

# Inhaltsverzeichnis - Table of Contents

	Seite		Page
<b>Löslichkeit von SO<sub>2</sub> in Wasser</b> . . . . .	1131	<b>Solubility of SO<sub>2</sub> in Water</b> . . . . .	1131
<b>Absorptions- und Desorptionsgeschwindigkeit</b> .	1131	<b>Rates of Absorption and Desorption</b> . . . . .	1131
<b>Das System wäßrige SO<sub>2</sub>-Lösung-Dampf</b> . . . . .	1132	<b>Aqueous SO<sub>2</sub>-Solution-Vapor System</b> . . . . .	1132
Existenzbereich der Zweiphasengleichgewichte zwischen wäßriger SO <sub>2</sub> -Lösung und Dampf im p-t-x-Raumdiagramm des Systems SO <sub>2</sub> -H <sub>2</sub> O . . . . .	1132	Region of Existence of Two-phase Equilibria between Aqueous SO <sub>2</sub> -Solution and Vapor in p-t-x-Diagram of SO <sub>2</sub> -H <sub>2</sub> O System . . . . .	1132
<b>Experimentelle Probleme und Methoden</b> . . . . .	1134	<b>Experimental Problems and Methods</b> . . . . .	1134
Allgemeines . . . . .	1134	General . . . . .	1134
<b>Reinheit der Ausgangsstoffe und Herstellung der Lösungen</b> . . . . .	1136	<b>Purity of Substances and Preparation of Solutions</b> . . . . .	1136
Allgemeines . . . . .	1136	General . . . . .	1136
Spezielle Versuchsmethodik . . . . .	1137	Special Method of Testing . . . . .	1137
<b>Gleichgewichtseinstellung</b> . . . . .	1139	<b>Establishment of Equilibrium</b> . . . . .	1139
Allgemeines . . . . .	1139	General . . . . .	1139
Statische Methode . . . . .	1140	Static Method . . . . .	1140
Dynamische Methode . . . . .	1141	Dynamic Method . . . . .	1141
<b>Bestimmung des Gesamtdrucks</b> . . . . .	1142	<b>Determination of Total Pressure</b> . . . . .	1142
Bei dynamischer Sättigung . . . . .	1142	Dynamic Saturation . . . . .	1142
Bei statischer Sättigung . . . . .	1142	Static Saturation . . . . .	1142
<b>Berechnung des SO<sub>2</sub>-Partialdrucks</b> . . . . .	1144	<b>Calculation of SO<sub>2</sub>-Partial Pressure</b> . . . . .	1144
<b>Bestimmung des SO<sub>2</sub>-Gehalts in der Lösung</b> . . . . .	1145	<b>Determination of SO<sub>2</sub>-Content in Solution</b> . . . . .	1145
Allgemeines . . . . .	1145	General . . . . .	1145
Durch direkte Analyse . . . . .	1146	By Direct Analysis . . . . .	1146
Probentnahme . . . . .	1146	Sampling . . . . .	1146
Bestimmungsmethode . . . . .	1147	Method of Determination . . . . .	1147
Durch indirekte Analyse . . . . .	1148	By Indirect Analysis . . . . .	1148
<b>Untersuchungsergebnisse</b> . . . . .	1149	<b>Experimental Results</b> . . . . .	1149
Alte Angaben . . . . .	1149	Old Data . . . . .	1149
Die ebene graphische Darstellung als Vergleichsgrundlage . . . . .	1150	The Plane Graphical Representation as Basis of Comparison . . . . .	1150
<b>Übersicht</b> . . . . .	1150	<b>Review</b> . . . . .	1150
Auf die Gesamtmenge des gelösten SO <sub>2</sub> bezogene Ergebnisse . . . . .	1150	Results Referred to the Total Quantity of Dissolved SO <sub>2</sub> . . . . .	1150
Auf den „undissoziierten“ Anteil des gelösten SO <sub>2</sub> bezogene Ergebnisse . . . . .	1154	Results Referred to the “Undissociated” Part of Dissolved SO <sub>2</sub> . . . . .	1154
