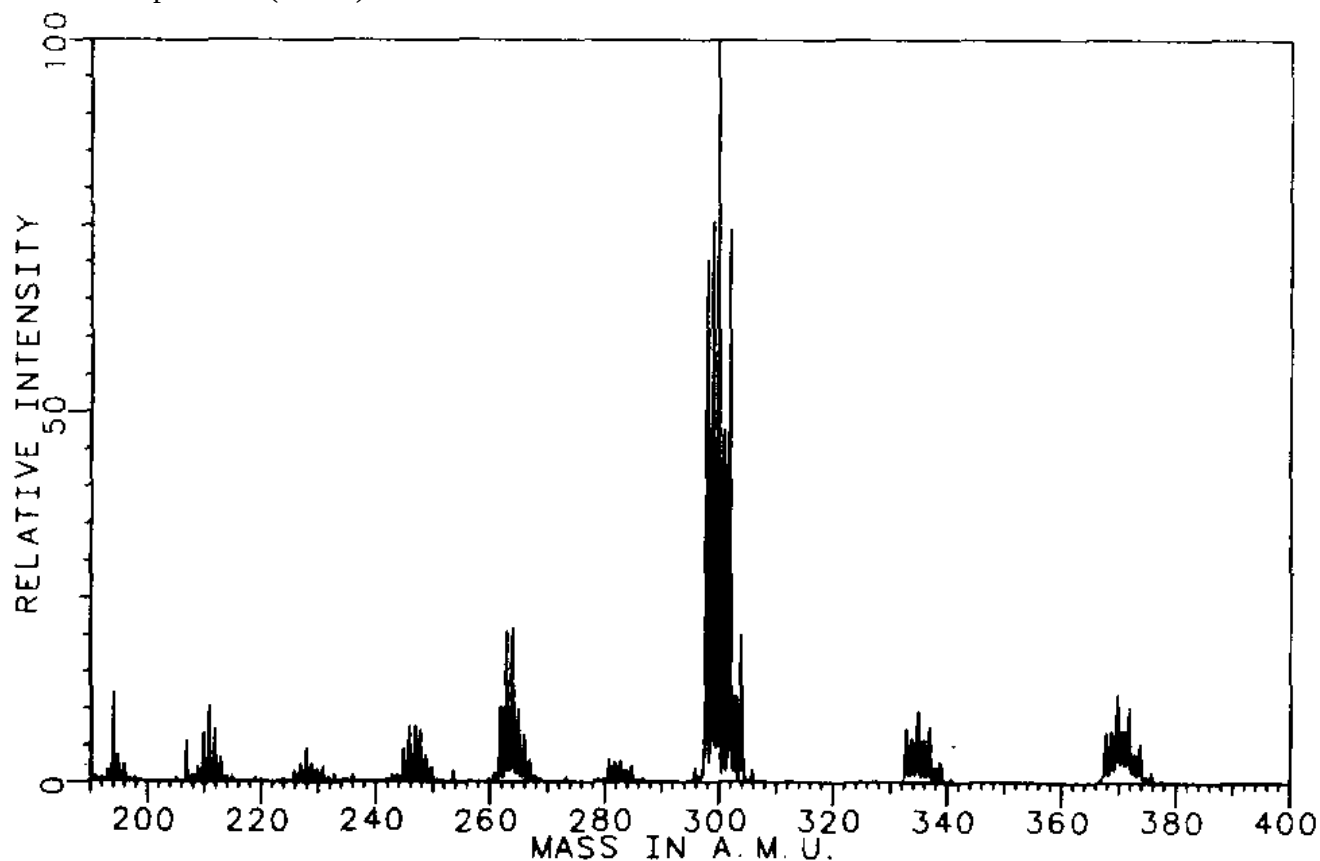


Eine Verbindung mit der Formel $\text{Cl}_2\text{H}_6\text{N}_2\text{Pt}$ ist ein gelber Feststoff mit geringer Löslichkeit in Wasser, aber guter Löslichkeit in Dimethylformamid. Welche geometrische Struktur hat diese Verbindung, wenn sie die folgenden Spektren und Beugungsmuster erzeugt?

