**ZEMLJOALKALIJSKE KOVINE** (učb. str.101,102)

1. Lega:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
2. Lastnosti: po reaktivnosti so takoj za \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

.

1. Kemijske reakcije:
2. Reakcije s kisikom 2 Ca + O2 2 CaO
3. Reakcije z vodo Ca + 2 H2O Ca(OH)2 + H2
4. Reakcije s halogenimi elementi Ca + Br2 CaBr2

Tudi za zemljo alkalijske kovine so značilne **plamenske reakcije.** (plameni soli zemljo alkalijskih kovin so obarvani.

Barva plamenov soli zemljoalkalijskih kovin:

1. Kalcijeva sol \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_b) stroncijeva sol\_\_\_\_\_\_\_\_\_ c) Barijeva sol \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

V naravi alkalijskih in zemljoalkalijskih kovin ni v elementarnem stanju, pač pa le v obliki spojin. Razmisli zakaj? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Uporabne spojine: CaCO3 (kalcijev karbonat-apnenec –gradbeništvo)

 CaO (žgano apno-gradbeništvo, nevtralizacija kisle zemlje)

 Ca(OH)2 (gašeno apno (beljenje)

Žgano apno nastane ob segrevanju[apnenca](http://www2.arnes.si/~osticnalj/apnenec/slike/DSC01527.JPG). Pri tem dobimo kalcijev oksid ali po domače žgano apno in ogljikov dioksid.

CaCO3 (s) → CaO (s) + CO2 (g)

Če kalcijevemu oksidu dodamo vodo, nastane kalcijev hidroksid ali po domače gašeno apno, tudi hidritizirano apno.

Raztopino gašenega apna v vodi imenujemo apnica Ca(OH)2 (aq)

Če v apnico uvajamo ogljikov dioksid, se v raztopini pojavi bela oborina (trdna snov) kalcijevega karbonata (kalcita).

Ca(OH)2 (l) + CO2 (g) → CaCO3(s) + H2O(l)