

TIJEK I REZULTATI ISTRAŽIVAČKOG RADA

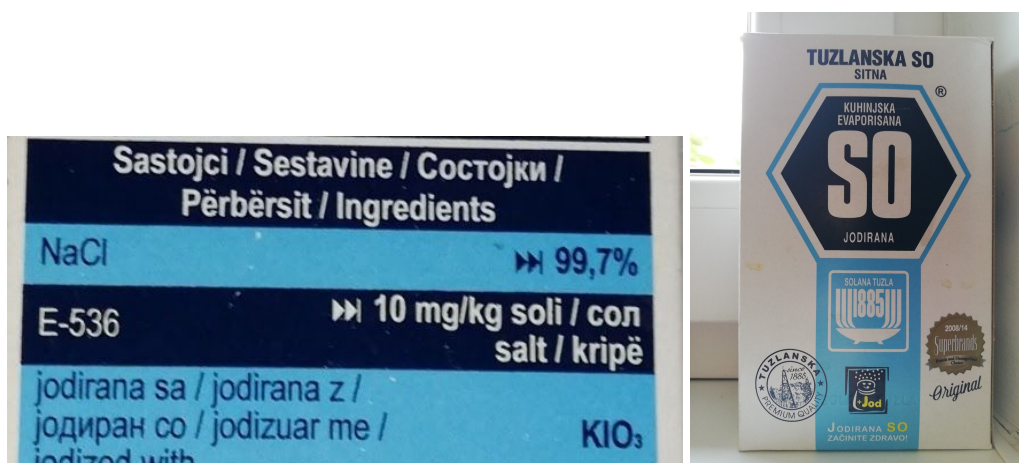
TIJEK ISTRAŽIVAČKOG RADA

1. Proučavanje zadane lekcije.
2. Prikupljanje informacija sa već navedenih izvornika.
3. Prikupljanje fotografija ionskih spojeva.
4. Izrada plana pisanja istraživačkog rada u bilježnicu i izrada nacрта istraživačkog rada.
5. Stavljanje svih informacija, podataka i fotografija u dokument.

REZULTATI ISTRAŽIVAČKOG RADA

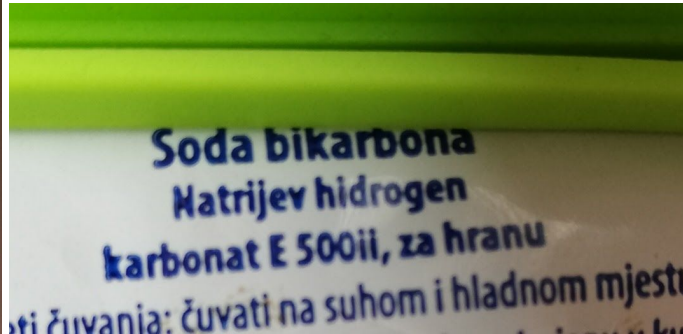
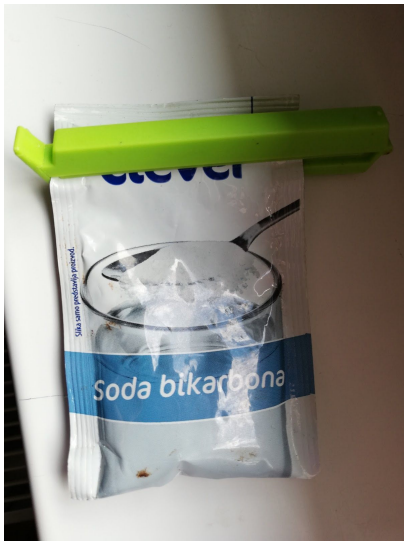
Kao što sam već napisala u istraživačkom radu, ionski spojevi su prisutni u mom kućanstvu, ali ne u velikoj mjeri. Ionski spojevi koje sam pronašla su:

1. KUHINJSKA SOL (natrijev klorid, NaCl)



Nikad prije nisam primjetila da na kuhinjskoj soli piše NaCl, a svaki dan ju konzumiram. Natrijev klorid je anorganski spoj, on ne dolazi od živih bića. Njega čine natrij (Na) i klor (Cl). Natrij je metal, što znači da je on kation, a kalcij je nemetal, što znači da je on anion. Kada se oni spoje dobijemo ionski spoj, u ovom slučaju kuhinjsku sol koja je neophodna za rad štitnjače zbog joda kojeg sadrži u sebi.

2. SODA BIKARBONA (natrijev hidrogenkarbonat, NaHCO₃)



Soda bikarbona ili natrijev hidrogenkarbonat je također ionski spoj kojeg, vjerujem da, svi imamo u kućanstvu. Soda bikarbona se koristi za pripremu hrane u kuhinji. Ako nas boli želudac, sodom bikarbonom možemo neutralizirati kiselinu iz želudca. Ona je bijeli prah koji se slabo topi u vodi, također je jedna od najvažnijih soli.

3. KREDE (kalcijev karbonat, CaCO_3)

Na žalost, kutiju od kreda smo bacili u kantu za otpatke pa je nisam mogla fotografirati. Kalcijev karbonat je najrašireniji spoj kalcija u prirodi. Njega možemo naći i u drugim tvarima kao što su vapnenac, mramor, kreda, kamenac.

ZAKLJUČAK ISTRAŽIVANJA:

- Ionski spojevi su spojevi metala i nemetala, to jest kationa i aniona.
- Ionski spojevi su zastupljeni u mojem kućanstvu, ali ne u velikoj mjeri.
- Zastupljeni su u namirnicama koje koristimo gotovo svaki dan.