Massenspektrometrie

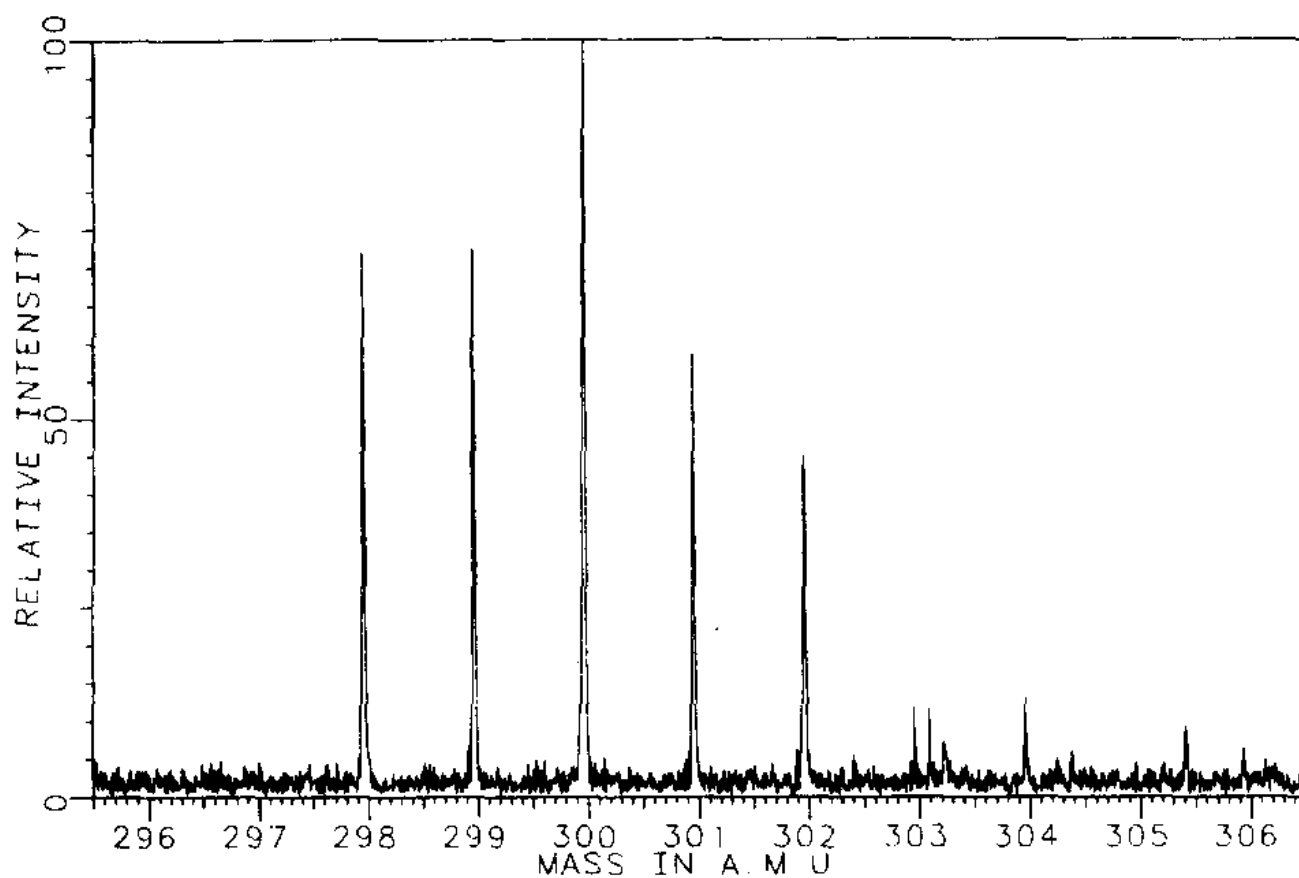
EI-Massenspektrum (50 eV):



Zur Info, die am häufigsten vorkommende Pt Isotope sind:

190	189.959930(7)	0.014(1)
191	190.961685(5)	
192	191.961035(4)	0.782(7)
193	192.962985(3)	
194	193.962664(3)	32.967(99)
195	194.964774(3)	33.832(10)
196	195.964935(3)	25.242(41)
197	196.967323(3)	
198	197.967876(4)	7.163(55)

EI-Massenspektrum (50 eV) im Bereich 300 amu:



