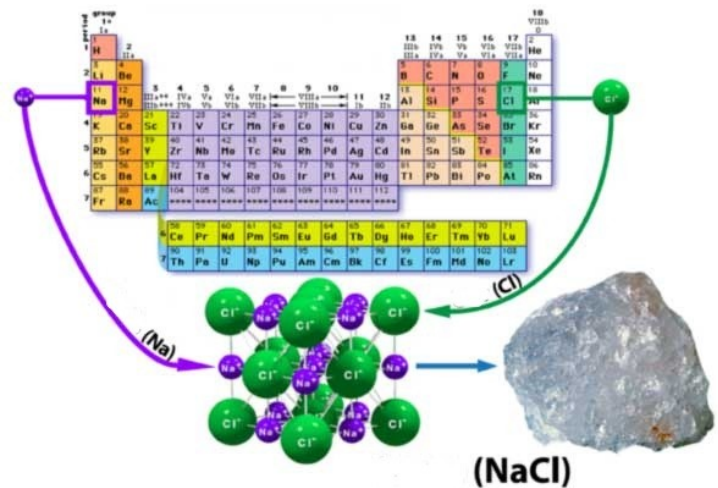




Natrijev
klorid

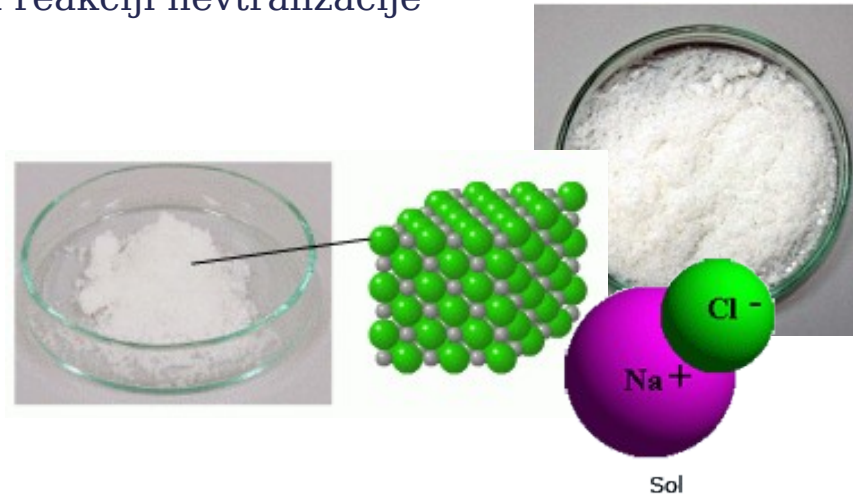
Vsebina:

- Opis spojine
- Kemijski in fizikalni podatki
 1. Natrijev klorid, kot kemijska spojina
 2. Nekaj podatkov za čist natrijev klorid
 3. Topnost natrijevega klorida v različnih topilih
- Nastanek in struktura natrijevega klorida
 1. Kako nastane natrijev klorid?
 2. Koordinacijsko število
- Uporaba natrijevega klorida
- Vplivi soli na zdravje



Opis:

- Je sol
- Je zelo pomembna spojina za človeka
- Nastane pri reakciji nevtralizacije



Kemijski in fizikalni podatki:

- Je snov brez vonja
- Ima obliko belih kristalčkov
- Je topen v vodi (topnost se viša s temp.)



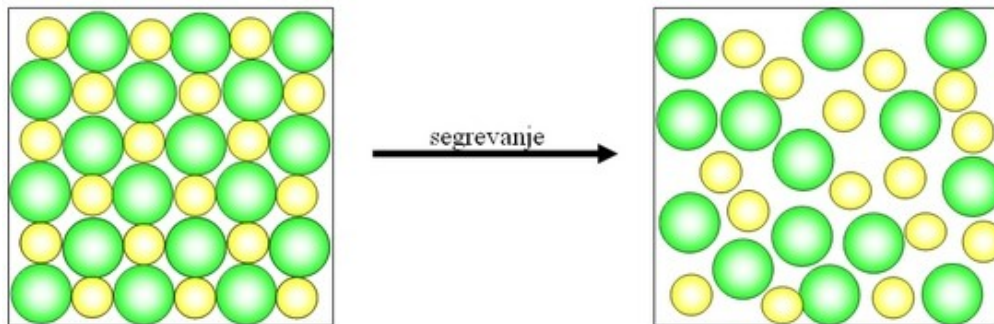


Skica drobljenja ionskega kristala

Kemijski in fizikalni podatki:

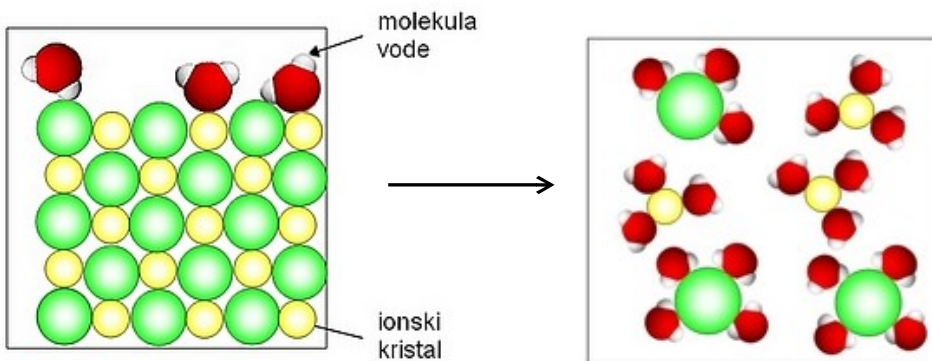
NEKAJ PODATKOV ZA ČIST NATRIJEV KLORID:

