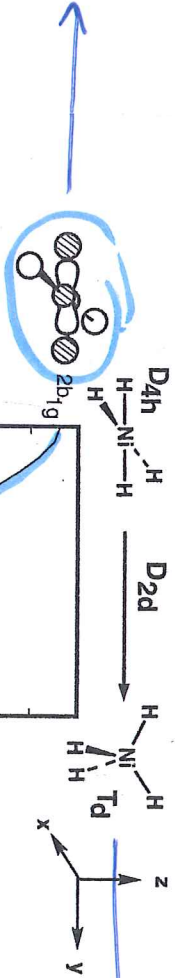


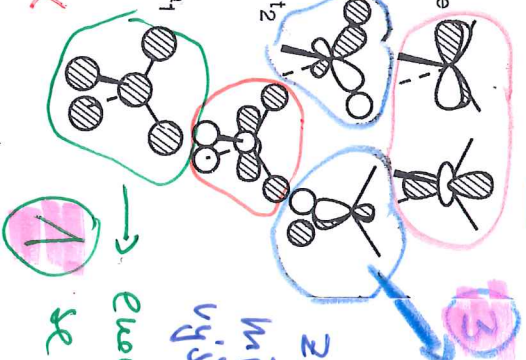
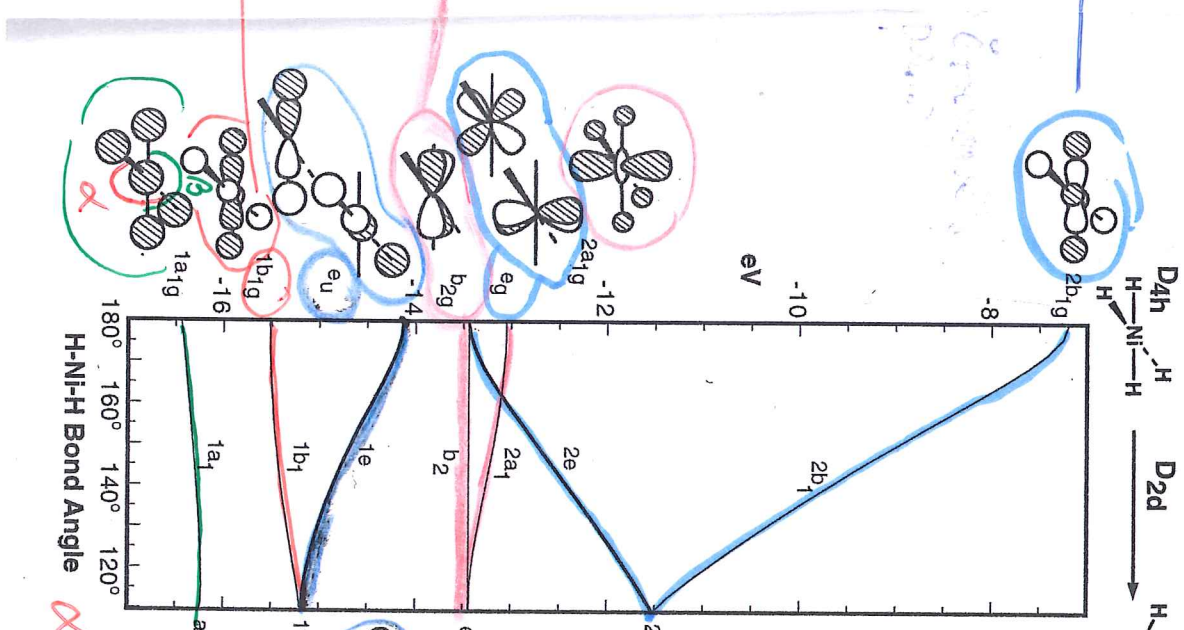
Komplexy priedodoģas kovu - Dokumēnts - ML_4 jeb četrvece vs. tetraedrs

Ķīmiskā struktūra

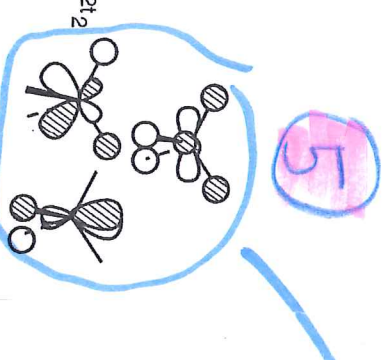


Struktūras tetraedra

AD $5z^2 - r^2$ stāvokļa veidošanās
 AD d_{xy} se stāvokļa veidošanās
 Tātad veidojas 2
 se s polārošu ūķu
 α β destabilizācija
 (kasve pārlēgus AD)



3 Dujies kvadrātve e_u
 se stabilizācija 1 protāzē
 zvaigņa simetrijas un e_u
 mīšņu AO tipa d d_{xy}
 vīžē v enerģijā, stabilizācijā.
 → enerģie tēto kvadrātve
 1 se praktiskā kvadrātve



5 Pārdoš veidošanās
 AO d_{xy} d_{yz} se stāvokļa
 protveidošanās 1 protveidošanās
 MO $25y^2$ kasve var
 pārlēg stāvokļa enerģijā

Maksimālais diagrammas Enerģijas MO vs. α β (savienātie kasveji z un $109,5^\circ$) 180°

Stabilitat kompleksa ML_4 : ģīvenos plānāvu

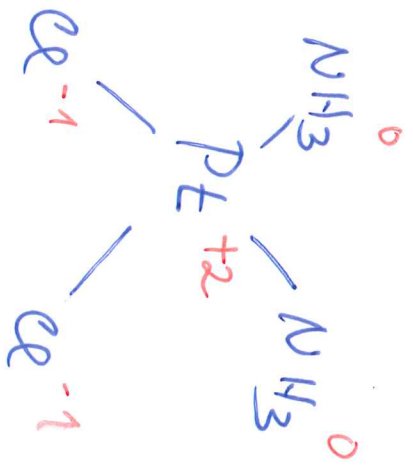
Struktūra ir stabilāc pro veijise 8 obsaizguca



t.j. 16 valonūta elektronu. L₄ valdiu 25_{ig} ir

pietas uskto 0 energiā. Pīteady: hipotētiskā molekula NiH_4

veapūe pīteady: cis-platina



Pocīfai elektronu: $2e^- / 1Cl, 2e^- / NH_3, 10-2=8e^- / Pt$

celku 16e⁻