

Nazewnictwo związków kompleksowych

- I miejsce w formule: atom centralny = metal
 - w kompleksach anionowych - końcówka „-an”,
 - np. $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$ - heksacyjanożelazian (III)
 - w kompleksach kationowych lub obojętnych –
niezmieniona nazwa metalu,
 - np. $[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$ - heksaakwazelazo (II)
 - w kwasach odpowiadających kompleksom anionowym -
końcówka „-owy”,
 - np. $\text{H}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ - kwas heksacyjanożelazowy (II)
 - w nawiasie: stopień utlenienia, np. (II), (0), (-I)
- [Atom centralny (ligand1)_n (ligand2)_m...]
- ligandy ujemne - końcówka „-o”,
 - np. Cl^- - chloro, SO_4^{2-} - siarczano
 - ligandy podaje się w kolejności alfabetycznej
 - (niezależnie od ładunku), przedrostki na kolejność nie wpływają
 - przedrostki: 2 (di-), 3 (tri-), 4 (tetra-) 5 (penta-) 6 (heksa-)
- H_2O akwa
- NH_3 amina
- CO karbonyl
- $\text{NH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$
 - etylenodiamina (en)
- NO_2^- - azotynowy (nitrito-N)
- O_2^- - tlenkowy (okso)
- SCN^- - tiocyjanianowy
 - tiocyjaniano-N
 - tiocyjaniano-S
- N_3^- - nitrydo (azydkowy)
- Br^- - bromo (bromkowy)
- CO_3^{2-} -węglano (węglanowy)
- SO_4^{2-} - siarczano (siarkowy)
- F^- - fluoro (fluorkowy)
- OH^- -hydrokso (wodorotlenkowy)