

### 3. TEDEN: 30.3 – 3.4.2020

Pozdravljena učenka, učenec:

V 3. tednu naše šole na daljavo bomo spoznali lastnosti elementov in njihovo povezavo z lego v PSE.

## LASTNOSTI ELEMENTOV IN NJIHOVA LEGA V PSE

### Kaj že vemo?

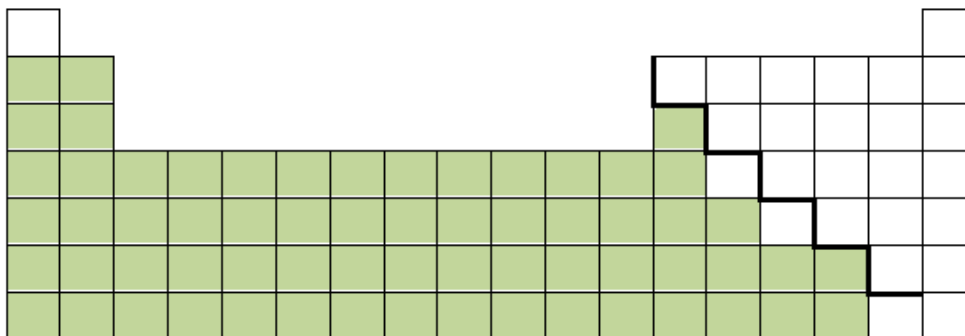
Elementi so v periodnem sistemu razporejeni glede na število protonov v jedru. Vsak naslednji element ima v jedru en proton več kot element pred njim. Periodni sistem gradijo periode (vrste) in skupine (stolpci).

Za naš projekt potrebujemo podatke o lastnostih elementov.

V periodnem sistemu obstajata (glede na lastnosti) dve večji skupini elementov: kovine in nekovine. Nekateri elementi imajo lastnosti kovin in nekovin; rečemo jim polkovine.

Večina elementov v periodnem sistemu ima kovinske lastnosti. To pomeni, da imajo ti elementi kovinski sijaj, so dobro kovni (to pomeni, da jih lahko oblikujemo, iz njih naredimo predmete), dobro prevajajo električni tok in toploto, imajo visoko tališče in visoko vrelišče. Kovine so na levi strani periodnega sistema, nekovine pa na desni strani. Elementov, ki imajo nekovinske lastnosti, je manj kot elementov s kovinskimi lastnostmi.

Na zelenih poljih najdemo elemente, ki imajo kovinske lastnosti.



### NALOGA:

<https://eucbeniki.sio.si/kemija8/951/index.html>

Preberi, kaj piše o kovinah na straneh: 158 in 159.

Reši tudi nalogi, ki sta na teh straneh.

Oglej si film na str.158.