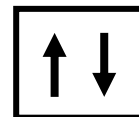


## KOORDINAČNÉ ZLÚČENINY ,(KOMPLEXNÉ ZLÚČENINY)

**Princíp koordinačnej väzby-** spočíva v tom že jeden prvok má voľný elektrónový pár (JE DONOR= DARCOM) a druhý prvok má voľné orbitály (JE AKCEPTOROM= PRÍJEMCOM), kde by ich umiestnil



### KOORDINAČNÉ ZLÚČENINY= komplexy

- Sú zložené z dvoch častí:
  - a) CENTRÁLNY ATÓM- príjemca- akceptor, má voľný orbitál (najčastejšie atóm prechodného kovu)
  - b) LIGAND- darca- donor, anión alebo neutrálna molekula, má voľný elektrónový pár.

#### LIGANDY

vzorec ligandu:

Názov ligandu:

$\text{H}_2\text{O}^0$

akva

$\text{NH}_3^0$

ammin

$\text{CN}^-$

kyano

$\text{Cl}^-$

chloro

$\text{Br}^-$

bromo

$\text{OH}^-$

hydroxo

$\text{H}^-$

hydrido

$\text{I}^-$

jodo

Počet ligandov:

predpona:

1

mono

2

di

3

tri

4

tetra

5

penta

6

hexa

7

hepta

# Tvorba vzorcov komplexov:

Pravidlá:

Názov komplexnej chemickej zlúčeniny pozostáva z dvoch častí:

podstatné meno + prídavné meno  
Hydroxid hexaakvastrieborný



- chemický vzorec píšeme odzadu
- určíme si všetky oxidačné čísla
- súčet kladných a záporných oxidačných čísel musí byť rovný **nule !!!!!!!**
- uplatňujeme krížové pravidlo

2 OH Cu Na  
dihydroxomed'nan sodný

+



centrálny atóm

ligand

ohzardw  
(2 = 1 + 1) - 1

## ✓ Napíšte chemický vzorec komplexných zlúčenín:

❖ Hydroxid hexaakvastreborný



❖ Uhličitan tetraakvamednatý



## Tvorba vzorcov komplexov:

Pravidlá:

Názov komplexnej chemickej zlúčeniny pozostáva z dvoch častí:

podstatné meno + prídavné meno  
Hydroxid    hexaakvastreborný



- chemický vzorec píšeme odzadu
- určíme si všetky oxidačné čísla
- súčet kladných a záporných oxidačných čísel musí byť rovný **nule !!!!!!!**
- uplatňujeme krížové pravidlo