

## Robert Feuerhake (Autor) Synthese und Strukturaufklärung neuer Heterodimetallkomplexe des Niob



https://cuvillier.de/de/shop/publications/2715

Copyright:

Cuvillier Verlag, Inhaberin Annette Jentzsch-Cuvillier, Nonnenstieg 8, 37075 Göttingen, Germany Telefon: +49 (0)551 54724-0, E-Mail: info@cuvillier.de, Website: https://cuvillier.de

1	Einleitung			1
	1.1	Oxe	ometallate der Übergangsmetalle	1
	1	.1.1.	Isopolymetallate	1
	1	.1.2.	Heteropolymetallate	3
	1.2	Thi	ometallate der Übergangsmetalle	5
	1.3	Syn	1these von Thiometallaten des fünfwertigen Nb und Ta	7
	1.4	Cha	alkogenometallate als Ausgangsmaterialien neuer Verbindungen	9
2	A	ufgab	enstellung	15
3	E	rgebni	isse und Diskussion	16
	3.1	Syn	1thesekonzepte	17
	3.2	Das	s Reaktionsverhalten von (NEt <sub>4</sub> ) <sub>4</sub> [Nb <sub>6</sub> S <sub>17</sub> ] $\mathscr{J}$ MeCN	18
		Die M	10lekülstruktur von [NbCu5Cl2S4(PiPr3)5] <b>(1)</b>	20
		Die M	10lekülstruktur von [Nb2Cu2Cl2S4(PMe3)5(MeCN)] MeCN <b>(2)</b>	22
		Die M	10lekülstruktur von [Nb2Cu2Cl2S4(PMe3)6] MeCN ( <u>3</u> )	24
		Die M	10lekülstruktur von (NEt4)[Nb2Cu6Cl5S6(PPhEt2)6] MeCN ( <u>4)</u>	26
		Die M	10lekülstruktur von (NEt4)[Nb2Cu6Cl5S6(PPh <sup>n</sup> Pr2)6] <b>2</b> MeCN <b>(5)</b>	29
		Die N	Iolekülstruktur von (NEt₄)[Nb₂Cu6Cl₅S6(PPh₂ <sup>n</sup> Pr)6] ∯MeCN ( <u>6</u> )	30
	3.3	Um	usetzungen von NbCl5 und Nb(OEt)5 mit späten Übergangsmetallen und silylie	erten
	Cha	lkogena	verbindungen	32
	3	.3.1.	Umsetzungen mit Bis-(trimethylsilyl)-chalkogenanen als Chalkogenqu	elle 33
		Die M	10lekülstruktur von [NbCu3Se4(PEt3)4] <b>(7)</b>	34
		Die M	10lekülstruktur von [NbCu6Cl3Se4(PiPr3)6] (8)	36
		Die M	10lekülstruktur von [Nb2Au3Cl3(PiPr2S)6] <b>(9)</b>	38
		Die M	10lekülstruktur von [NbCo <sub>3</sub> Se <sub>4</sub> (PPh <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> (MeCN) <sub>3</sub> ][CoCl <sub>3</sub> (PPh <sub>3</sub> )] ÅMeCN ( <u>1</u>	<b>0)</b> 41
		Die M	10lekülstruktur von [Nb <sub>2</sub> Co <sub>10</sub> S <sub>19</sub> (PPh <sub>3</sub> ) <sub>10</sub> ](PF <sub>6</sub> ) <sub>2</sub> ( <u>11</u> )	44
		Die M	Iolekülstruktur von [Ag <sub>4</sub> (P(Se) <sub>2</sub> <sup>i</sup> Pr <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> ] ( <u>12</u> )	47
	3	.3.2.	Umsetzungen mit Organylsilylchalkogenanen als Chalkogenquelle	49
		Die M	10lekülstrukturen von [NbCu <sub>2</sub> (QPh) <sub>6</sub> (PR <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ] ( <u>13</u> )-( <u>20</u> )	53

