

Alkalické kovy (I.A skupina)

- Lithium, sodík, draslík, (rubidium, cesium)
- Měkké kovy – dají se krájet nožem
- U všech – bouřlivá reakce z vodou – vzniká při ní hydroxid a vodík
($Na + H_2O \rightarrow H_2 + NaOH$)
- Uchovávají se v petroleji

Sodík Na

- Biogenní prvek
- Barví plamen na výrazně žlutou
- Známé sloučeniny: chlorid sodný (sůl) - NaCl, hydroxid sodný (Krtek) – NaOH
- **Využití:**
 - o Čistič odpadů – Krtek
 - o Kuchyňská sůl
 - o Součást sody

Draslík K

- Biogenní prvek
- Barví plamen na fialovo-růžovou
- **Využití:**
 - o Výroba mýdel, pracích prášků
 - o Průmyslová hnojiva

Lithium Li

- Barví plamen na červeno
- Nejlehčí z alkalických kovů
- **Využití:**
 - o Lithiové baterie – v mobilu
 - o Součást slitin – součástky v letadlech, raketách