Auswahl, Kennzeichnung und Umrechnung der Meßwerte . . . . .	1155	Selection, Characterization and Recalculation of Values . . . . .	1155
<b>x-p-Isothermen</b> . . . . .	1157	<b>x-p-Isotherms</b> . . . . .	1157
Nach den bis 1928 für einen p <sub>SO<sub>2</sub></sub> -Bereich bis 2500 Torr gegebenen Meßdaten . . . . .	1157	According to the pre-1928 Values for a p <sub>SO<sub>2</sub></sub> -Region up to 2500 Torr . . . . .	1157
Tabellen . . . . .	1157	Tables . . . . .	1157
Diskussion . . . . .	1161	Discussion . . . . .	1161
Nach den von 1928 ab für einen p <sub>SO<sub>2</sub></sub> -Bereich bis 2500 Torr gegebenen Meßdaten . . . . .	1164	According to the 1928 and later Values for a p <sub>SO<sub>2</sub></sub> -Region up to 2500 Torr . . . . .	1164
x-p <sub>SO<sub>2</sub></sub> -Isothermen bei den niedrigsten SO <sub>2</sub> -Partialdrucken . . . . .	1168	x-p <sub>SO<sub>2</sub></sub> -Isotherms at the Lowest SO <sub>2</sub> -Partial Pressures . . . . .	1168

	Seite		Page
x-p-Isothermen bei den höchsten $\text{SO}_2$ -Partialdrucken und $\text{SO}_2$ -Konzentrationen .....	1172	x-p-Isotherms at the Highest $\text{SO}_2$ -Partial Pressures and $\text{SO}_2$ -Concentrations .....	1172
x-P-Isothermen .....	1174	x-P-Isotherms .....	1174
x- $p_{\text{SO}_2}$ -Isothermen bei Angabe der Lösungskonzentration in g $\text{SO}_2/100$ ml Lösung .....	1174	x- $p_{\text{SO}_2}$ -Isotherms for Concentrations of Solution in g $\text{SO}_2/100$ ml Solution .....	1174
x-t- und p-t-Polythermen .....	1176	x-t- and p-t-Polytherms .....	1176
Allgemeines .....	1176	General .....	1176
x-t-Polythermen für einen Partial- oder Gesamtdruck von 760 Torr .	1177	x-t-Polytherms for a Partial or Total Pressure of 760 Torr .....	1177
Übersicht über die Meßdaten und ihre Auswertung .....	1177	Review of Values and Their Evaluation .....	1177
Genauigkeit der Druckwerte in Abhängigkeit von der Bestimmungsmethode .....	1179	Dependence of Precision of Pressure Values on Method of Determination .....	1179
Tabellen .....	1180	Tables .....	1180
Diskussion der Tabellenwerte .....	1187	Discussion of Tabulated Values .....	1187
Graphischer Vergleich .....	1190	Graphical Comparison .....	1190
x-t-Polythermen für Gesamtdrucke von 1 bis 5 Atm .....	1193	x-t-Polytherms for Total Pressures from 1 to 5 Atmospheres .....	1193
p-t-Polythermen (Isoplethen) .....	1195	p-t-Polytherms (Isopleths) .....	1195
$p_{\text{SO}_2}$ -t-Auftragung .....	1195	$p_{\text{SO}_2}$ -t-Plotting .....	1195
log P-log $p_{\text{H}_2\text{O}}$ -Auftragung .....	1197	log P-log $p_{\text{H}_2\text{O}}$ -Plotting .....	1197
log $p_{\text{SO}_2}$ -log $p_{\text{H}_2\text{O}}$ -Auftragung .....	1199	log $p_{\text{SO}_2}$ -log $p_{\text{H}_2\text{O}}$ -Plotting .....	1199
Änderung des Partialdrucks und der Konzentration des gelösten $\text{SO}_2$ mit der Temperatur .....	1200	Change of Partial Pressure and of Concentration of Dissolved $\text{SO}_2$ with Temperature .....	1200
