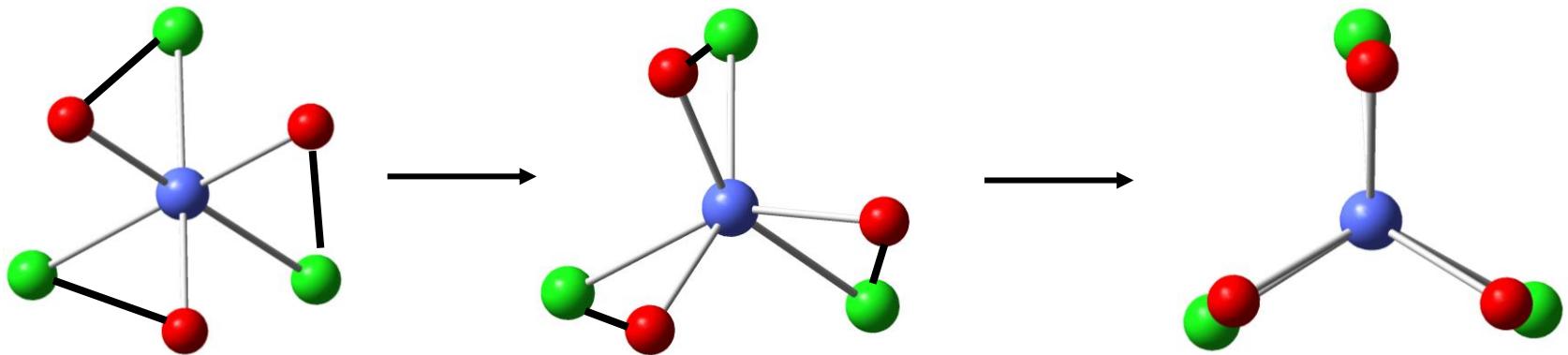


1. Nacrtajte sve moguće izomere sljedećih jedinki:

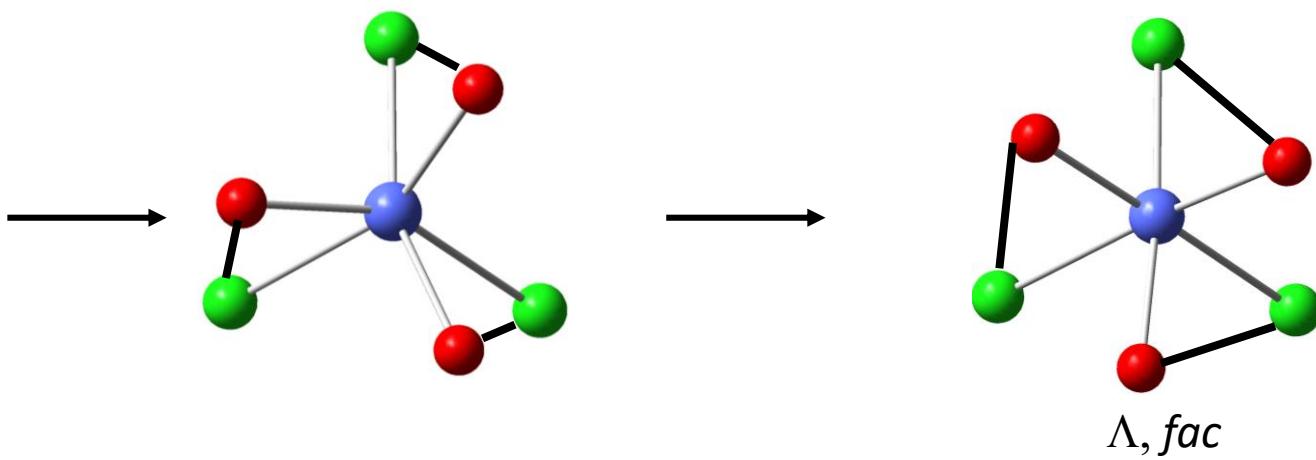
- a) diklorobis(etilendiamin) kobalt(III)
- b) ditiocijanatobis(etilendiamin) krom(III)
- c) triaminotrifluoro kobalt(III)