	Die N	/lolekülstruktur von [Nb2Cu4Se2(Se <sup>i</sup> Pr)6Cl2(P <sup>n</sup> Pr3)4] ( <u>21</u> )	55
	Die N	/Iolekülstruktur von [Nb2Cu6Se2(Se <sup>i</sup> Pr)10Cl2(PEt2Me)2] ĎME ( <b>22)</b>	58
	Die N	/Iolekülstruktur von [Nb <sub>2</sub> Ag <sub>2</sub> Se(Se <sup>i</sup> Pr) <sub>6</sub> Cl <sub>2</sub> (P <sup>i</sup> Pr <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ] MeCN ( <u>23</u> )	61
	Die N	/Iolekülstruktur von [NbAu <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> Se(Se <sup>i</sup> Pr) <sub>3</sub> (P(Cl) <sup>t</sup> Bu <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ] ( <u>24</u> )	63
	Die N	/lolekülstruktur von [Nb <sub>2</sub> Fe <sub>2</sub> Se <sub>2</sub> (Se <sup>i</sup> Pr) <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub> (P <sup>n</sup> Pr <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (MeCN) <sub>2</sub> ] ( <u>25</u> )	64
	Die N	/Iolekülstruktur von [Nb2Fe2Se2(SeiPr)4Cl2(PEt3)2(MeCN)2] ØMeCN (26)	68
	Die N	/Iolekülstruktur von [Au4(Se <sup>i</sup> Pr)2(PEt3)4][NbCl6] ( <u>27</u> )	70
	Die N	/lolekülstruktur von [Au4(SeEt)2(PEt3)4][NbCl6] ( <u>28</u> )	72
	3.3.3.	Umsetzungen mit silylierten Pnikogenverbindungen	74
	Die N	/lolekülstruktur von [Ag4(P4Ph4)2(PnPr3)4] (29)	75
	3.4 Un	tersuchungen unter Solvothermalbedingungen	79
	3.4.1.	3.4.1 Die präparative Methode der Solvothermalsynthese	79
	3.4.2.	Umsetzungen unter milden solvothermalen Bedingungen	80
	Die N	/lolekülstruktur von (NEt <sub>4</sub> )[Nb <sub>2</sub> Cu <sub>6</sub> Cl <sub>5</sub> S <sub>6</sub> (PPh <sub>3</sub> ) <sub>6</sub> ] ( <u>30</u> )	82
	Die N	/olekülstruktur von [NbCu <sub>5</sub> S₄Cl₂(dppm)₄] ϐCH₃CN ( <u>31)</u>	84
	Die N	/lolekülstruktur von (NEt₄)2[Nb10Cu12Cl₄S30(dpppr)6] 6MeCN ( <u>32)</u>	88
	3.5 Da	rstellung des Tetraselenoniobates $\stackrel{1}{\leftarrow}$ Li <sub>3</sub> [NbSe <sub>4</sub> ] [4MeCN ( <u>33</u> )	94
	Die N	/lolekülstruktur von <sub>←</sub> Li₃[NbSe₄] ÅMeCN ( <u>33</u> )	94
4	Experir	nenteller Teil	99
	4.1 All	gemeines	99
	4.1.1.	Arbeitstechnik	99
	4.1.2.	Lösungsmittel	99
	4.1.3.	Spektroskopische Untersuchungen und Elementaranalyse	99
	4.2 Da	rstellung der Ausgangsverbindungen	100
	4.2.1.	Reinigung von NEt <sub>4</sub> Cl $\hat{H}_2O^{[]}$	100
	4.2.2.	Reinigung von CuCl	100
	4.2.3.	Darstellung von CuSCN	100
	4.2.4.	Darstellung von AgSCN	101
	4.2.5.	Darstellung von [AuCl(SMe <sub>2</sub> )]	101