Über die Gültigkeit des Henry-Gesetzes .....	1201	On Validity of Henry's Law .....	1201
Beziehung zwischen dem $\text{SO}_2$ -Partialdruck und der Konzentration des gesamten gelösten $\text{SO}_2$ .....	1201	Relationship between $\text{SO}_2$ -Partial Pressure and Concentration of Total Dissolved $\text{SO}_2$ .....	1201
Nach dem Verlauf der (g $\text{SO}_2/100$ g $\text{H}_2\text{O}$ )- $p_{\text{SO}_2}$ -Isothermen .....	1201	According to the Character of (g $\text{SO}_2/100$ g $\text{H}_2\text{O}$ )- $p_{\text{SO}_2}$ -Isotherms .....	1201
Nach den auf ein $p_{\text{SO}_2}$ von 760 Torr umgerechneten Konzentrationswerten .....	1201	According to the Values of Concentration Recalculated for $p_{\text{SO}_2}=760$ Torr .....	1201
Nach den isothermen Henry-Koeffizienten .....	1203	According to Isothermal Henry Coefficients .....	1203
Temperaturabhängigkeit der Henry-Koeffizienten .....	1205	Temperature Dependence of Henry Coefficients .....	1205
Beziehung zwischen dem „undissoziiert“ gelösten Anteil des $\text{SO}_2$ und dem $\text{SO}_2$ -Partialdruck .....	1207	Relationship between "Undissociated" Dissolved Part of $\text{SO}_2$ and $\text{SO}_2$ -Partial Pressure .....	1207
„Frei“ gelöstes und „undissoziiert“ gelöstes $\text{SO}_2$ .....	1207	"Free" Dissolved and "Undissociated" Dissolved $\text{SO}_2$ .....	1207
Über die Gültigkeit des Henry-Gesetzes für das „undissoziiert“ gelöste $\text{SO}_2$ .....	1208	On the Validity of Henry's Law for "Undissociated" Dissolved $\text{SO}_2$ ..	1208
H-x-Isothermen und H-t-Polythermen .....	1212	H-x-Isotherms and H-t-Polytherms .....	1212
Geradlinige Beziehungen zwischen $p_{\text{SO}_2}$ oder P und der Temperatur .	1213	Linear Relationships between $p_{\text{SO}_2}$ or P and Temperature .....	1213

	Seite		Page
Interpolationsdiagramme und -gleichungen .....	1216	Interpolation Diagrams and Formulae .....	1216
Nomogramme .....	1216	Nomograms .....	1216
x-p-Isothermen, x- bzw. p-Poly- thermen und Interpolations- gleichungen .....	1217	x-p-Isotherms, x- or p-Polytherms and Interpolation Formulae .....	1217
<b>Löslichkeit von SO<sub>2</sub> in wäßrigen Lösungen von Säuren oder Salzen .....</b>	<b>1219</b>	<b>Solubility of SO<sub>2</sub> in Aqueous Solutions of Acids and Salts .....</b>	<b>1219</b>
Absorptions- und Desorptions- geschwindigkeit .....	1219	Rates of Absorption and Desorption .....	1219
<b>Löslichkeitsgleichgewichte .....</b>	<b>1219</b>	<b>Solubility Equilibria .....</b>	<b>1219</b>
Allgemeines .....	1219	General .....	1219
In Schwefelsäure .....	1220	In Sulfuric Acid .....	1220
Allgemeines .....	1220	General .....	1220
Experimentelles Vorgehen .....	1220	Experimental Procedure .....	1220
Gleichgewichtseinstellung .....	1221	Establishment of Equilibrium .....	1221
Probeentnahme .....	1221	Sampling .....	1221
Analyse .....	1222	Analysis .....	1222
Bestimmung des SO <sub>2</sub> -Partialdrucks .	1222	Determination of SO <sub>2</sub> -Partial Pressure .....	1222
x-y-Isothermen für ein P bzw. p <sub>SO<sub>2</sub></sub> von 760 Torr .....	1223	x-y-Isotherms for a P or p <sub>SO<sub>2</sub></sub> of 760 Torr	1223
