

ZEMELJSKOALKALIJSKE KOVINE

1. Elementi II. skupine.
2. So manj reaktivne od alkalijskih kovin, so tudi trše in imajo višja tališča.
3. V naravi jih najdemo le kot spojine.
4. Spojine značilno obarvajo plamen:
 - Be in Mg spojine: ne obarvajo plamena,
 - Ca spojine: opekasto rdeče,
 - Sr spojine: rdeče,
 - Ba spojine: rumenozeleno.

Soli teh elementov uporabljajo pri ognjemetih.

5. Reakcije z vodo niso tako burne kot reakcije alkalijskih kovin:

- berilij z vodo ne reagira,
- magnezij reagira le z vročo vodo,
- kalcij in ostali reagirajo pri sobni temperaturi.

Pri reakciji nastaneta hidroksid kovine in vodik.

Primer: Reakcija kalcija z vodo

6. **Apnica** je bistra raztopina kalcijevega hidroksida. Uporabljamo jo za dokazovanje ogljikovega dioksida.

Razmisli in odgovori, U, str. 102