NMR

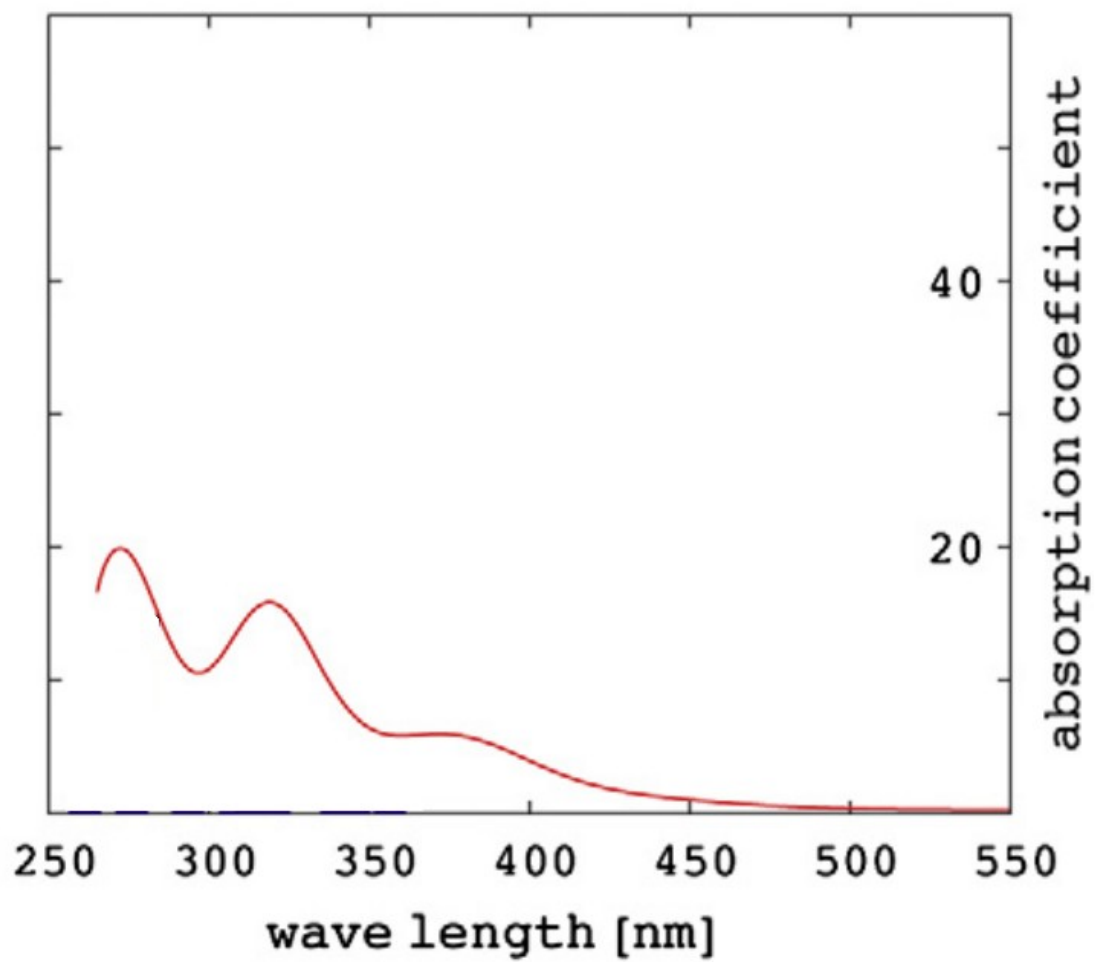
Die Spektren weisen nur folgende Signale auf:

