

# ALKALIJSKE IN ZEMLJOALKALIJSKE KOVINE

# Alkalijske kovine

- imajo nizka tališča, vrelišča in gostoto
- dobro prevajajo elektriko in toploto
- so mehke, režemo jih z nožem
- so zelo reaktivne, hranimo jih v petroleju
- na zraku se prevlečejo z oksidno plastjo
- v naravi jih najdemo vezane **le v spojinah**
- **reaktivnost kovin narašča po skupini navzdol**



Natrij hranimo v petroleju.  
Natrij je vnetljiva in jedka snov.

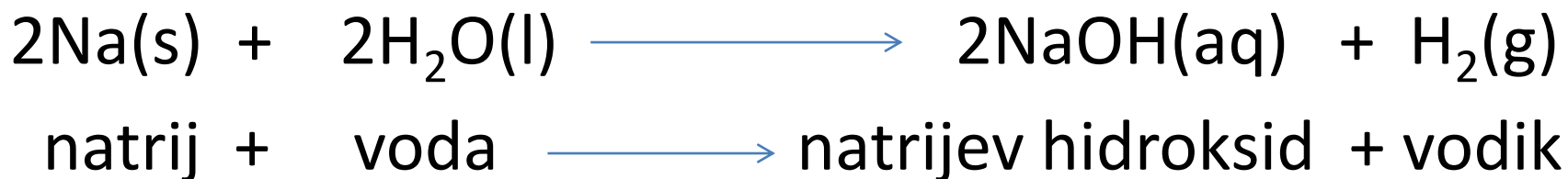


Sveže odrezana kosa natrija.

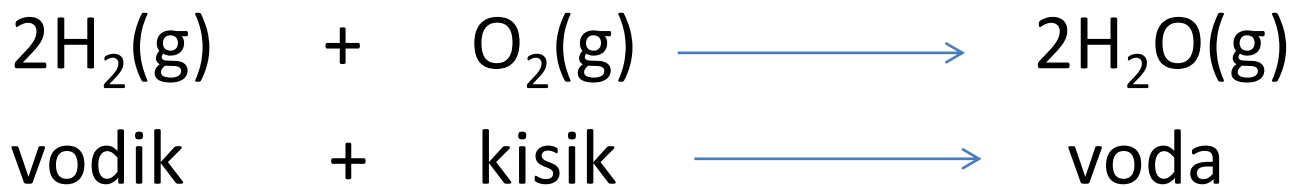


Natrij burno reagira z vodo.

- Alkalijske kovine burno reagirajo z vodo. Pri tem nastanejo raztopine kovinskih hidroksidov in plin vodik H<sub>2</sub>.



- Nastali vodik lahko dokažemo kot **pokalni plin**:



# Zemeljskoalkalijske kovine

- imajo višja tališča, vrelišča in gostoto od alkalijskih kovin, po reaktivnosti so takoj za njimi
- reaktivnost narašča po skupini navzdol
- dobro prevajajo električni tok in toploto
- so mehke, lahko jih režemo z nožem
- v naravi jih najdemo vezane v spojinah
- najpogostejši spojini zemeljskoalkalijskih kovin v naravi sta **kalcijev karbonat**  $\text{CaCO}_3$ , magnezijev karbonat  $\text{MgCO}_3$