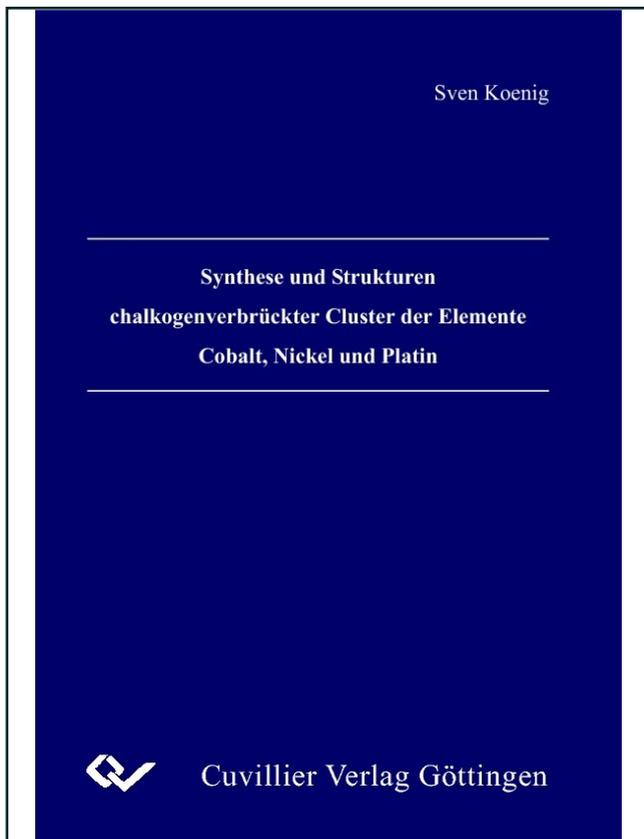




Sven Koenig (Autor)

## **Synthese und Strukturen chalcogenverbrückter Cluster der Elemente Cobalt, Nickel und Platin**



<https://cuvillier.de/de/shop/publications/2337>

Copyright:

Cuvillier Verlag, Inhaberin Annette Jentsch-Cuvillier, Nonnenstieg 8, 37075 Göttingen, Germany

Telefon: +49 (0)551 54724-0, E-Mail: [info@cuvillier.de](mailto:info@cuvillier.de), Website: <https://cuvillier.de>