4.2.6.	Darstellung von [CoCl <sub>2</sub> (PPh <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	101
4.2.7.	Trocknen von FeCl <sub>2</sub> $\beta$ H <sub>2</sub> O	102
4.2.8.	Darstellung von (NEt₄)₄[Nb <sub>6</sub> S <sub>17</sub> ] βMeCN	102
4.2.9.	Darstellung von NbCl5	
4.2.10	). Darstellung von S(SiMe <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
4.2.11	. Darstellung von Na <sub>2</sub> Se	103
4.2.12	2. Darstellung von Se(SiMe <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	103
4.2.13	<ol> <li>Darstellung von S(Ph)SiMe<sub>3</sub></li> </ol>	104
4.2.14	l. Darstellung von Se2 <sup>t</sup> Bu2	104
4.2.15	5. Darstellung von NaSe <sup>t</sup> Bu	105
4.2.16	6. Darstellung von Se( <sup>i</sup> Pr)SiMe <sub>3</sub>	105
4.2.17	7. Darstellung von Se(Ph)SiMe <sub>3</sub>	106
4.2.18	<ol> <li>Darstellung von Te(Ph)SiMe<sub>3</sub></li> </ol>	106
4.2.19	9. Darstellung von PMe <sub>3</sub>	
4.2.20	). Darstellung von PEt <sub>3</sub> , P <sup>n</sup> Pr <sub>3</sub> und P <sup>i</sup> Pr <sub>3</sub>	107
4.2.21	. Darstellung von PEt <sub>2</sub> Me	
4.2.22	2. Darstellung von P <sup>t</sup> Bu <sub>3</sub>	
4.2.23	<ol> <li>Darstellung von PCl<sup>i</sup>Pr<sub>2</sub></li> </ol>	109
4.2.24	l. Darstellung von P(SiMe <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> Ph	110
4.2.25	5. Darstellung von <i>n</i> -Butylpyridiniumchlorid	110
4.2.26	5. Darstellung von <i>n</i> -Butylpyridiniumtetrafluoroborat	111
4.3 l	Darstellung der Komplexverbindungen	111
4.3.1.	Darstellung von [NbCu <sub>5</sub> Cl <sub>2</sub> S <sub>4</sub> (P <sup>i</sup> Pr <sub>3</sub> ) <sub>5</sub> ] ( <u>1</u> )	111
4.3.2.	Darstellung von [Nb <sub>2</sub> Cu <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> S <sub>4</sub> (PMe <sub>3</sub> ) <sub>5</sub> (MeCN)] MeCN ( <u>2</u> )	111
4.3.3.	Darstellung von [Nb <sub>2</sub> Cu <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> S <sub>4</sub> (PMe <sub>3</sub> ) <sub>6</sub> ] MeCN ( <u>3</u> )	112
4.3.4.	Darstellung von (NEt4)[Nb2Cu6Cl5S6(PEt3)6] &CH3CN (I)	112
4.3.5.	Darstellung von (NEt4)[Nb2Cu6Cl5S6(PPhEt2)6] ĆH3CN (4)	112
4.3.6.	Darstellung von (NEt4)[Nb2Cu6Cl5S6(PPh <sup>n</sup> Pr2)6]	112
4.3.7.	Darstellung von (NEt₄)[Nb₂Cu6Cl₅S6(PPh₂ <sup>n</sup> Pr)6]	113
4.3.8.	Darstellung von [NbCu <sub>3</sub> Se <sub>4</sub> (PEt <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> ] ( <u>7</u> )	113
4.3.9.	Darstellung von [NbCu <sub>6</sub> Cl <sub>3</sub> Se <sub>4</sub> (P <sup>i</sup> Pr <sub>3</sub> ) <sub>6</sub> ] ( <u>8</u> )	113

