

ELEMENTI II SKUPINE ALI ZEMELJSKOALKALIJSKE KOVINE

1. Kako imenujemo elemente II skupine periodnega sistema?

2. Kateri so predstavniki II skupine?

3. Katera dva elementa te skupine sta najbolj pogosta?

_____ in _____.

4. Kje ju najdemo? _____.

5. V kakšni obliki sta barij in stroncij v naravi?

6. Radij najdemo v _____ mineralih.

7. Koliko valenčnih elektronov imajo elementi te skupine?

8. Vsi, razen berilija, tvorijo _____ spojine. Kakšne spojine
potem takem tvori berilij? _____.

9. Zemeljsko alkalijske kovine imajo a) večjo _____,

b) so _____ in imajo c) _____ tališča.

10. Kako dokažemo ione kalcija, stroncija in barija?

11. Ali berilij reagira z vodo? _____

12. Kaj nastane pri reakciji zemljoalkalijskih oksidov in vodi?

13. Berilijev hidroksid ($\text{Be}(\text{OH})_2$) je _____, reagira s _____ in _____
_____. Magnezijev hidroksid je _____ topen.

Topnost drugih hidroksidov narašča z naraščujočimi

_____.

14. Zemeljskoalkalijski karbonati (MCO_3) so _____ topni, medtem ko so
_____ $\text{M}(\text{HCO}_3)_2$ dobro
_____ v _____. V vodi,
ki je v stiku z _____, je vedno raztopljen
_____, zato se v
_____ raztapljajo _____ kamnine. Pri
tem nastanejo _____ hidrogenkarbonati.

15. Kaj vsebuje skoraj vsaka izvirska voda?

16. kako imenujemo vodo bogato s temi solmi in kaj vsebuje?

17. Kaj se zgodi pri kuhanju vode?

_____.

18. Kako imenujemo druge raztopljene snovi v vodi?

19. Kako podajamo trdoto vode? _____

20. Opiši na kratko kako poteka industrijsko mehčanje vode z ionskimi izmenjevalci!

21. Kje uporabljamo Kalcijski karbonat? _____

22. Za kaj uporabljamo gašeno apno? _____