# Inhaltsverzeichnis

<b>1</b>	<b>EINLEITUNG</b> .....	<b>- 1 -</b>
1.1	ÜBERGANGSMETALLE – DIE ELEMENTE COBALT, NICKEL UND PLATIN. VON EINKERNIGEN MOLEKÜLEN ZUM CLUSTER. ....	- 1 -
1.1.1	Übergangsmetalle in der Medizin und deren biologische Bedeutung .....	- 1 -
1.1.2	Cobalt, Nickel und Platin in der Katalyse .....	- 3 -
1.1.3	Metallische Nanopartikel .....	- 6 -
1.1.4	Kondensierte Cluster und Chevrel-Phasen .....	- 8 -
	Clusterkondensation und Verknüpfungsmodi .....	- 8 -
	Chevrel-Phasen .....	- 10 -
<b>2</b>	<b>AUFGABENSTELLUNG</b> .....	<b>- 12 -</b>
<b>3</b>	<b>ERGEBNISSE UND DISKUSSION</b> .....	<b>- 13 -</b>
3.1	VORBEMERKUNGEN .....	- 13 -
3.2	SYNTHESEKONZEPTE ZUR DARSTELLUNG VON CLUSTER-VERBINDUNGEN DER ELEMENTE COBALT, NICKEL UND PLATIN .....	- 14 -
3.3	UMSETZUNGEN VON COBALTVERBINDUNGEN MIT SILYLIERTEN CHALKOGENVERBINDUNGEN UND PHOSPHANEN .....	- 15 -
	Umsetzungen von $[\text{Co}_2(\text{CO})_8]$ und $[\text{CpCo}(\text{CO})_2]$ mit Bis-(trimethylsilyl)-chalkogenanen als Chalkogenquelle .....	- 15 -
	Optimierte Syntheseroute zur Darstellung der vierkernigen Cobaltkomplexe $[\text{Co}_2(\text{CO})_4(\mu\text{-CO})_2\{\mu\text{-P,P}(\mu\text{-dppa})\text{Co}_2(\text{CO})_6\}]$ ( <u>A</u> ), $[\text{Co}_4\text{Se}_2(\text{CO})_{10}]$ ( <u>B</u> ) und $[\text{Co}_4\text{Te}_2(\text{CO})_{11}]$ ( <u>C</u> ). DFT-Rechnungen an den Clustern <u>B</u> und <u>C</u> . ....	- 16 -
	DFT-Rechnungen an Verbindung $[\text{Co}_4\text{Se}_2(\text{CO})_{10}]$ ( <u>B</u> ) und $[\text{Co}_4\text{S}_2(\text{CO})_{10}]$ ( <u>C</u> ) .....	- 18 -
	Die Molekülstruktur von $[\text{Co}_7\text{Se}_7(\text{CO})_4\text{Cp}_3]$ ( <u>1</u> ) .....	- 22 -
	Bestimmung von Oxidationszahlen in <u>1</u> unter Verwendung quantenchemischer Rechnungen .....	- 25 -
	Massenspektrometrische Untersuchungen von <u>1</u> .....	- 30 -
	Die Molekülstruktur von $[\text{Co}_8\text{Se}_4(\text{CO})_{16}(\mu\text{-dppa})_2]$ ( <u>2</u> ) .....	- 30 -
	Vergleich der IR, UV/VIS-Spektren von <u>B</u> , <u>C</u> , <u>1</u> und <u>2</u> .....	- 33 -
	Mögliche Reaktionsmechanismen für die Entstehung der Clusterverbindungen <u>1</u> und <u>2</u> .....	- 36 -
	Umsetzung von $[\text{CpCo}(\text{CO})_2]$ mit $\text{P}(\text{C}_6\text{H}_4\text{SMe})_3$ – Die Molekülstruktur von $[(\text{C}_6\text{H}_4\text{SMe})_3\text{P}(\text{CH}_2)_3\text{P}(\text{C}_6\text{H}_4\text{SMe})_3][\text{CoCl}_4]$ ( <u>3</u> ) .....	- 37 -
	Reaktionen von Bis(trimethylsilyl)sulfan mit Trialkyl- bzw. Triarylphosphankomplexen der Cobalt(pseudo)halogenide – Die Chevrel-Cluster $[\text{Co}_6\text{S}_8(\text{PR}_3)_6]$ ( $R = \text{Et}$ ( <u>D</u> ), $^n\text{Pr}$ ( <u>4</u> ), $\text{C}_6\text{H}_4\text{SMe}$ ( <u>5</u> )) ...	- 39 -
	Die Molekülstruktur von $[\text{Co}_7\text{S}_6\text{Cl}(\text{PPh}_3)_6]$ ( <u>6</u> ) .....	- 42 -
3.4	UMSETZUNG VON NICKELSALZEN MIT CHALKOGEN-VERBINDUNGEN .....	- 46 -
	Umsetzungen von $\text{E}(\text{SiMe}_3)_2$ ( $E = \text{S}, \text{Se}$ ) mit Nickelthiocyanat. Die Nickel–Chalkogen-Cluster $[\text{Ni}_6\text{S}_6(\text{CN})_2\{\text{P}(\text{C}_6\text{H}_4\text{SMe})_3\}_6]$ ( <u>7</u> ), $[\text{Ni}_8\text{E}_4(\mu\text{-CN})_5\{\text{P}(\text{C}_6\text{H}_4\text{SMe})_3\}_6(\text{thf})_4(\text{NCS})_4]\text{Cl}$ ( <u>8</u> : $E = \text{S}$ ; <u>9</u> : $E = \text{Se}$ ) und $[\text{Ni}_{12}\text{Se}_{12}\{\text{P}(\text{C}_6\text{H}_4\text{SMe})_3\}_6][\text{Ni}(\text{thf})_2(\text{NCS})_2]\{\text{P}(\text{C}_6\text{H}_4\text{SMe})_3\}_2]$ ( <u>10</u> ) .....	- 47 -
	Mögliche Reaktionsmechanismen zur Freisetzung von $\text{CN}^-$ aus $\text{SCN}^-$ .....	- 48 -
	Die Molekülstruktur von $[\text{Ni}_6\text{S}_6(\text{CN})_2\{\text{P}(\text{C}_6\text{H}_4\text{SMe})_3\}_6]$ ( <u>7</u> ) .....	- 49 -

