**ALKALIJSKE KOVINE** (učb. str. 100)

1. Lega: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
2. Lastnosti: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. Reakcije:
4. Reakcije s kisikom 2 Na + O2 2 Na2O
5. Reakcije z vodo 2 Na + 2 H2O 2 NaOH + H2
6. Reakcije s halogenimi elementi 2 Na + Br2 2 NaBr

Reaktivnost po skupini navzdol \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

V plamenu se soli alkalijskih kovin različno obarvajo.

Na povezavi si oglej plamenske reakcije in reši naloge.

<https://eucbeniki.sio.si/kemija1/496/index2.html>

Zapiši barvo plamena: (učb. str. 102)

Natrijeve soli \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, Litijeve soli \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ in Kalijeve soli \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Uporabne spojine: NaHCO3- pecilni prašek (rahlost biskvita)

NaCl-

Na2CO3-