4.3	5.10.	Darstellung von [Nb <sub>2</sub> Au <sub>3</sub> Cl <sub>3</sub> (P <sup>i</sup> Pr <sub>2</sub> S) <sub>6</sub> ] ( <u>9</u> )	113
4.3	5.11.	Darstellung von [NbCo <sub>3</sub> Se <sub>4</sub> (PPh <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> (MeCN) <sub>3</sub> ][CoCl <sub>3</sub> (PPh <sub>3</sub> )] & MeCN ( <u>1</u>	<u>0</u> )114
4.3	5.12.	Darstellung von [Nb <sub>2</sub> Co <sub>10</sub> S <sub>19</sub> (PPh <sub>3</sub> ) <sub>10</sub> ](PF <sub>6</sub> ) <sub>2</sub> ( <u>11</u> )	114
4.3	5.13.	Darstellung von $[Ag_4(P(Se)_2^iPr_2)_4]$ ( <u>12</u> )	114
4.3	5.14.	Darstellung von [NbCu <sub>2</sub> (SePh) <sub>6</sub> (PEt <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ] ( <u>13</u> )	115
4.3	5.15.	Darstellung von [NbCu <sub>2</sub> (SePh) <sub>6</sub> (PMe <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ] ( <u>14</u> )	115
4.3	5.16.	Darstellung von [NbCu <sub>2</sub> (SePh) <sub>6</sub> (P <sup>n</sup> Pr <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ] ( <u>15</u> )	115
4.3	5.17.	Darstellung von [NbCu <sub>2</sub> (SePh) <sub>6</sub> (P <sup>i</sup> Pr <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ] ( <u>16</u> )	115
4.3	5.18.	Darstellung von [NbCu <sub>2</sub> (SePh) <sub>6</sub> (PPhEt <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ] ( <u>17</u> )	116
4.3	5.19.	Darstellung von [NbCu <sub>2</sub> (SePh) <sub>6</sub> (P <sup>t</sup> Bu <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ] ( <u>18</u> )	116
4.3	5.20.	Darstellung von $[NbCu_2(SPh)_6(PMe_3)_2]$ (19)	116
4.3	5.21.	Darstellung von $[NbCu_2(SPh)_6(P^nPr_3)_2]$ (20)	117
4.3	5.22.	Darstellung von [Nb <sub>2</sub> Cu <sub>4</sub> Se <sub>2</sub> (Se <sup>i</sup> Pr) <sub>6</sub> Cl <sub>2</sub> (P <sup>n</sup> Pr <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> ] ( <u>21</u> )	117
4.3	.23.	Darstellung von [Nb <sub>2</sub> Cu <sub>6</sub> Se <sub>2</sub> (Se <sup>i</sup> Pr) <sub>10</sub> Cl <sub>2</sub> (PEt <sub>2</sub> Me) <sub>2</sub> ] DME ( <u>22</u> )	117
4.3	5.24.	Darstellung von [Nb <sub>2</sub> Ag <sub>2</sub> Se(Se <sup>i</sup> Pr) <sub>6</sub> Cl <sub>2</sub> (P <sup>i</sup> Pr <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ] MeCN (23)	118
4.3	5.25.	Darstellung von [NbAu <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> Se(Se <sup>i</sup> Pr) <sub>3</sub> (P(Cl) <sup>t</sup> Bu <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ] ( <u>24</u> )	118
4.3	6.26.	Darstellung von [Nb <sub>2</sub> Fe <sub>2</sub> Se <sub>2</sub> (Se <sup>i</sup> Pr) <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> (P <sup>n</sup> Pr <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (MeCN) <sub>2</sub> ] (25)	118
4.3	5.27.	Darstellung von $[Nb_2Fe_2Se_2(Se^iPr)_2Cl_2(PEt_3)_2(MeCN)_2]$ $\pounds MeCN$ (26).	119
4.3	5.28.	Darstellung von $[Au_4(Se^iPr)_2(PEt_3)_4][NbCl_6]$ (27)	119
4.3	5.29.	Darstellung von [Au <sub>4</sub> (SeEt) <sub>2</sub> (PEt <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> ][NbCl <sub>6</sub> ] ( <u>28</u> )	119
4.3	5.30.	Darstellung von $[Ag_4(P_4Ph_4)_2(P^nPr_3)_4]$ (29)	120
4.3	5.31.	Darstellung von (NEt <sub>4</sub> )[Nb <sub>2</sub> Cu <sub>6</sub> Cl <sub>5</sub> S <sub>6</sub> (PPh <sub>3</sub> ) <sub>6</sub> ] ( <u>30</u> )	120
4.3	5.32.	Darstellung von [NbCu <sub>5</sub> S <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub> (dppm) <sub>4</sub> ] \$CH <sub>3</sub> CN ( <u>31</u> )	120
4.3	.33.	Darstellung von (NEt <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> [Nb <sub>10</sub> Cu <sub>12</sub> Cl <sub>4</sub> S <sub>30</sub> (dpppr) <sub>6</sub> ] $\beta$ MeCN ( <u>32</u> )	120
4.3	5.34.	Darstellung von $Li_3$ [NbSe <sub>4</sub> ] AMeCN ( <u>33</u> )	121
Kr	istall	strukturuntersuchungen	122
		-	
5.1	Allş	zemeines	122
5.2	Kris	stallographische Daten	124
5.2	2.1.	$[NbCu_5Cl_2S_4(P^iPr_3)_5]$ (1)	124