- Molska masa: 55,4428 g/mol
- Tališče: 800.8 °C
- Vrelišče: 1465 °C
- pH: 6,7-7,3
- Standardna tvorbena entalpija: -411,12 kJ mol⁻¹



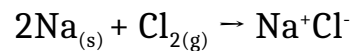
Kemijski in fizikalni podatki:

<u>Topilo</u>	<u>Topnost NaCl (g/100g topila)</u>
Voda (H ₂ O)	36
Amonijak (NH ₃)	3,02
Mravljinčna kislina (CH ₃ COOH)	5,2
Metanol	1,4
Aceton	0,000042

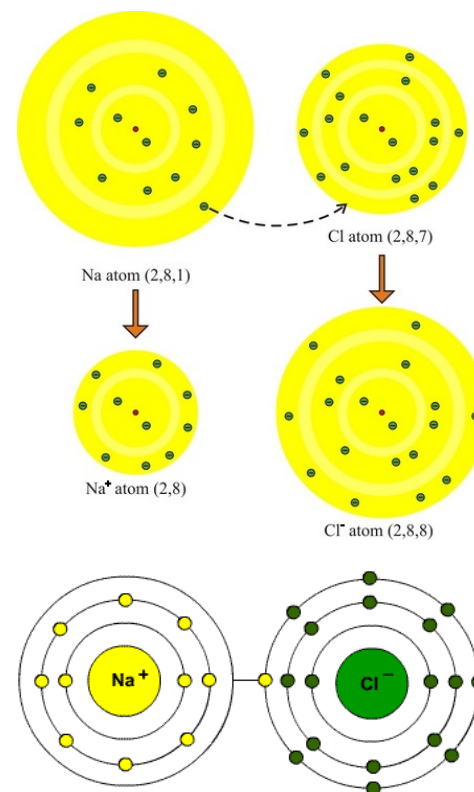


Nastanek in struktura NaCl:

- Je ionsko zgrajena snov, s formulo NaCl
- Kako nastane natrijev klorid?
 - Natrijev atom odda en elektron atomu klora.
 - Atoma se privlačita zaradi nasprotnega naboja.



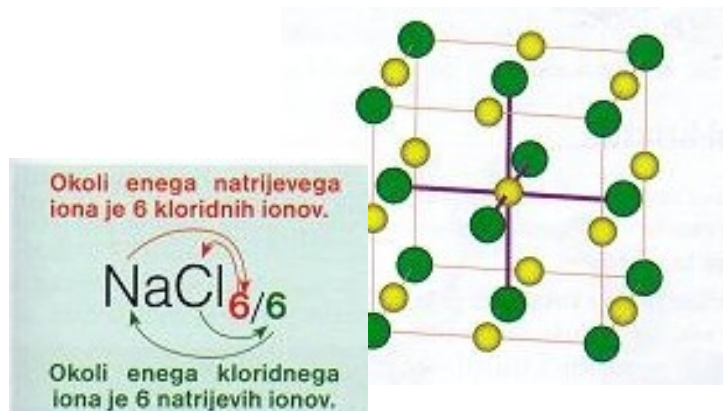
- Privlak med atomoma imenujemo ionska vez.
- NaCl nastopa kot skupek ionov.



Nastanek in struktura NaCl:

- Pri natrijevem kloridu je koordinacijsko število 6/6
- Okoli kationa Na^+ se orientira 6 anionov Cl^- in obratno

KOORDINACIJSKO ŠTEVILO: V kristalu predstavlja število istovrtnih gradnikov, ki se nahajajo v neposredni bližini opazovanega gradnika.



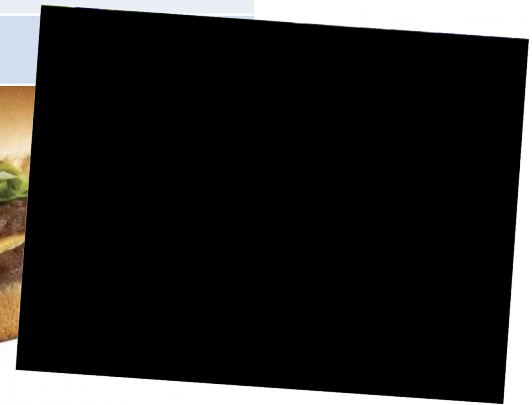
Uporaba natrijevega klorida:

- Kot konzervans za nekatera živila
- Za razkuževanje ran
- Kot začimba v prehrani
- Za odstranjevanje pijavk



Vplivi soli na zdravje:

+	-
Transport snovi po telesu	Povečan krvni pritisk
Ravnotežje med kislinami in bazami	Nevarnost srčnega infarkta
Uravnava osmotski pritisk	Obolenja notranjih organov
Tvorba želodčne kisline	Osteoporoza
Sestavni del krvi, solz, seča ...	



Viri:

- SMRDU, Andrej: Kemija, snov in spremembe - učbenik za 1. Letnik gimnazije, založba Jutro
- LAZARINI, Franc: Splošna in anorganska kemija, DZS, Ljubljana 1984
- Internetni vir 1: http://en.wikipedia.org/wiki/Sodium_chloride. (6.6.2012)
- Internetni vir 2: <http://www.saltinstitute.org/Uses-benefits>. (6.6.2012)



Hvala za
pozornost!