

Preberi snov v učbeniku. Spodnje besedilo prepisi v zvezek (lahko ga tudi natisneš in prilepiš v zvezek) ter reši naloge.

Lastnosti elementov in njihova lega v periodnem sistemu

(učbenik str. 96 – 99)

KOVINE

- Imajo visoke gostote, tališča in vrelišča.
- So dobri prevodniki toplote in elektrike.
- Lahko jih oblikujemo.
- Z magnetom lahko iz zmesi ločimo tiste snovi, ki imajo magnetne lastnosti. Taki snovi sta železo in nikelj.
- Živo srebro je edina kovina, ki je pri sobni temperaturi tekočina.

Prevodnost nekaterih elementov si poglej na:

- <http://eucbeniki.sio.si/kemija8/951/index1.html>

NEKOVINE

- Imajo nizke gostote, tališča in vrelišča.
- So zelo slabi prevodniki toplote in elektrike.
- Ne moremo jih oblikovati.
- Nekovine tvorijo organske spojine.
Najpogostejši elementi v spojinah živih bitij so vodik, kisik in ogljik. Ti atomi gradijo različne molekule ogljikovih hidratov in maščob. Poleg njih v molekulah beljakovin najdemo tudi atome dušika in žvepla.
- Spojine, ki jih najdemo v živi naravi, imenujemo organske spojine, spojine v neživem svetu pa anorganske spojine.

- **VIRI NEKOVIN**

Nekovine lahko z različnimi postopki pridobivamo iz različnih snovi, vode ali zraka.

Dušik in kisik lahko iz zraka pridobimo s frakcionirno destilacijo.

Kisik uporabljamo v medicini za pomoč pri dihanju, astronauti in potapljači pa za dihanje v vesolju ali pod vodno gladino. Uporablja se za rezanje in varjenje kovin, utekočinjen pa tudi kot raketno gorivo.

V periodnem sistemu so na levi strani kovine, na desni pa nekovine. Med njimi so ob diagonali **polkovine**. Ti elementi imajo kovinske in nekovinske lastnosti.

V zvezek odgovori na vprašanja v učbeniku na str. 99.