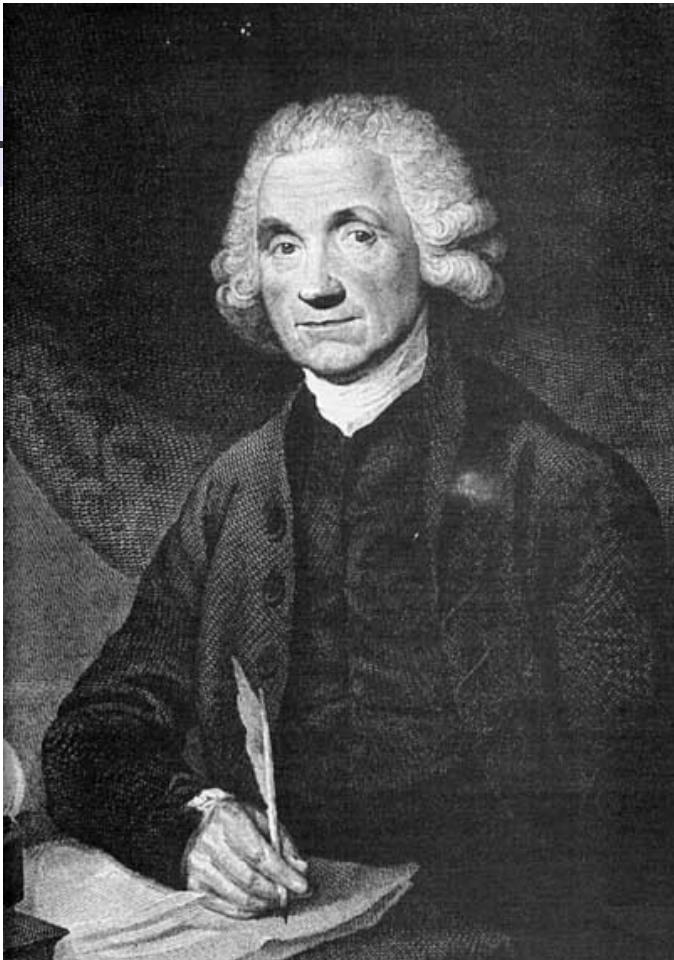
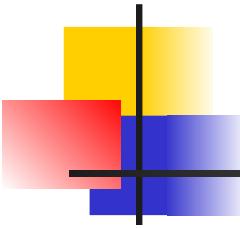
Lastnosti a in reakcije z drugimi elementi





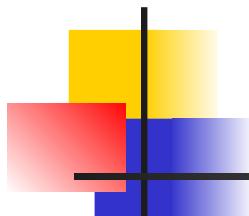
Lastnosti kisika

- kisik, žveplo, selen, telur
- trdno agregatno stanje
- brez barve, vonja, okusa
- v vodi nekoliko topljiv
- utekočinjen: modrikaste barve
- trdno: temno moder
- tališče - 54.8 K (-219°C), vrelišče - 90.188 K (-183°C)



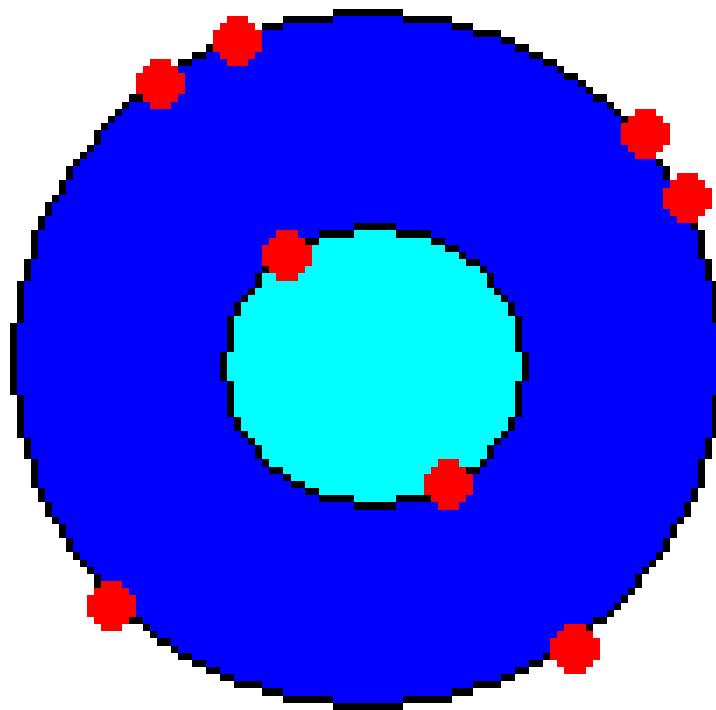
em
ajde
ali
y ob
ud
raz
ebro

- Scheele & Priestley - neouavisno eden od drugega

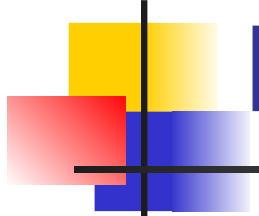


Splošno

- simbol C
- Lavoisier je najvažniji
- masno še
- 2. periodična
- 6 zunanjih
- najbolj reaktivni
- eksotermalno sprošča