x-y-Isothermen für ein p <sub>SO<sub>2</sub></sub> von 45 Torr und die Gültigkeit des Henry-Gesetzes	1231	x-y-Isotherms for a p <sub>SO<sub>2</sub></sub> of 45 Torr and the Validity of Henry's Law .....	1231
x-p-Isothermen und die Gültigkeit des Henry-Gesetzes .....	1234	x-p-Isotherms and the Validity of Henry's Law .....	1234
p <sub>SO<sub>2</sub></sub> -t-Polythermen .....	1238	p <sub>SO<sub>2</sub></sub> -t-Polytherms .....	1238
x-t-Polythermen für ein p <sub>SO<sub>2</sub></sub> von 760 Torr .....	1240	x-t-Polytherms for a p <sub>SO<sub>2</sub></sub> of 760 Torr ...	1240
H-T-Polythermen und Lösungswärme ..	1244	H-T-Polytherms and Heat of Solution ..	1244
Nomogramm .....	1244	Nomogram .....	1244
Eigenschaften der Lösungen von SO <sub>2</sub> in Schwefelsäure .....	1244	Properties of Solutions of SO <sub>2</sub> in Sulfuric Acid .....	1244
In anderen Säuren .....	1245	In Other Acids .....	1245
In Essigsäure .....	1245	In Acetic Acid .....	1245
In Rhodanwasserstoffsäure .....	1245	In Thiocyanic Acid .....	1245
In wäßrigen Halogenid- und Rhodanidlösungen .....	1246	In Aqueous Halogenide and Thiocyanate Solutions .....	1246
In wäßrigen Sulfat- und Nitrat- lösungen .....	1256	In Aqueous Sulfate and Nitrate Solutions .....	1256
In wäßrigen Hydrogensulfit- lösungen .....	1262	In Aqueous Hydrogen Sulfite Solutions .....	1262
Allgemeines .....	1262	General .....	1262
In Ca- oder Mg-Hydrogensulfit- lösungen .....	1262	In Ca- or Mg-Hydrogen Sulfite Solutions .....	1262
In Lösungen verschiedener Hydro- gensulfite .....	1276	In Solutions of Various Hydrogen Sulfites .....	1276
In technischen Absorptions- mitteln .....	1279	In Technical Absorbents .....	1279
Allgemeine Übersicht .....	1279	General Review .....	1279
Salze starker Basen und schwacher Säuren .....	1280	Salts of Strong Bases and Weak Acids .....	1280
Salze schwacher Basen und starker Säuren .....	1281	Salts of Weak Bases and Strong Acids .....	1281

	Seite		Page
Organische Basen .....	1281	Organic Bases .....	1281
Patentliteratur .....	1282	Patent Literature .....	1282
Löslichkeit in basischen Aluminiumsulfatlösungen .....	1282	Solubility in Basic Aluminum Sulfate Solutions .....	1282
Löslichkeit in wäßrigen Phosphatlösungen .....	1283	Solubility in Aqueous Phosphate Solutions .....	1283
Beziehungen zwischen der Löslichkeit und der Konstitution der Lösungen .....	1284	Relationships between Solubility and Nature of Solutions .....	1284
Beeinflussung der Lösungsgleichgewichte des SO <sub>2</sub> und der Struktur des H <sub>2</sub> O ...	1284	Effects on Solution Equilibria of SO <sub>2</sub> and on Structure of H <sub>2</sub> O .....	1284
Löslichkeit und Dissoziations- sowie Hydratationsgleichgewichte .....	1284	Solubility and Dissociation and Hydration Equilibria .....	1284
Löslichkeit und Anlagerung von SO <sub>2</sub> ...	1287	Solubility and Addition of SO <sub>2</sub> .....	1287
Weitere Beziehungen .....	1292	Other Relationships .....	1292