Die Molekülstruktur von $[\text{Ni}_8\text{E}_4(\mu\text{-CN})_5\{\text{P}(\text{C}_6\text{H}_4\text{SMe})_3\}_6(\text{thf})_4(\text{NCS})_4]\text{Cl}$ (8: E = S; 9: E = Se).....	53 -
Die Molekülstruktur von Verbindung $[\text{Ni}_{12}\text{Se}_{12}\{\text{P}(\text{C}_6\text{H}_4\text{SMe})_3\}_6] [\text{Ni}(\text{thf})_2(\text{NCS})_2\{\text{P}(\text{C}_6\text{H}_4\text{SMe})_3\}_2]$ (10)....	55 -
<i>Darstellung von Nickel-Clusterverbindungen durch Umsetzungen von <math>[\text{NiCl}_2(\text{PR})_2]</math> (<math>R = \text{Ph}_3, \text{PhEt}_2, {}^n\text{Pr}_3, {}^i\text{Pr}_3</math>) mit Chalkogen-verbindungen</i> .....	60 -
Umsetzungen von Thioacetamid mit $[\text{NiCl}_2(\text{PPh}_3)_2]$ in Ethanol – Die Molekülstrukturen der Kationen in $[\text{NiCl}(\text{PPh}_3)_2\{\text{SC}(\text{CH}_3)\text{NH}_2\}_2]\text{Cl}$ (11) und $[\text{Ni}_3\text{S}_2(\text{PPh}_3)_3\{\text{SC}(\text{CH}_3)\text{NH}_2\}_3]\text{Cl}_2$ (12).....	60 -
Die Molekülstruktur von $[\text{Ni}_3\text{S}_2\text{Cl}_2(\text{PPhEt}_2)_4]$ (13).....	65 -
<i>Vergleich der pentanuklearen <math>[\text{Ni}_3\text{E}_2]</math>-Einheiten (<math>E = \text{S}, \text{Se}</math>) in den Clustern 7–9, 12 und 13</i> .....	67 -
Die Molekülstruktur von $[\text{Ni}_5\text{Se}_4\text{Cl}_2(\text{PPhEt}_2)_6]$ (14).....	70 -
Die Molekülstruktur von $[\text{Ni}_{12}\text{Se}_{12}(\text{P}^n\text{Pr}_3)_6]$ (15).....	72 -
Die Molekülstruktur von $[\text{Ni}_{18}\text{S}_{18}(\text{P}^i\text{Pr}_3)_6]$ (16).....	74 -
Massenspektrometrische Untersuchung von 16.....	77 -
Die Molekülstruktur von $[\text{Ni}_{32}\text{S}_{24}(\text{PPh}_3)_{10}]$ (17).....	79 -
Die Molekülstruktur von $[\text{Ni}_{32}\text{Se}_{24}(\text{PPh}_3)_{10}][\text{NiCl}_4]$ (18).....	85 -
Quantenchemische Berechnungen an den Clustern 17 und 18a.....	87 -
Die Molekülstruktur von $[\text{Ni}_6\text{Se}_5(\text{PPh}_3)_6]$ (19).....	89 -
<b>3.5 UMSETZUNG VON KOMPLEXVERBINDUNGEN DES ZWEIWERTIGEN PLATINS MIT SILYLIERTEN CHALKOGENVERBINDUNGEN</b> .....	91 -
