

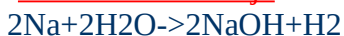
1 SKUPINA

-So alkalijske spojine,najpomembnejši reducenti,
V naravi v elementarnem stanju,reaktivnost narašča po
Skupini navzdol,niska tališča,vrelišča in gostoto, so mehke,
Tvorijo ionske spojine ki so dobro topne v void,
Najpomembnejša spojina je NaOH.

-pridobivanje NaOH z elektrolizo NaCl



-eksotermna reakcija



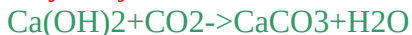
2 SKUPINA

-so zemeljsko alkalnijske,višja vrelišča,tališča ter gostoto od 1. skp.
Reagirajo z H₂O

- reakcija H₂O z Ca

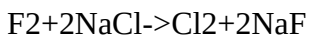


-strjevanje malte

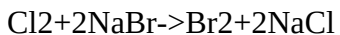


7 SKUPINA

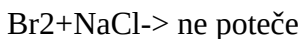
So oksidanti(flour narajočnejši),so obarvani,po skupini
Oksidacijske lastnosti padajo



F ispodrine Cl,Br



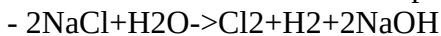
Cl ispodrine Br



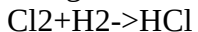
KLOR

Strupen rumeno-zelen plin,

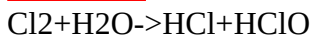
Pridobivamo z elektrolizo raztopine NaCl



Zreagira s kisikom,nastane HCl



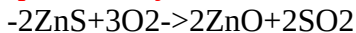
-Klorovica



-Varekina



-pridobivanje cinka is cinkovega sulfida:



IOD

Se obarva vijolično, sublimira iz trdega v plinasto stanje,
Ni topen v vodi, pomankanje povzroča golšavost

6 SKUPINA

So halogeni elementi, najbolj pomembna O_2 in S, nahajajo se
V elementarnem stanju

O_2 - je plin brez barve in vonja, ne gori a omogoča gorenje, je

Najbolj razširjen element v zemljski skorji, vezan je

V različnih spojinah, nastaja pri fotosintezi :



S - pri sobni temperaturi v trdnem stanju, je nekovina rumene barve,

Je netopen, v naravi v elementarnem stanju, vulkanskega izvora,

Nastopa v različnih spojinah

Spojine S z O_2

- $S + H_2 \rightarrow H_2S$ vodikov sulfid
- $H_2S + H_2O \rightarrow H_2S$ žveplovodikova kislina
- $H_2S + H_2O \rightleftharpoons HS + H_3O$
- $HS + H_2O \rightleftharpoons S + H_3O$
- $S + O \rightarrow SO_2$ žveplov 4 oksid

Pridobivanje žveplove 6 iz elementov :

- $S + O_2 \rightarrow SO_2$
- $SO_2 + O_2 \rightarrow SO_3$
- $SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$
- $2H_2SO_4 + 2Ag \rightarrow Ag_2SO_4 + SO_2 + 2H_2O$
- $C_{12}H_{22}O_{11} + H_2SO_4 \rightarrow 12C + 11H_2O$
- $Al + H_2SO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + 3H_2$