

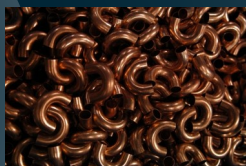
Dobrý den děti,

minulý rok jsme dobrali téma halogeny...tedy prvky, které mají záporné nabití a jsou tedy anionty. Jednalo se konkrétně o chlor, fluor, brom a jod. Nyní nastolíme další téma zaměřené na kovy...jedná se o největší část prvků PSP.



Kovy

- Jsou pevné látky (výjimka je rtuť)
- Kujné
- Tažné
- Vedou elektrický proud
- Vedou teplo



Dělení kovů

- Podle hustoty:
 - lehké (Na, Mg, Al,..)
 - těžké (Fe, Cu, Pb, Hg,..)



Podle stálosti na vzduchu a vlhkém prostředí

- ušlechtilé (Au, Ag, Pt)
- neušlechtilé (Fe, Zn, Mg)



Podle teploty tání

- **lehce tavitelné** (do 500 °C, cín 232°C, olovo 327°C)
- **těžce tavitelné** (přes 1500 °C, chrom 2180 °C, wolfram 3695 °C)



Výskyt kovů v přírodě

- V přírodě se jako ryzí kovy vyskytují výjimečně, pouze **zlato** a **platina**.



- Nejčastěji jsou obsaženy v kovových rudách, jako oxidy (hnědel křevel, magnetovec)

- nebo sulfidy (pyrit, sfalerit, blejno zinkové).