Die Molekülstruktur von $[\text{Pt}_2\text{E}_2\{\text{P}(\text{C}_6\text{H}_4\text{SMe})_3\}_4]$ ( $E = \text{S}$ (20), $\text{Se}$ (21)).....	92 -
Die Molekülstruktur von $[\text{Pt}_2(\mu\text{-SeEt})_2(\text{P}^i\text{Pr}_3)_2(\text{EtSe})_2]$ (22).....	95 -
Die Molekülstruktur von $[\text{Pt}_3\text{S}_2(\text{PPhEt}_2)_6]\text{Cl}_2$ (23).....	97 -
Das ESI-Massenspektrum von 23.....	99 -
Die Molekülstruktur von $[\text{Pt}_3\text{Se}_2(\text{dppm})_3]\text{Cl}_2$ (24).....	100 -
$^{31}\text{P}$ -NMR-spektroskopische Untersuchung.....	102 -
Die Molekülstruktur von $[\text{Pt}_3\text{E}_2\text{Cl}_2(\text{AsPh}_3)_4]$ ( $E = \text{S}$ (25), $\text{Se}$ (26)).....	103 -
<b>3.5.1 Übersicht der <math>[\text{Pt}_3\text{E}_2]</math>-Clusterkerne der Verbindungen 23 bis 26</b> .....	106 -
<b>4 EXPERIMENTELLER TEIL</b> .....	107 -
<b>4.1 ALLGEMEINES</b> .....	107 -
4.1.1 Arbeitstechnik.....	107 -
4.1.2 Lösungsmittel.....	107 -
4.1.3 Spektroskopische Untersuchungen und Elementaranalyse.....	107 -
<b>4.2 DARSTELLUNG DER AUSGANGSVERBINDUNGEN</b> .....	108 -
4.2.1 Darstellung von $\text{Na}_2\text{E}$ ( $E = \text{S}, \text{Se}$ ) <sup>[1]</sup> .....	108 -
4.2.2 Darstellung von $\text{E}(\text{SiMe}_3)_2$ ( $E = \text{S}, \text{Se}$ ) <sup>[1]</sup> .....	108 -
4.2.3 Darstellung von $\text{P}(\text{C}_6\text{H}_4\text{SMe})_3$ <sup>[81, 1]</sup> .....	109 -
4.2.4 Darstellung von $\text{PR}_3$ ( $R = \text{Et}, {}^n\text{Pr}$ <sup>[1]</sup> , ${}^i\text{Pr}$ <sup>[1]</sup> ).....	109 -
4.2.5 Darstellung von $[\text{PtCl}_2(\text{cod})]$ .....	110 -
4.2.6 Darstellung von $[\text{CoCl}_2(\text{MeCN})_2]$ <sup>[1]</sup> .....	111 -
4.2.7 Darstellung von $[\text{NiCl}_2(\text{PR}_3)_2]$ ( $\text{PR}_3 = \text{P}^n\text{Pr}, \text{P}^i\text{Pr}/\text{PPhEt}_2$ ) <sup>[1]</sup> .....	111 -
<b>4.3 DARSTELLUNG DER KOMPLEXVERBINDUNGEN</b> .....	111 -
4.3.1 Darstellung von $[\text{Co}_7\text{Se}_7\text{Cp}_3(\text{CO})_4]$ (1).....	111 -
4.3.2 Darstellung von $[\text{Co}_8\text{Se}_4(\text{CO})_{16}(\mu\text{-dppa})_2]$ (2).....	112 -

