

8.razred

Elementi v periodnem sistemu – *Spoznajmo žlahtne pline*

V tej učni vsebini (učbenik str. 92) boš spoznal lastnosti **žlahtnih plinov** (helij, neon, kripton, ksenon, radon). Žlahtni plini so kemijsko nereaktivni elementi. Pogosto jih uporabljamo pri razsvetljavi, saj svetijo z značilno barvo, če z njimi napolnimo cevi in jih priključimo na visoko napetost. S **helijem** polnimo balone, zmes helija in kisika se uporablja v potapljaških dihalnih aparatih. **Argon** uporabljamo kot polnilni plin v medstekelnem prostoru oken za boljšo izolacijo.

Žlahtni plini so elementi zadnje VIII. (tudi 18.) skupine periodnega sistema. Za njih je značilno, da imajo v **zunani lupini elektronske ovojnice z elektroni zapolnjena vsa mesta**. To je vzrok, da so elementi v skupini žlahtnih plinov **kemijsko nereaktivni** in se pri sobnih pogojih ne spajajo z drugimi elementi. Z drugimi besedami lahko rečemo, da so žlahtni plini kemijsko stabilni elementi. V učbeniku na strani 177 si pogledaj model atoma neona in helija in ugotovi, koliko valenčnih elektronov ima vsak atom: <https://eucbeniki.sio.si/kemija8/953/index1.html>. Rešite naloge na isti strani. Za ponovitev halogenov in žlahtnih plinov rešite naloge v učbeniku od strani 182 do strani 185: <https://eucbeniki.sio.si/kemija8/953/index6.html>

Odgovori na vprašanja na str. 98 ***Spoznajmo žlahtne pline*** in odgovore pošlji na petra.strekelj@gmail.com do **sobote, 24.4.2020**.

Elementi v periodnem sistemu – *Spoznajmo izbrane elemente*

V tej učni vsebini (učbenik stran 93 in 94) boš spoznal lastnosti **silicija, dušika, fosforja in kalija**.

Silicij je zelo pogost element v vesolju, a ga redko srečamo v elementarni obliki. Silicij je glavna sestavina stekla, cementa in keramike. Je tudi v dolgih molekulah (polimerih) silikona, ki ga uporabljamo v izolacijah, zavornih tekočinah, pri lakiranju žic in drugih zaščitnih premazih, včasih pa tudi v lepotnih vsadkih, kontaktnih lečah ter eksplozivih. V učbeniku na strani 187 (<https://eucbeniki.sio.si/kemija8/954/index2.html>) razišči, zakaj je dolina v severni Kaliforniji dobila vzdevek "Silicijeva dolina".

Rastline za svoje življenje črpajo snovi iz zemlje. Za uspešen razvoj potrebujejo različne elemente. Najpomembnejši med njimi so **dušik (N)**, **fosfor (P)** in **kalij (K)**. Če le enega od teh elementov v prsti primanjkuje, se rastlina ne more uspešno razvijati. S pomočjo učbenika na strani 194 ugotovi, zakaj preveč gnojenja škodi: <https://eucbeniki.sio.si/kemija8/954/index9.html>

Na strani 98 (***Spoznajmo izbrane elemente***) odgovori na vprašanja od 1 do 8 in odgovore pošlji na petra.strekelj@gmail.com do **sobote, 24.4.2020**.

Uspešno delo in srečno!