2. Do stereokemijske pregradnje u kompleksima oktaedarske geometrije može doći trigonskom ili romboedarskom rotacijom liganada. Skicirajte oba mehanizma, nacrtajte produkte i međuproekte na primjeru kompleksnog kationa $[Co(2bzpy)_3]^{3+}$. 2bzpy = 2-benzoilpiridin

TRIGONSKI ZAKRET – oko trigire

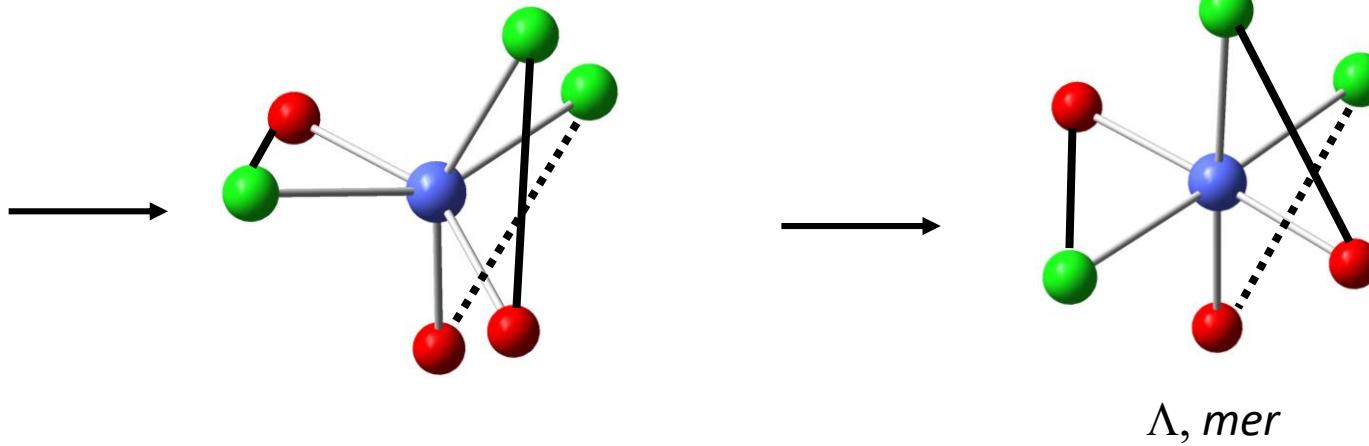
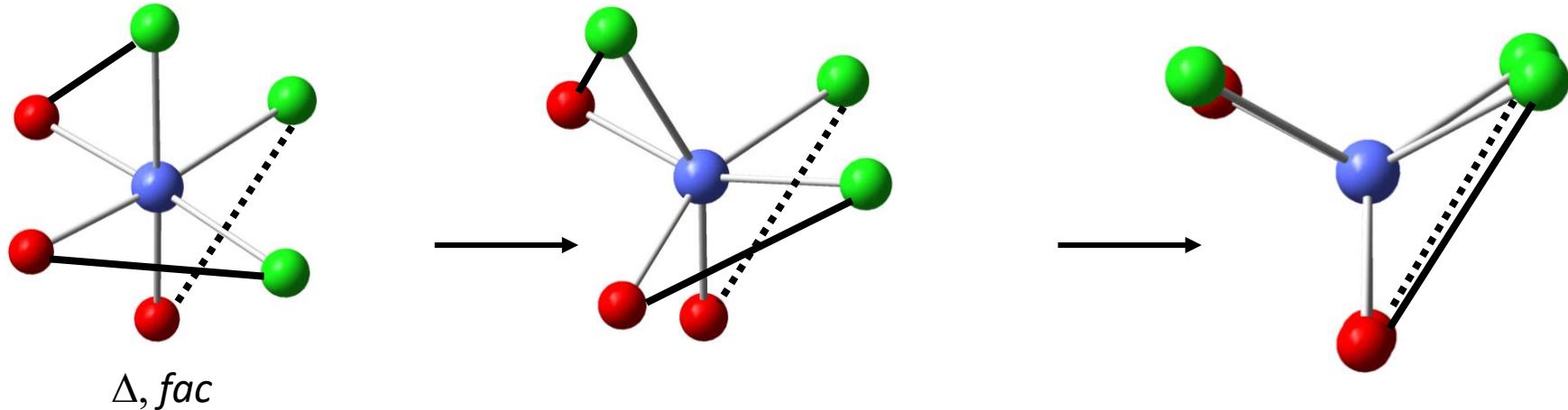