4.3.3	Darstellung von $[(C_6H_4SMe)_3P(CH_2)_3P(C_6H_4SMe)_3][CoCl_4]$ ( <u>3</u> ).....	112 -
4.3.4	Darstellung von $[Co_6S_8(P^iPr_3)_6]$ ( <u>4</u> ).....	113 -
4.3.5	Darstellung von $[Co_6S_8\{P(C_6H_4SMe)_3\}_6]$ ( <u>5</u> ).....	113 -
4.3.6	Darstellung von $[Co_7S_6Cl(PPh_3)_6]$ ( <u>6</u> ).....	113 -
4.3.7	Darstellung von $[Ni_6S_6(CN)_2\{P(C_6H_4SMe)_3\}_6]$ ( <u>7</u> ).....	113 -
4.3.8	Darstellung von $[Ni_8S_4(\mu-CN)_5\{P(C_6H_4SMe)_3\}_6(thf)_4(NCS)_4]Cl$ ( <u>8</u> ).....	114 -
4.3.9	Darstellung von $[Ni_8Se_4(\mu-CN)_5\{P(C_6H_4SMe)_3\}_6(thf)_4(NCS)_4]Cl$ ( <u>9</u> ).....	114 -
4.3.10	Darstellung von $[Ni_{12}Se_{12}\{P(C_6H_4SMe)_3\}_6][Ni(thf)_2(NCS)_2\{P(C_6H_4SMe)_3\}_2]$ ( <u>10</u> ).....	114 -
4.3.11	Darstellung von $[NiCl(PPh_3)_2\{SC(CH_3)NH_2\}_2]Cl$ ( <u>11</u> ).....	115 -
4.3.12	Darstellung von $[Ni_3S_2(PPh_3)_3\{SC(CH_3)NH_2\}_3]Cl_2$ ( <u>12</u> ).....	115 -
4.3.13	Darstellung von $[Ni_3S_2Cl_2(PPhEt_2)_4]$ ( <u>13</u> ).....	115 -
4.3.14	Darstellung von $[Ni_5Se_4Cl_2(PPhEt_2)_6]$ ( <u>14</u> ).....	115 -
4.3.15	Darstellung von $[Ni_{12}Se_{12}(P^iPr_3)_6]$ ( <u>15</u> ).....	116 -
4.3.16	Darstellung von $[Ni_{18}S_{18}(P^iPr_3)_6]$ ( <u>16</u> ).....	116 -
4.3.17	Darstellung von $[Ni_3S_2S_4(PPh_3)_{10}]$ ( <u>17</u> ).....	116 -
4.3.18	Darstellung von $[Ni_3S_2S_4(PPh_3)_{10}][NiCl_4]$ ( <u>18</u> ) und $[Ni_6Se_5(PPh_3)_6]$ ( <u>19</u> ).....	117 -
4.3.19	Darstellung von $[Pt_2S_2\{P(C_6H_4SMe)_3\}_4]$ ( <u>20</u> ).....	117 -
4.3.20	Darstellung von $[Pt_2Se_2\{P(C_6H_4SMe)_3\}_4]$ ( <u>21</u> ).....	117 -
4.3.21	Darstellung von $[Pt_2(\mu-SeEt)_2(P^iPr_3)_2(EtSe)_2]$ ( <u>22</u> ).....	118 -
4.3.22	Darstellung von $[Pt_3S_2Cl_2(PPhEt_2)_6]Cl_2$ ( <u>23</u> ).....	118 -
4.3.23	Darstellung von $[Pt_3Se_2(dppm)_3]Cl_2$ ( <u>24</u> ).....	118 -
4.3.24	Darstellung von $[Pt_3S_2Cl_2(AsPh_3)_4]$ ( <u>25</u> ).....	118 -
4.3.25	Darstellung von $[Pt_3Se_2Cl_2(AsPh_3)_4]$ ( <u>26</u> ).....	119 -
4.3.26	Darstellung von $[Co_2(CO)_4(\mu-CO)_2\{\mu-P,P-(\mu-dppa)Co_2(CO)_6\}]$ ( <u>A</u> ).....	119 -
4.3.27	Darstellung von $[Co_4Se_2(CO)_{10}]$ ( <u>B</u> ).....	119 -
4.3.28	Darstellung von $[Co_4Te_2(CO)_{11}]$ ( <u>C</u> ).....	120 -
4.3.29	Darstellung von $[Co_6S_8(PEt_3)_6]$ ( <u>D</u> ).....	120 -
<b>5</b>	<b>KRISTALLSTRUKTURUNTERSUCHUNGEN</b> .....	<b>121 -</b>
5.1	ALLGEMEINES.....	121 -
5.1.1	Arbeitstechnik.....	121 -
5.2	KRISTALLOGRAPHISCHE DATEN.....	123 -
5.2.1	$[Co_7Se_7(CO)_4Cp_3]$ ( <u>1</u> ).....	123 -
5.2.2	$[Co_8Se_4(CO)_{16}(\mu-dppa)_2]$ ( <u>2</u> ).....	124 -
5.2.3	$[(C_6H_4SMe)_3P(CH_2)_3P(C_6H_4SMe)_3][CoCl_4]$ ( <u>3</u> ).....	125 -
5.2.4	$[Co_6S_8(P^iPr_3)_6]$ ( <u>4</u> ).....	128 -
5.2.5	$[Co_6S_8\{P(C_6H_4SMe)_3\}_6]$ ( <u>5</u> ).....	130 -
5.2.6	$[Co_7S_6Cl(PPh_3)_6]$ ( <u>6</u> ).....	132 -
5.2.7	$[Ni_6S_6(CN)_2\{P(C_6H_4SMe)_3\}_6]$ ( <u>7</u> ).....	134 -
5.2.8	$[Ni_8S_4(\mu-CN)_5\{P(C_6H_4SMe)_3\}_6(thf)_4(NCS)_4]Cl$ ( <u>8</u> ).....	137 -
5.2.9	$[Ni_8Se_4(\mu-CN)_5\{P(C_6H_4PhSMe)_3\}_6(thf)_4(NCS)_4]Cl$ ( <u>9</u> ).....	143 -
5.2.10	$[Ni_{12}Se_{12}\{P(C_6H_4SMe)_3\}_6][Ni(thf)_2(NCS)_2\{P(C_6H_4SMe)_3\}_2]$ ( <u>10</u> ).....	149 -