5

5.2.2.	[Nb2Cu2S6(PMe3)5(MeCN)] MeCN (2)	
5.2.3.	[Nb2Cu2S6(PMe3)6] MeCN ( <u>3</u> )	
5.2.4.	(NEt <sub>4</sub> )[Nb <sub>2</sub> Cu <sub>6</sub> Cl <sub>5</sub> S <sub>6</sub> (PPhEt <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> ] CH <sub>3</sub> CN ( <u>4</u> )	
5.2.5.	(NEt <sub>4</sub> )[Nb <sub>2</sub> Cu <sub>6</sub> Cl <sub>5</sub> S <sub>6</sub> (PPh <sup>n</sup> Pr <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> ] 2CH <sub>3</sub> CN ( <u>5</u> )	
5.2.6.	(NEt <sub>4</sub> )[Nb <sub>2</sub> Cu <sub>6</sub> Cl <sub>5</sub> S <sub>6</sub> (PPh <sub>2</sub> <sup>n</sup> Pr) <sub>6</sub> ] &CH <sub>3</sub> CN ( <u>6</u> )	
5.2.7.	[NbCu <sub>3</sub> Se <sub>4</sub> (PEt <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> ] ( <u>7</u> )	
5.2.8.	$[NbCu_6Cl_3Se_4(P^iPr_3)_6]$ (8)	147
5.2.9.	$[Nb_2Au_3Cl_3(P^iPr_2S)_6]$ (9)	
5.2.10.	[NbCo <sub>3</sub> Se <sub>4</sub> (PPh <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> (MeCN) <sub>3</sub> ][CoCl <sub>3</sub> (PPh <sub>3</sub> )] <sup>4</sup> MeCN ( <u>10</u> )	
5.2.11.	[Nb <sub>2</sub> Co <sub>10</sub> S <sub>19</sub> (PPh <sub>3</sub> ) <sub>10</sub> ](PF <sub>6</sub> ) <sub>2</sub> ( <u>11</u> )	
5.2.12.	$[Ag_4(P(Se)_2^iPr_2)_4]$ ( <u>12</u> )	
5.2.13.	$[NbCu_2(SePh)_6(PEt_3)_2]$ (13)	
5.2.14.	[NbCu <sub>2</sub> (SePh) <sub>6</sub> (PMe <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ] ( <u>14</u> )	
5.2.15.	$[NbCu_2(SePh)_6(P^nPr_3)_2]$ (15)	
5.2.16.	$[NbCu_2(SePh)_6(P^iPr_3)_2]$ ( <u>16</u> )	
5.2.17.	$[NbCu_2(SePh)_6(PPhEt_2)_2] (17)$	
5.2.18.	$[NbCu_2(SePh)_6(P^tBu_3)_2]$ (18)	
5.2.19.	[NbCu <sub>2</sub> (SPh) <sub>6</sub> (PMe <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ] ( <u>19</u> )	
5.2.20.	$[NbCu_2(SPh)_6(P^nPr_3)_2]$ (20)	
5.2.21.	$[Nb_2Cu_4Se_2(Se^iPr)_6Cl_2(P^nPr_3)_4]$ (21)	
5.2.22.	[Nb <sub>2</sub> Cu <sub>6</sub> Se <sub>2</sub> (Se <sup>i</sup> Pr) <sub>10</sub> Cl <sub>2</sub> (PEt <sub>2</sub> Me) <sub>2</sub> ] ĎME ( <u>22</u> )	
5.2.23.	$[Nb_2Ag_2Se(Se^iPr)_6Cl_2(P^iPr_3)_2]$ (23)	
5.2.24.	$[NbAu_2Cl_2Se(Se^iPr)_3(P(Cl)^tBu_2)_2] (\underline{24}) \dots$	
5.2.25.	$[Nb_2Fe_2Se_2(Se^iPr)_2Cl_2(P^nPr_3)_2(MeCN)_2]$ (25)	
5.2.26.	[Nb <sub>2</sub> Fe <sub>2</sub> Se <sub>2</sub> (Se <sup>i</sup> Pr) <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> (PEt <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (MeCN) <sub>2</sub> ] <sup>2</sup> MeCN ( <u>26</u> )	
5.2.27.	[Au <sub>4</sub> (Se <sup>i</sup> Pr) <sub>2</sub> (PEt <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> ][NbCl <sub>6</sub> ] ( <u>27</u> )	
5.2.28.	[Au <sub>4</sub> (SeEt) <sub>2</sub> (PEt <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> ][NbCl <sub>6</sub> ] ( <u>28</u> )	
5.2.29.	$[Ag_4(P_4Ph_4)(P^nPr_3)_4]$ (29)	
5.2.30.	$(NEt_4)[Nb_2Cu_6Cl_5S_6(PPh_3)_6]$ ( <u>30</u> )	
5.2.31.	[NbCu <sub>5</sub> Cl <sub>2</sub> S <sub>4</sub> (dppm) <sub>4</sub> ]	
5.2.32.	(NEt4)2[Nb10Cu12Cl4S30(dpppr)6] 6MeCN ( <u>32</u> )	217

	5.2.33.	Li₃[NbSe₄] ∯MeCN ( <u>33</u> )	222
6	Zusam	menfassung	224
7	Anhang	g	233
	7.1 Ve	rwendete Abkürzungen	233
	7.1.1.	Allgemeine Abkürzungen	233
	7.1.2.	NMR-Spektroskopie	234
	7.1.3.	IR-Spektroskopie	234
	7.2 Nu	merierung der Verbindungen	235
8	Literatu	ır	237