

Inhaltsverzeichnis

1 Einleitung	3
2 Analytische Methoden	5
2.1 Röntgenbeugung	5
2.2 Elektronenmikroskopie	11
2.3 Sorptionsanalyse	19
2.4 Spektroskopie	22
2.5 Röntgenabsorptionsspektroskopie (XAS)	27
2.6 Thermische Analyse	28
2.7 Dynamische Lichtstreuung (DLS)	29
2.8 Gaschromatografie (GC)	31
3 Nanoskalige Hohlkugeln.....	33
3.1 Theoretische Grundlagen	33
3.2 Synthesestrategie	35
3.3 NaCl- / CsCl-NP als Templat	36
3.4 TiO ₂ -Hohlkugeln.....	43
3.5 WO ₃ -Hohlkugeln.....	64
3.6 CeO ₂ -Hohlkugeln	74
3.7 VO _x -Hohlkugeln	81
4 Synthesen in Ionenischen Flüssigkeiten nahe Raumtemperatur.....	85
4.1 Theoretische Grundlagen	85
4.2 Zinn- und Blei-Halogenide	88
4.2.1 [BMIm][Pb(AlCl ₄) ₃] und [BMIm][PbCl ₃]	88
4.2.2 [BMIm][Sn ₄ Br ₉]	96
4.2.3 Zusammenfassung	103
4.3 Antimon-Verbindungen	105
4.3.1 SbOCl und [Kat][Sb ₇ O ₂ Cl ₂₃]	105
4.3.2 Zusammenfassung	109

4.4	Verbindungen mit NHC-Liganden	111
4.4.1	[C ₈ H ₁₄ N ₂] ₂ [HgCuCl ₃]	111
4.4.2	[C ₈ H ₁₄ N ₂] ₂ [HgAgCl ₃]	115
4.4.3	[C ₈ H ₁₄ N ₂][CuCl]	117
4.4.4	[C ₆ H ₁₀ N ₂] ₄ [Ag ₃ Cl ₂]Cl · H ₂ O	119
4.4.5	[EMIm][Ag ₂ I ₂ Cl]	121
4.4.6	Zusammenfassung	126
5	Zusammenfassung	127
6	Ausblick	131
7	Experimentelle Methoden	135
7.1	Arbeiten unter Schutzgasatmosphäre	135
7.2	Eigene Synthesevorschriften	138
7.3	Verwendete Chemikalien	144
8	Anhang	147
	Literaturverzeichnis	163
	Abbildungsverzeichnis	167
	Tabellenverzeichnis	169
	Tabellen zur Strukturbestimmung	170
	Curriculum Vitae	197