I	II		III	IV	V	VI	VII	VIII									
H			B	C	N	O	F	He									
Li	Be		Al	Si	E	S	Cl	Ne									
Na	Mg		Ga	Ge	As	Se	Br	Ar									
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
Cs	Ba		Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
Fr	Ra		Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Uun	Uuu	Uub						
			La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
			Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr



Pridobivanje kisika

- fotosinteza
- v laboratoriju, s segrevanjem različnih soli
- frakcionirana destilacija
- elektroliza

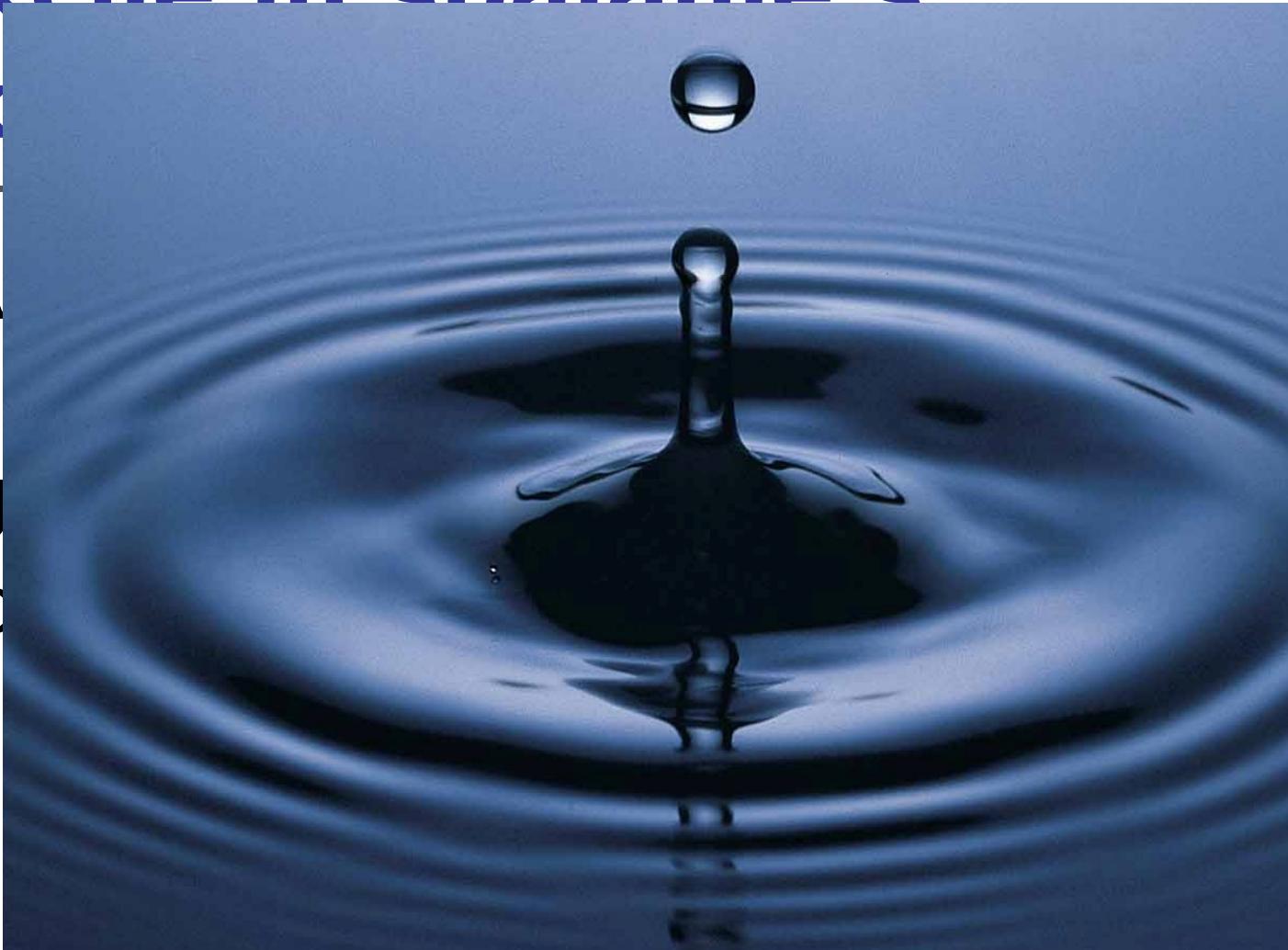
Uporaba kisika

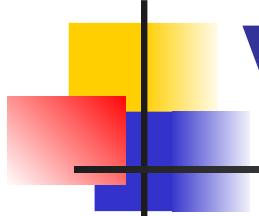
- nujen za dihanje
- hemoglobin veži
- oksidant v industriji
- oksidira nečistočine
- varjenje, rezanje



Reakciie in spaianie s kisikom

- bistva
- zara
- reag
- eksot
- ions
- oglji
- H_2O





Viri in literatura

- <http://sl.wikipedia.org/wiki/Kisik>
- http://vsebine.svarog.org/periodni_sistem/elementi/008.htm
- <http://www.minet.si/kemija/>

KONEC