

ALKALIJSKE KOVINE

(U, str. 100 - 102)

1. Alkalijske kovine so kovine I. skupine (litij, natrij, kalij, rubidij, cezij, francij).

2. Lastnosti alkalijskih kovin:

- So najbolj reaktivne kovine.
- So mehke, lahko jih režemo z nožem.
- Imajo majhno gostoto in nizka tališča.
- Takoj reagirajo s kisikom in vodo.

3. Hranimo jih v petroleju, rubidij in cezij pa v zataljenih ampulah.

4. Pri reakciji z vodo nastane hidroksid kovine (npr. litijev hidroksid, natrijev hidroksid) in plin vodik. Reakcija je eksotermna.

Primer: Reakcija natrija z vodo:

5. Reaktivnost po skupini navzdol narašča.

6. V naravi jih najdemo le kot spojine.

7. Spojine značilno obarvajo plamen:

Li spojine – karminsko rdeče,

Na spojine – rumeno,

K spojine – vijolično.