

8.razred

Elementi v periodnem sistemu – *Spoznajmo halogene*

V tej učni vsebini (učbenik str. 90 in 91) boš spoznal lastnosti **halogenov** (fluor, klor, brom in jod). Elemente v VII. skupini periodnega sistema imenujemo halogeni elementi, ker v kemijskih reakcijah radi tvorijo soli (iz grške besede 'hals', ki pomeni 'sol'). Fluorove spojine uporabljamo v zobnih pastah za preprečevanje zobne gnilobe, klor uporabljamo za razkuževanje vode, jodovo tinkturo pa uporabljamo v zdravstvu za razkuževanje. Pomanjkanje joda v prehrani povzroča bolezen golšavost (povečanje žleze ščitnice), zato majhno količino kalijevega jodida (KI) dodajajo kuhinjski soli.

Halogeni so elementi VII. skupine periodnega sistema. To pomeni, da imajo ti elementi v **zunani lupini sedem elektronov** in jim do polne zunanje lupine manjka le en elektron. **Zato so elementi VII. skupine zelo reaktivni.** Ko med kemijsko reakcijo v zunanjo lupino prejmejo elektron, dosežejo stabilnost **žlahtnih plinov** (imajo polno zunanjo lupino). Za ponovitev nastanka kloridnega aniona si preberi besedilo in poglej animacijo v eučbeniku na strani 45: <https://eucbeniki.sio.si/kemija8/937/index2.html> Razporeditev elektronov v lupinah atoma fluora in klora si poglej na str. 180: <https://eucbeniki.sio.si/kemija8/953/index4.html>. Reši tudi nalogi na isti strani.

Odgovori na vprašanja na str. 98 ***Spoznajmo halogene*** in odgovore pošlji na petra.strekelj@gmail.com do **petka, 17.4.2020**. Reši tudi naloge v delovnem zvezku na strani 104.

Uspešno delo in srečno!