

Kupfer als Katalysator für die Partialoxidation von Methanol

Dissertation

zur Erlangung des akademischen Grades

Doktor der Naturwissenschaften

(Dr. rer. nat.)

eingereicht im Fachbereich Biologie, Chemie, Pharmazie

der Freien Universität Berlin

von

Dipl.-Chem. Ingolf Böttger

Berlin, 2000

Die vorliegende Arbeit wurde in der Zeit von September 1996 bis März 2000 am Fritz-Haber-Institut der Max-Planck-Gesellschaft in Berlin-Dahlem unter der Leitung von Prof. Dr. R. Schlögl und Dr. Th. Schedel-Niedrig angefertigt.

Erster Gutachter: Prof. Dr. R. Schlögl

Zweiter Gutachter: Prof. Dr. K. Christmann

Tag der Disputation: 20. 6. 2000

Inhalt

1 Einleitung	6
<i>1.1 Kupfer-Sauerstoffverbindungen als Katalysatoren für die Partialoxidation von Methanol.....</i>	<i>6</i>
<i>1.2 Kupfer und Kupfer-Sauerstoffverbindungen.....</i>	<i>7</i>
1.2.1 Kupfer.....	7
1.2.2 Kupferoxide und -suboxide	7
1.2.3 Sauerstoffadsorption auf Kupfer.....	11
<i>1.3 Eigenschaften von Methanol und Formaldehyd.....</i>	<i>12</i>
1.3.1 Methanol.....	12
1.3.2 Formaldehyd.....	12
<i>1.4 Reaktionen in Methanol-Sauerstoffgemischen</i>	<i>13</i>
1.4.1 Reaktionsschritte an Kupferkatalysatoren	14
1.4.2 Katalytisch aktive Silber-Sauerstoff-Verbindungen.....	16
1.4.3 Struktur von Kupferkatalysatoren unter realen Reaktionsbedingungen	17
<i>1.5 Ableitung der Aufgabenstellung</i>	<i>18</i>
2 ESCA-Untersuchung.....	19
<i>2.1 Voroxidation eines Cu(111)-Einkristalls und stufenweise Methanolbehandlung.....</i>	<i>20</i>
2.1.1 Experimentelles Vorgehen	20
2.1.2 XPS-Messungen	20
2.1.3 UPS-Messungen	24
2.1.4 UPS-Differenzspektren.....	26
2.1.5 Cu-Auger-Differenzspektren	32
2.1.6 UPS- und Cu-Auger-Differenzspektren nach He-Sputtern (ISS)	34
<i>2.2 Tempern der sauerstoffhaltigen Cu-Probe im Vakuum</i>	<i>40</i>
<i>2.3 Zusammenfassung</i>	<i>45</i>
3 In situ-EXAFS-Untersuchung von Kupferkatalysatoren	48
<i>3.1 Einleitung</i>	<i>48</i>
<i>3.2 Experimente.....</i>	<i>48</i>
3.2.1 Oxidation von metallischem Cu zu CuO	51
3.2.2 Untersuchung von Kupferkatalysatoren während der Partialoxidation von Methanol bei variablen Methanol-Umsätzen	52
<i>3.3 Diskussion</i>	<i>57</i>
4 Oszillationen im System Cu/O/Methanol	60
<i>4.1 Einleitung</i>	<i>60</i>

4.2 Experimenteller Aufbau	62
4.2.1 Reaktor	62
4.2.2 Gasversorgung.....	66
4.2.3 Messung der Gaskomponenten-Volumenanteile im Abgasstrom.....	66
4.3 Umsatz- und Selektivitätsmessungen.....	68
4.3.1 Variation der Temperatur	69
4.3.2 Variation des Methanol-Sauerstoff-Verhältnisses	71
4.4 Allgemeine Beschreibung der Oszillationsphänomene	72
4.4.1 Vorbehandlung/Aktivierung.....	73
4.4.2 Video-MS-Kopplung.....	74
4.4.3 Zeitliche Verläufe von Gaskomponenten-Volumenanteilen	78
4.5 Globale Kopplung	83
4.5.1 Probenteilung	83
4.5.2 Kurzzeitige Veränderungen des Edukt-Sauerstoff-Methanol-Verhältnisses	86
4.5.3 Temperaturänderung des Katalysators	88
4.6 Einfluß der Probentemperatur auf die Oszillationen und thermisches Verhalten der Probe.....	89
4.6.1 Abhängigkeit der Periodenzeiten von den Probentemperatur	89
4.6.2 Kurzzeitige Bestrahlung der Probe.....	91
4.6.3 Infrarotkameraaufnahmen von der Probenoberfläche	93
4.6.4 Oszillationen bei konstanter Heizleistung	100
4.6.5 Austausch von Helium durch Argon	104
4.7 Einfluß des Edukt-Sauerstoffgehaltes auf die Oszillationen.....	107
4.7.1 Stufenweise Erhöhung des Sauerstoff-Methanol-Verhältnisses	107
4.7.2 Erhöhung des Sauerstoffgehaltes - Übergang von einer oszillierend oxidierten/reduzierten zu einer permanent oxidierten Probe	109
4.8 Charakterisierung der Katalysatoroberfläche	120
4.8.1 Raman-Spektrometrie.....	120
4.8.2 ESCA-Aufnahmen von einer zuvor oszillierenden Probe	128
4.8.3 Oszillatorisches Verhalten einer voroxidierten Cu(111)-Probe während der stufenweisen Methanol-Reduktion.....	133
4.9 Oszillationen eines ehemaligen Cu(111)-Einkristalls	133
4.10 Modelle für Oszillationsmechanismen	135
4.10.1 Modell für den thermischen Typ I-Mechanismus	135
4.10.2 Modell für den thermischen Typ II-Mechanismus	138
4.10.3 Modell für den Typ III-Mechanismus (Volumenmodell).....	139
4.10.4 Modell für den Typ IV-Mechanismus	144
4.11 Zusammenfassung	145

5 Zusammenfassung.....	147
6 Ausblick.....	153
7 English Summary	155
Abkürzungen.....	158
Literatur	159
Danksagung.....	165