<b>Oxydation wäßriger SO<sub>2</sub>- und Sulfitlösungen durch O<sub>2</sub> .....</b>	<b>1293</b>	<b>Oxidation of Aqueous SO<sub>2</sub>- and Sulfite Solutions by O<sub>2</sub> .....</b>	<b>1293</b>
Allgemeines .....	1293	General .....	1293
Einteilung .....	1293	Organization of Material .....	1293
Technische und wissenschaftliche Bedeutung .....	1294	Technical and Scientific Importance .....	1294
Oxydationswärme von SO <sub>2</sub> in wäßriger Lösung .....	1295	Heat of Oxidation of SO <sub>2</sub> in Aqueous Solution .....	1295
<b>Homogene Oxydation wäßriger Sulfitlösungen .</b>	<b>1296</b>	<b>Homogeneous Oxidation of Aqueous Sulfite Solutions .....</b>	<b>1296</b>
Einteilung und Übersicht .....	1296	Review and Organization of Material ...	1296
Oxydation ohne Zusatz von Katalysatoren .....	1296	Oxidation without Catalysts .....	1296
Experimentelle Probleme und Methoden	1297	Experimental Problems and Methods ..	1297
Allgemeines .....	1297	General .....	1297
Bestimmung von Sulfit neben Sauerstoff .....	1297	Determination of Sulfite in Presence of Oxygen .....	1297
Bestimmung von Sauerstoff neben Sulfit .....	1298	Determination of Oxygen in Presence of Sulfite .....	1298
Chemische Meßmethode .....	1298	Chemical Method .....	1298
Polarographische Meßmethode ...	1299	Polarographic Method .....	1299
Galvanische Meßmethode .....	1300	Galvanic Method .....	1300
Untersuchungsergebnisse .....	1301	Results .....	1301
Allgemeines .....	1301	General .....	1301
Einfluß von Verunreinigungen .....	1301	Effect of Impurities .....	1301
Verlauf der Reaktion in reinem H <sub>2</sub> O	1304	Course of Reaction in Pure H <sub>2</sub> O ...	1304
Nach dem Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> -Umsatz .....	1304	On Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> Consumed .....	1304
Nach dem O <sub>2</sub> -Umsatz .....	1305	On O <sub>2</sub> Consumed .....	1305
Verlauf der Reaktion in technischen Gebrauchswässern .....	1307	Course of Reaction in Waters Used by Industry .....	1307
Induktionsperiode .....	1308	Induction Period .....	1308
Einfluß der Anfangskonzentration des Sulfits .....	1308	Effect of Initial Concentration of Sulfite .....	1308
Einfluß der Anfangskonzentration des Sauerstoffs .....	1315	Effect of Initial Concentration of Oxygen .....	1315
Einfluß der Temperatur .....	1316	Effect of Temperature .....	1316
Allgemeines .....	1316	General .....	1316
Nach den Geschwindigkeitsisothermen .....	1317	On Rate Isotherms .....	1317

	Seite		Page
Nach den Geschwindigkeitspoly- thermen .....	1323	On Rate Polytherms .....	1323
Einfluß des Rührens .....	1323	Effect of Agitation .....	1323
Einfluß von Salzen .....	1323	Effect of Salts .....	1323
Einfluß der in Gebrauchswässern vor- handenen Salze .....	1324	Effect of Salts Present in Industrial Tap Water .....	1324
Einfluß von NaCl und anderen Alkalichloriden .....	1325	Effect of NaCl and of Other Alkali Chlorides .....	1325
Einfluß von $\text{Na}_2\text{SO}_4$ .....	1327	Effect of $\text{Na}_2\text{SO}_4$ .....	1327
