**Hliník**

* nachádza sa v 3. perióde a v 13. (III.A podskupine)
* elektrónová konfigurácia valenčnej sféry hliníka je: 3s2 3p1.
* že vo valenčnej vrstve má 3 elektróny - oxidačné číslo Al3+

**Fyzikálne vlastnosti**

Hliník je striebrolesklý kov, má malú hustotu, je kujný a ťažný a veľmi dobre vedie elektrický prúd.

**Chemické vlastnosti**

Na vzduchu oxiduje a pokrýva sa kompaktnou vrstvičkou oxidu Al2O3 a hydroxidu Al(OH)3, ktorá ho ochraňuje pred koróziou=hrdzavením.

Hliník reaguje aj s kyselinami aj so zásadami – je amfotérny – môže vystupovať aj ako kyselina aj ako zásada.

**Amfotérny charakter: -POZOR, UVOľŇUJE SA VŽDY VODÍK!!!!**

**1.Reakcia s kyselinou** Al + 6HCl → 2AlCl3 + 3H2

**2.Reakcia so zásadou** 2Al + 2NaOH + 6 H2O → 2Na[Al(OH4)] + 3H2

Vzniká komplexná zlúčenina Na[Al(OH4)] – tetrahydroxohlinitan sodný