

Nov naslov: ZEMELJSKOALKALIJSKE KOVINE

Zapis: **Elementi II. skupine** periodnega sistema so: (izpiši iz PSE) \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_ in \_\_\_\_\_.

V zunanji lupini imajo \_\_\_\_\_ (koliko?) zunanjih elektronov. Da bi dosegli polno zasedeno zunanjo lupino in s tem večjo stabilnost, elementi II. skupine **oddajo** oba valenčna elektrona. Po reaktivnosti so takoj za elementi I. skupine.

*Narišite elektrone v elektronski ovojnici za elementa berilij in kalcij.*

*Zapis:* POMEN IN UPORABA:

**Magnezij in kalcij** sta sestavni del živih organizmov in imata pomembno vlogo pri njihovem delovanju. Njuni ioni vplivajo na delovanje nekaterih procesov v celicah. Magnezij najdemo v encimih, kalcij pa je pomemben za trdnost kosti.

**Stroncij** uporabljamo za utrjevanje zobne sklenine.

**Trdota vode** je merilo, koliko kalcijevih in magnezijevih ionov je raztopljenih v vodi. Voda, ki teče po apnenčastih tleh, raztaplja kalcijeve soli in je bolj trda.

*Zapis:* Spojine z zemeljskoalkalijskimi kovinami so v naravi zelo razširjene. Najpogostejši minerali so karbonati (magnezit:  $\text{MgCO}_3$  dolomit:  $\text{CaMg}(\text{CO}_3)_2$ , kalcit:  $\text{CaCO}_3$ ), sulfati (sadra:  $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ , barit:  $\text{BaSO}_4$ ), silikati in fosfati.