Einfluß von $\text{NaNO}_2$ .....	1328	Effect of $\text{NaNO}_2$ .....	1328
Einfluß des $p_{\text{H}}$ -Wertes .....	1329	Effect of pH-Value .....	1329
Allgemeines .....	1329	General .....	1329
Diagramm der Abhängigkeit der Oxydationsgeschwindigkeit vom $p_{\text{H}}$ -Wert der Ausgangslösung ....	1331	Diagram for Dependence of Oxidation Rate on pH-Value of Initial Solution .....	1331
Einfluß zugesetzter Säuren .....	1332	Effect of Added Acids .....	1332
Kohlensäure .....	1332	Carbonic Acid .....	1332
Chlorwasserstoffsäure .....	1333	Hydrochloric Acid .....	1333
Schweflige Säure .....	1333	Sulfurous Acid .....	1333
Einfluß zugesetzter Laugen .....	1334	Effect of Added Caustic Solutions .	1334
Reaktionsverlauf in alkalischen Pufferlösungen .....	1338	Course of Reaction in Alkaline Buffer Solutions .....	1338
Oxydation unter Zusatz von Katalysatoren .....	1340	Oxidation with Addition of Catalysts .....	1340
Allgemeines .....	1340	General .....	1340
Unterteilung .....	1340	Partition .....	1340
Katalyse durch gelöste Stoffe .....	1341	Catalysis by Dissolved Substances ....	1341
Zusatz eines Katalysators .....	1341	Addition of One Catalyst .....	1341
Relative Stärke und Richtung der katalytischen Beeinflussung ..	1341	Relative Strength and Direction of Catalytic Effect .....	1341
Anorganische Verbindungen ....	1341	Inorganic Compounds .....	1341
Organische Verbindungen ....	1344	Organic Compounds .....	1344
Spezielle anorganische Katalysatoren	1346	Special Inorganic Catalysts .....	1346
Wirkung von $\text{Cu}^{2+}$ .....	1346	Effect of $\text{Cu}^{2+}$ .....	1346
Wirkung von $\text{Co}^{2+}$ .....	1355	Effect of $\text{Co}^{2+}$ .....	1355
Wirkung von $\text{Fe}^{2+}$ und $\text{Fe}^{3+}$ ....	1355	Effect of $\text{Fe}^{2+}$ and $\text{Fe}^{3+}$ ....	1355
Wirkung von $\text{Mn}^{2+}$ oder $\text{MnO}_4^-$ ..	1356	Effect of $\text{Mn}^{2+}$ or $\text{MnO}_4^-$ .....	1356
Wirkung von $\text{SnCl}_4$ .....	1357	Effect of $\text{SnCl}_4$ .....	1357
Spezielle organische Katalysatoren .	1357	Special Organic Catalysts .....	1357
Wirkung von Mannit .....	1357	Effect of Mannitol .....	1357
Wirkung von Glycerin .....	1358	Effect of Glycerin .....	1358
Wirkung von Methanol .....	1359	Effect of Methanol .....	1359
Zusatz von zwei Katalysatoren .....	1360	Addition of Two Catalysts .....	1360
Allgemeines .....	1360	General .....	1360
Gemeinsame Wirkung von $\text{CuSO}_4$ und $\text{SnCl}_4$ .....	1361	Simultaneous Effect of $\text{CuSO}_4$ and $\text{SnCl}_4$ .....	1361
Einfluß der Art und Reihenfolge des Zusatzes .....	1361	Effect of Type and Order of Additions .....	1361
Einfluß des Mischungsverhält- nisses von $\text{CuSO}_4$ und $\text{SnCl}_4$ ..	1362	Effect of Mixture Ratio of $\text{CuSO}_4$ and $\text{SnCl}_4$ .....	1362
Gemeinsame Wirkung von $\text{CuSO}_4$ und Mannit .....	1364	Simultaneous Effect of $\text{CuSO}_4$ and Mannitol .....	1364
Allgemeines .....	1364	General .....	1364
Einfluß des Mischungsverhältnisses von Mannit und $\text{CuSO}_4$ .....	1364	Effect of Mixture Ratio of Mannitol and $\text{CuSO}_4$ .....	1364