Δ, fac



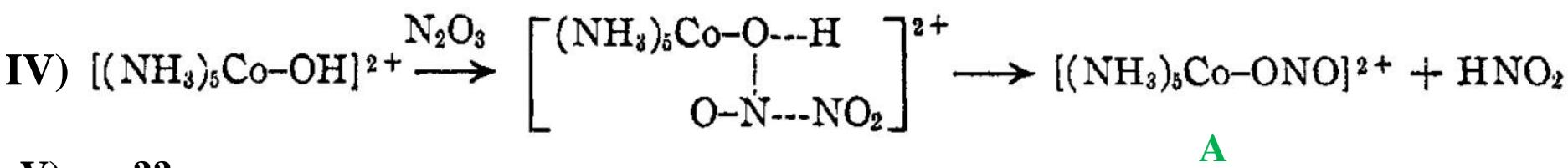
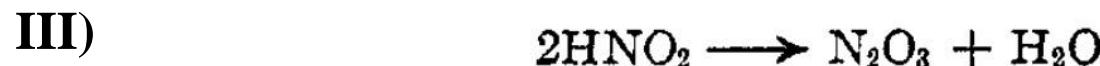
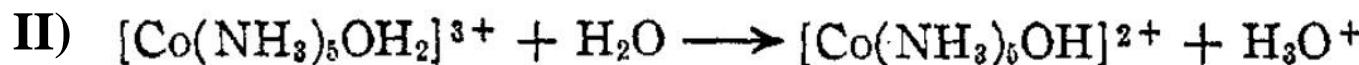
Λ, fac

ROMBOEDARSKI ZAKRET – oko osi koja prolazi kroz ravninu koja nije okomita na trigiru



3. Mehanizmi stereokemijske pregradnje koji uključuju pucanje jedne veze didentatno vezanog liganda odvijaju se preko trigonsko-bipiramidalnog ili kvadratno-piramidalnog međuprodukta. Koristeći isti modelni spoj kao u zadatku 2 napišite mehanizme reakcija i strukture svih produkata.

4. Reakcija dobivanja $[(\text{NH}_3)_5\text{Co}-\text{NO}_2]$ odvija se mehanizmom koji uključuje pet koraka:



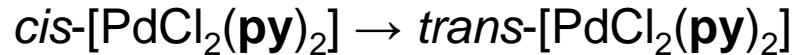
A

V) ??

a) Dopunite reakcijsku shemu i napišite moguće mehanizme pretvorbe međuproducta A u konačni produkt.

b) Izotopnim obilježavanjem kisikovog atoma nije uočen primarni kinetički izotopni efekt; aktivacijski volumen zadnjeg koraka iznosi $\Delta V^\ddagger = -1,8 \text{ cm}^3 \text{ mol}^{-1}$, a koeficijent brzine pri 25°C iznosi $9,6 \cdot 10^4 \text{ s}^{-1}$. Koji je mehanizam vjerojatniji?

5. a) Proučavana je kinetika reakcije izomerizacije



i uočeno je da je zakon brzine reakcije oblika: $v = k_{obs} \cdot [cis]$, gdje je $k_{obs} = k_1 \cdot [py]$. Uočeno je i da k_{obs} jako ovisi o koncentraciji piridina. Napišite mehanizam reakcije, nacrtajte prijelaznu strukturu i naznačite korak koji određuje brzinu.

b) Hoće li drugi korak mehanizma biti brži ili sporiji ako se umjesto $cis\text{-}[PdCl_2(py)_2]$ kao polazni spoj odabere $cis\text{-}[PdI_2(py)_2]$?