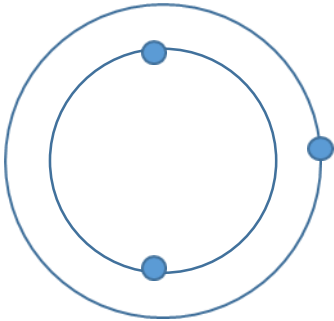


Dodajam vsebino, ki ste jo morali v včerajšnjih zapiskih dodati oz. rešiti sami:

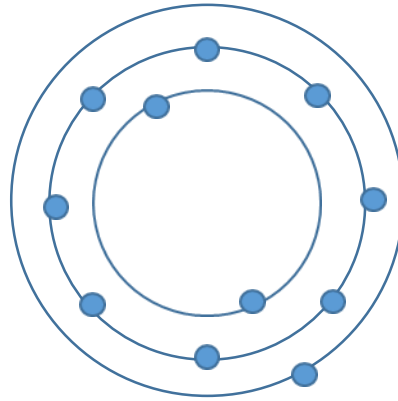
litij, natrij, kalij, rubidij, cezij in francij-

elektronske ovojnice

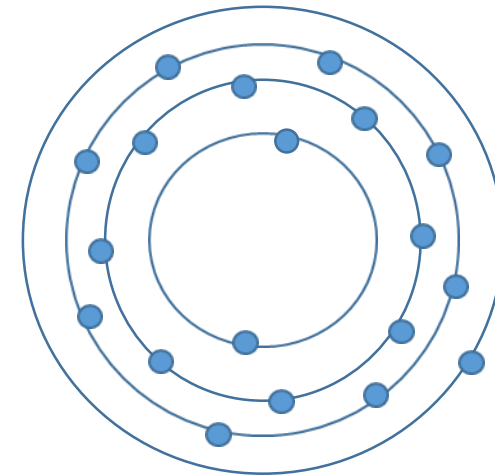
litij



natrij



kalij



Na [POVEZAVI](#) si oglej posnetek Alkalijske kovine z vodo burno reagirajo.

- Na [POVEZAVI](#) si oglej posnetek Alkalijske kovine z vodo burno reagirajo.
- *S pomočjo posnetka izpolni:*
  - manjkajoče podatke pod rubriko Varno delo v DZ, str. 65 in*
  - nalogo 1. b) v DZ, str. 66.*

*Nadaljevanje zapisa v zvezke:*

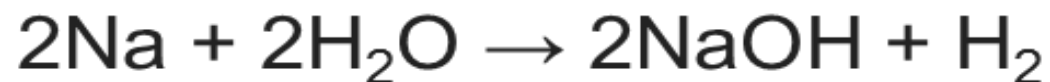
## **REAKTIVNOST ALKALIJSKIH KOVIN** *(ni naslov, le pomembna točka!)*

Elementi I. skupine burno reagirajo z vodo, zato jih hranimo v reagenčnih steklenicah, potopljene v petroleju.

Če primerjamo reaktivnost kalija, natrija in litija z vodo, opazimo, da najbolj burno reagira kalij, reakcija z natrijem je manj burna in še manj z litijem.

**Reaktivnost alkalijskih kovin po skupini navzdol narašča.**

natrij + voda  $\rightarrow$  natrijev hidroksid + vodik



- *Napiši še kemijski enačbi za reakcijo litija in kalija z vodo, ter ju uredi!*

*nadaljevanje zapisa:*

Zaradi visoke reaktivnosti elementov I. skupine v naravi ne najdemo v elementarnem stanju, ampak le v obliki spojin.

**Litij in natrij** pridobivamo iz morske vode, **natrij in kalij** pa iz spojin v zemeljski skorji.

□ Rešite še naloge 1. c), č), d) in e) v DZ, str. 66.

□ ***Kdor je brez delovnega zvezka, naj nekoga od sošolcev prosi za Aktivacijsko kodo in se s to kodo registrira na spletni strani <https://www.evedez.si/>. Tam boste lahko listali elektronsko obliko DZ, naloge pa reševali v zvezke. Ta koda ne sme biti še uporabljena – večina pa je verjetno ni aktivirala. Tisti, ki vam jo bo dal, zato ne bo prikrajšan, ker za vsebinsko obravnavo snovi poskrbim jaz.***