	Seite		Page
Gemeinsame Wirkung von $\text{CuSO}_4$ und Glycerin .....	1366	Simultaneous Effect of $\text{CuSO}_4$ and Glycerin .....	1366
Bei Konstanthaltung der Glycerinkonzentration .....	1366	Maintaining Constant Glycerin Concentration .....	1366
Bei Konstanthaltung der $\text{CuSO}_4$ -Konzentration oder des Mischungsverhältnisses von $\text{CuSO}_4$ und Glycerin .....	1366	Maintaining Constant $\text{CuSO}_4$ -Concentration or Mixture Ratio of $\text{CuSO}_4$ and Glycerin .....	1366
Einfluß der Temperatur. Aktivierungswärme .....	1367	Effect of Temperature. Heat of Activation .....	1367
Gemeinsame Wirkung von $\text{CuSO}_4$ und Glykokoll sowie von $\text{NaNO}_2$ und Methanol .....	1368	Simultaneous Effect of $\text{CuSO}_4$ and Glycocoll or $\text{NaNO}_2$ and Methanol .....	1368
Katalyse durch feste Zusatzstoffe .....	1368	Catalysis by Solid Additives .....	1368
Allgemeines .....	1368	General .....	1368
Durch kolloides Platin .....	1369	By Colloidal Platinum .....	1369
Durch Kupferoxid .....	1369	By Copper Oxide .....	1369
Durch Mangandioxid und Bleidioxid .....	1369	By Manganese Dioxide and Lead Dioxide .....	1369
<b>Homogene Oxydation wäßriger <math>\text{SO}_2</math>-Lösungen .</b>	<b>1370</b>	<b>Homogeneous Oxidation of Aqueous <math>\text{SO}_2</math>-Solutions .</b>	<b>1370</b>
Allgemeines .....	1370	General .....	1370
Untersuchungsmethode .....	1370	Examination Methods .....	1370
Oxydation ohne Zusatz von Katalysatoren .....	1373	Oxidation without Catalysts .....	1373
Katalyse durch $\text{MnSO}_4$ .....	1373	Catalysis by $\text{MnSO}_4$ .....	1373
Ohne Einfluß der Gefäßwand .....	1373	Without Wall Effect of Vessel ...	1373
Homogene Natur der Reaktion ...	1374	Homogeneous Nature of Reaction	1374
Induktionsperioden .....	1374	Induction Periods .....	1374
Bei Einfluß der Gefäßwand .....	1374	With Wall Effect of Vessel .....	1374
Temperaturkoeffizient .....	1375	Temperature Coefficient .....	1375
Einfluß zugesetzter Schwefelsäure oder Natronlauge .....	1375	Effect of Added Sulfuric Acid or Sodium Hydroxide Solution ....	1375
Einfluß der $\text{MnSO}_4$ -Konzentration .	1376	Effect of $\text{MnSO}_4$ -Concentration ...	1376
Katalyse durch $\text{CuSO}_4$ oder $\text{FeSO}_4$ .....	1376	Catalysis by $\text{CuSO}_4$ or $\text{FeSO}_4$ .....	1376
Katalyse durch Glaspulver .....	1376	Catalysis by Glass Powder .....	1376
Mechanismus der Reaktion .....	1379	Reaction Mechanism .....	1379
<b>Heterogene Oxydation wäßriger <math>\text{SO}_2</math>- und Sulfittlösungen .....</b>	<b>1379</b>	<b>Heterogeneous Oxidation of Aqueous <math>\text{SO}_2</math>- and Sulfite Solutions .....</b>	<b>1379</b>
Oxydation ohne Zusatz von Katalysatoren .....	1379	Oxidation without Catalysts ....	1379
Allgemeines .....	1379	General .....	1379
Die Lösungsgeschwindigkeit des $\text{O}_2$ in ihrer Bedeutung für den Gesamtablauf der Reaktion .....	1380	Significance of the Rate of Solution of $\text{O}_2$ for the Total Reaction Process ...	1380
