**Al** - 13. skupina PSP, striebrobiely lesklý kov, ľahký, kujný, ťažký, dobre vedie prúd, konštrukčný materiál, odolný korózii - na vzduchu = vrstva Al2O3 a Al(OH)3, hliníková ruda = BAUXIT – AlO(OH) hydroxid – oxid hlinitý, ťaží sa v maďarsku, Al sa vyrába elektrolýzou (950°C)

-recykláciou sa ušetrí 95% energie!

-reaktívny kov, má amorfné vlastnosti – reaguje aj sk aj sv Z

SK 2Al + 3H2 SO4 → Al2(SO4)3 + 3H2

SZ 2Al + 2NaOH + 6H2O → 2Na+ (AlIII(OH)-) +3H2

tetrahydroxohlinitan sodný

-v prírode bezfarebný minerál korund (tvrdý) - odrody - červený RUBÍN (prímes CrO3) (Al2O3) - modrý ZAFÍR (prímes FeO...)