

d-prvky = přechodné prvky (kovy) - kovová vazba  
 $n s^2, (n-1) d^{1-10}$ , viz. elektron. konfigurace

Vlastnosti: jejich sloučeniny často barevné -  
 spjité s přechodem  $\bar{e}$  do orbitálí d

Variabilita ox. čísel

jsou často součástí katalyzátorů (Vodiv kov, nk.  $B_{12}Co$ ,  
 hemocyanin-Cu, hemoglobin-Fe ...)

za laborat. teploty jsou pevné (x Hg)

tvorí komplexní slouč. (viz. komplex. slouč., centrální atom),  
 často jsou paramagnetické (viz. komplex. slouč., centrální atom, <sup>akceptor  $\bar{e}$ -farm</sup> ligand(y) - dáce = donor)

jsou k kouy → kovová vazba, vlastnosti kovů

VÝROBA: 1) Redukcí k oxidů, sulfidů  
 redukč. činidla např. Al - aluminotermie,  
 $H_2, Mg, C \dots$

26 Fe - minerály, zpracování, výroba, plyn, regionální  
 využití - léčba v minulosti, koksovny ...

2) Elektrolýza (Bekebova řada kovů)  
 např.  $Zn^0 + CuSO_4 \rightarrow Cu^0 + ZnSO_4$  (2. věta)  
 katodická redukce.

3) Termický rozklad  
 např.  $2 HgO \rightarrow 2 Hg + O_2$