5.2.11	$[NiCl(PPh_3)_2\{SC(CH_3)NH_2\}_2]Cl$ ( <u>11</u> ) .....	- 153 -
5.2.12	$[Ni_3S_2(PPh_3)_3\{SC(CH_3)NH_2\}_2]Cl_2$ ( <u>12</u> ) .....	- 156 -
5.2.13	$[Ni_3S_2Cl_2(PPhEt_2)_4]$ ( <u>13</u> ) .....	- 160 -
5.2.14	$[Ni_5Se_4(PPhEt_2)_6]$ ( <u>14</u> ) .....	- 163 -
5.2.15	$[Ni_{12}Se_{12}(P^iPr_3)_6]$ ( <u>15</u> ) .....	- 164 -
5.2.16	$[Ni_{18}S_{18}(P^iPr_3)_6]$ ( <u>16</u> ) .....	- 165 -
5.2.17	$[Ni_{32}S_{24}(PPh_3)_{10}]$ ( <u>17</u> ) .....	- 166 -
5.2.18	$[Ni_3Se_2(PPh_3)_{10}][NiCl_4]$ ( <u>18</u> ) .....	- 170 -
5.2.19	$[Ni_6Se_5(PPh_3)_6]$ ( <u>19</u> ) .....	- 174 -
5.2.20	$[Pt_2S_2\{P(C_6H_4SMe)_3\}_4]$ ( <u>20</u> ) .....	- 178 -
5.2.21	$[Pt_2Se_2\{P(C_6H_4SMe)_3\}_4]$ ( <u>21</u> ) .....	- 180 -
5.2.22	$[Pt_2(\mu-SeEt)_2(P^iPr_3)_2(EtSe)_2]$ ( <u>22</u> ) .....	- 183 -
5.2.23	$[Pt_3S_2(PPhEt_2)_6]Cl_2$ ( <u>23</u> ) .....	- 185 -
5.2.24	$[Pt_3Se_2(dppm)_3]Cl_2$ ( <u>24</u> ) .....	- 188 -
5.2.25	$[Pt_3S_2Cl_2(AsPh_3)_4]$ ( <u>25</u> ) .....	- 191 -
5.2.26	$[Pt_3Se_2Cl_2(AsPh_3)_4]$ ( <u>26</u> ) .....	- 194 -
<b>6</b>	<b>ZUSAMMENFASSUNG</b> .....	<b>- 197 -</b>
<b>7</b>	<b>ANHANG</b> .....	<b>- 199 -</b>
7.1	NUMMERIERUNG DER SYNTHETISIERTEN VERBINDUNGEN .....	- 199 -
7.2	VERWENDETE ABKÜRZUNGEN .....	- 200 -
7.2.1	Allgemeine Abkürzungen .....	- 200 -
7.2.2	NMR-Spektroskopie .....	- 201 -
7.2.3	IR-Spektroskopie .....	- 201 -
7.3	LITERATUR .....	- 202 -