- ^1H : 3.60 ppm
- ^{15}N : -425.3 ppm
- ^{195}Pt : -2104.0 ppm

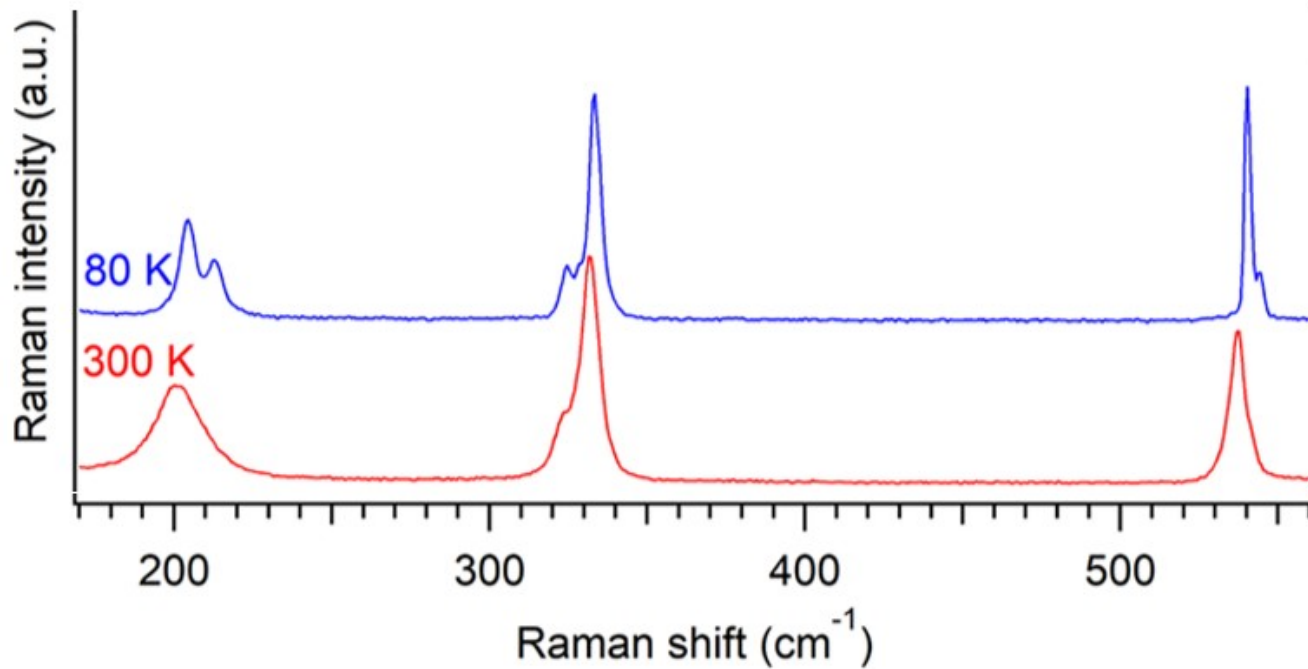
Mikrowellenspektroskopie

Die Verbindung ergibt kein MW-Spektrum.

