

Koordinační sloučeniny – studijní materiál

Studijního materiálu ke koordinační chemii lze nalézt skutečně velké množství (ať už v odborných sekcích knihoven nebo na internetu). Základem jsou samozřejmě poznámky z vyučovacích hodin chemie a k tomu vhodné středoškolské učebnice. Při využití internetu je často vhodnější hledat informace na anglických stránkách.

Obecná pravidla pro tvorbu vzorců a názvů

Vzorce:

1. symbol **M** na prvním místě (Stockovo č.)
2. symboly **L** následují v pořadí abecedy počátečních písmen názvů
3. vše v hranaté závorce (ionty – Evans-Basset č.)

Názvy:

1. **L** první (pořadí jako ve vzorci), **M** poslední
2. **L** – anionty mají přípony -o, -ato, -ito, nenabité ligandy bez přípony
3. celkově kation – přípona podle oxid. stavu **M**
celkově neutrální – přípona podle oxidačního stavu **M** + slovo komplex
celkově anion – přípona podle oxid. stavu **M** + koncovka -an(ový)
nulový oxidační stav – bez přípony, název v nominativu nebo genitivu

Poznámka k názvosloví

V roce 2004 vydal IUPAC (*International Union of Pure and Applied Chemistry*) doporučení o změně anorganického názvosloví. Tato změna byla zahrnuta do názvosloví v roce 2005, do češtiny byly tyto změny přeloženy v roce 2007. Do roku 2012 však nebyly oficiálně vydány, proto je v řešení úkolů z názvosloví akceptována terminologie ligandů dle staršího i novějšího názvosloví (musí být však použito konzistentně).

Základní tvary koordinačních polyedrů

https://en.wikipedia.org/wiki/Coordination_geometry

Izomerie

https://cs.wikipedia.org/wiki/Izomerie_koordina%C4%8Dn%C3%ADch_slou%C4%8Denin

Literatura:

- Vacík, J., *Přehled středoškolské chemie*. Praha: St. pedagog. nakl, 1990, 365 s.
- Klikorka J., Hanzlík J., *Názvosloví anorganické chemie*. Kapitola 7. Academia, Praha 1980.
- Jursík, F., *Anorganická chemie kovů*. VŠCHT, 2008, 192 s.

Doporučené webové stránky

https://cs.wikipedia.org/wiki/Koordina%C4%8Dn%C3%AD_chemie

https://en.wikipedia.org/wiki/Coordination_complex