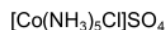
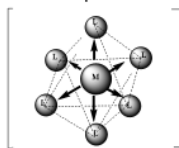


NOMENCLATURA DE COORDENAÇÃO

Werner introduziu a nomenclatura de coordenação adotada até hoje.

- **esfera de coordenação** é o ponto central, e deve ser sempre indicada entre parênteses. Os ânions externos ficam fora dos parênteses.



- Ordem de prioridade nas fórmulas:

[], [()], [()], [(())], [((()))], ..[(((())))] ...

- os ligantes são colocados em ordem alfabética dos símbolos ou abreviações, independente da carga.
- ligantes aniônicos terminados em **eto, ito e ato** mudam para **ido, ito e ato** respectivamente
 cloreto → clorido nitrito → nitrito carbonato → carbonato
 sulfeto → sulfido

Nomes de complexos **aniônicos** sempre terminam em **ato**



Nomes sistemáticos baseados em compostos de hidrogênio

BH_3 borano
 CH_4 metano SiH_4 silano
 NH_3 azano ou amônia => ligante = amin
 PH_3 fosfano
 OH_2 oxidano, ou água => ligante = aqua
 H_2O_2 dioxidano ou peróxido de hidrogênio
 NH_2NH_2 diazano ou hidrazina

NÚMEROS ROMANOS: estado de oxidação
 $[\text{Co}^{\text{II}}\text{Co}^{\text{III}}\text{W}_{12}\text{O}_{42}]^{7-}$ Fe(II) Os(IV) etc..

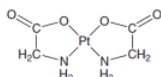
MULTIPLICATIVOS: ligantes simples: **di, tri, tetra, penta** ...
 $[\text{PtCl}_4]^{2-}$ tetracloridoplatinato(II) ou tetracloridoplatinato(2-)

ligantes compostos: **bis, tris, tetrakis, pentakis** ...



ITÁLICOS: prefixos estruturais: *cis, trans, ciclo, catena*, ...

- designativo de átomos ligantes, precedido da letra grega kapa, κ



cis-bis(glicinato, $\kappa\text{N}, \kappa\text{O}$)platina(II)

GREGOS: μ - designativo de ponte