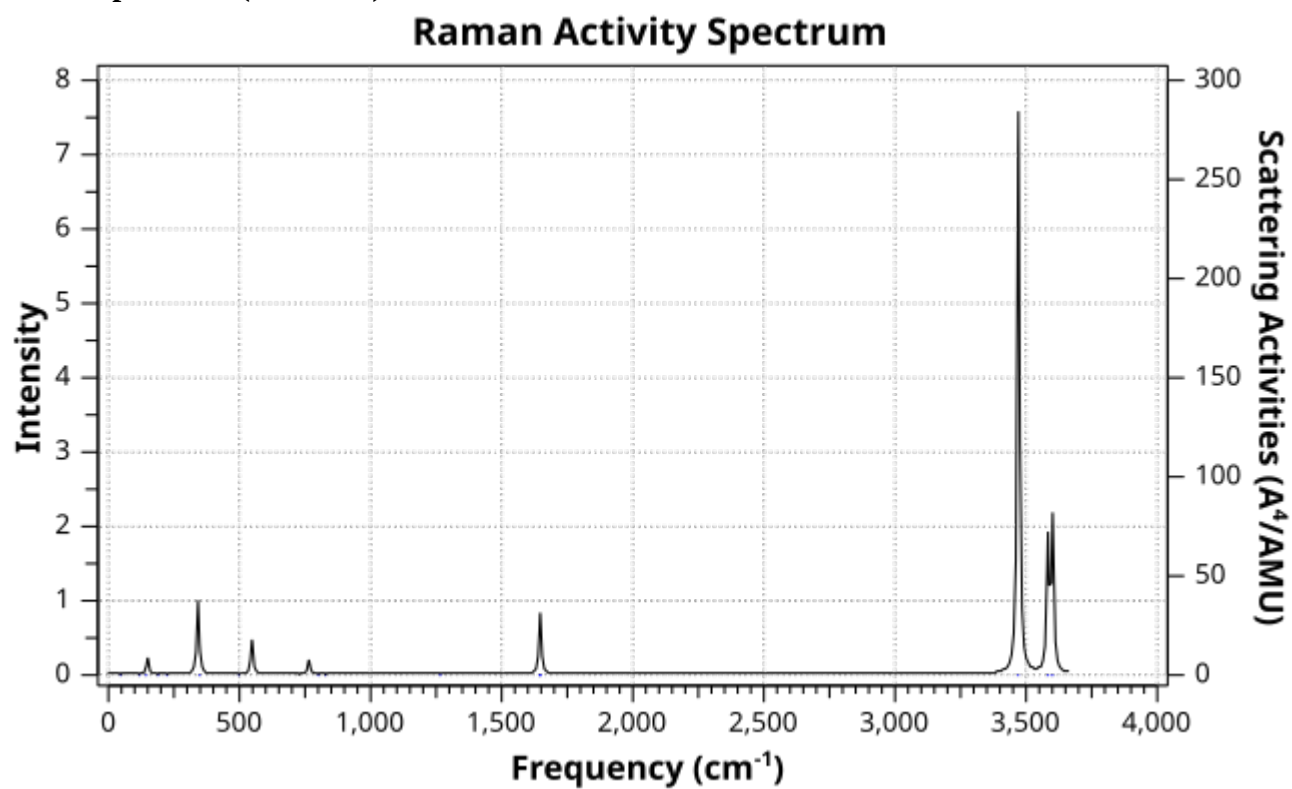
UV-Vis Spektrum



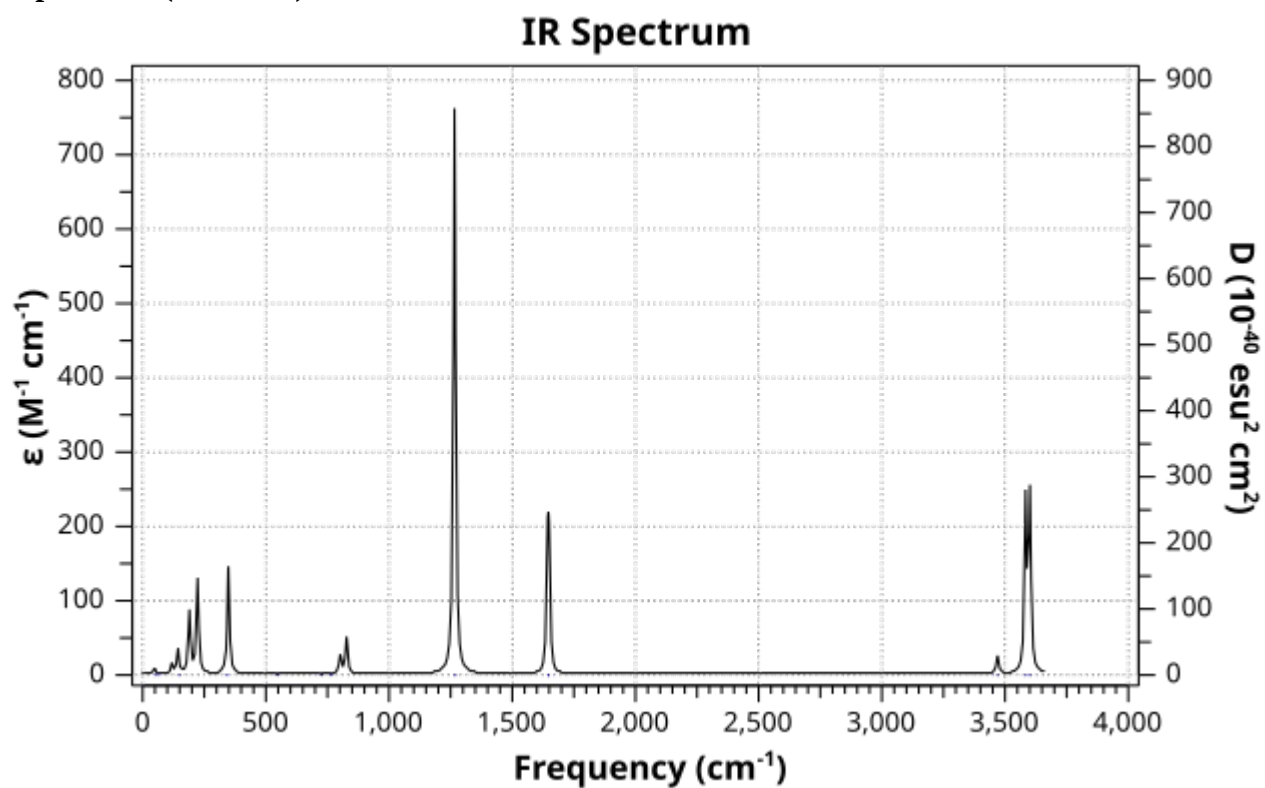
Raman-Spektrum



Raman-Spektrum (simuliert)



IR-Spektrum (simuliert)



Gasphasen-Elektronenbeugung

Radiale Verteilungsfunktion (simuliert):