Versuche mit Luft- und Luft- $\text{O}_2$ -Gemischen .....	1380	Experiments with Air or Air- $\text{O}_2$ -Mixtures .....	1380
Allgemeines. Einfluß der Sulfitkonzentration .....	1380	General. Effect of Sulfite Concentration .....	1380
Einfluß von $\text{NaOH}$ oder $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ..	1380	Effect of $\text{NaOH}$ or $\text{Na}_2\text{CO}_3$ .....	1380
Einfluß der Temperatur .....	1380	Effect of Temperature .....	1380
Einfluß der Strömungsgeschwindigkeit der Luft .....	1380	Effect of Streaming Velocity of Air	1380
Einfluß des $\text{O}_2$ -Partialdrucks .....	1380	Effect of $\text{O}_2$ -Partial Pressure .....	1380

	Seite		Page
Einfluß der Blasengröße .....	1381	Effect of Bubble Size .....	1381
Theoretische Erörterungen .....	1381	Discussion of Theory .....	1381
Versuche mit reinem O <sub>2</sub> .....	1382	Experiments with Pure O <sub>2</sub> .....	1382
Einfluß der Oberflächengröße und		Effect of Surface Area and	
Temperatur .....	1382	Temperature .....	1382
Einfluß der Sulfitkonzentration ...	1383	Effect of Sulfite Concentration ...	1383
Einfluß der Kontaktfläche .....	1384	Effect of Contact Surface .....	1384
Wäßrige SO <sub>2</sub> -Lösungen .....	1386	Aqueous SO <sub>2</sub> -Solutions .....	1386
Allgemeines .....	1386	General .....	1386
Oxydation beim Stehen an der Luft ..	1386	Oxidation on Standing in the Air ...	1386
Oxydation beim Durchleiten von Luft		Oxidation by Introducing Air or O <sub>2</sub> ..	1388
oder O <sub>2</sub> .....	1388		
Desorption von SO <sub>2</sub> aus der Lösung	1388	Desorption of SO <sub>2</sub> from the Solution	1388
Abhängigkeit der Oxydations-		Dependence of Rate of Oxidation on	
geschwindigkeit vom SO <sub>2</sub> -Gehalt		SO <sub>2</sub> -Content of Solution .....	1388
der Lösung .....	1388		
Einfluß des O <sub>2</sub> -Partialdrucks .....	1389	Effect of O <sub>2</sub> -Partial Pressure .....	1389
Einfluß der Strömungsgeschwindig-		Effect of Gas Streaming Velocity and	
keit des Gases und der Größe der		of Size of Gas Bubbles .....	1389
Gasblasen .....	1389		
Oxydation beim Einleiten eines		Oxidation by Introducing a Mixture of	
Gemisches von SO <sub>2</sub> und Luft in		SO <sub>2</sub> and Air in H <sub>2</sub> O .....	1390
Wasser .....	1390		
Einfluß der Strömungsgeschwindig-		Effect of Streaming Velocity and of	
keit und der SO <sub>2</sub> -Konzentration		SO <sub>2</sub> -Concentration of Gas .....	1390
des Gases .....	1390		
Einfluß der Temperatur .....	1391	Effect of Temperature .....	1391
Einfluß von zugesetzter Säure .....	1391	Effect of Added Acid .....	1391
Einfluß von Licht .....	1393	Effect of Light .....	1393
Bildung von Dithionsäure .....	1393	Formation of Dithionic Acid .....	1393
Allgemeines .....	1393	General .....	1393
Einfluß der SO <sub>2</sub> -Konzentration .....	1393	Effect of SO <sub>2</sub> -Concentration .....	1393
Einfluß der Temperatur .....	1394	Effect of Temperature .....	1394
Wäßrige Hydrogensulfit- oder Disulfit-		Aqueous Hydrogen Sulfite or Disulfite	
lösungen .....	1395	Solutions .....	1395
Allgemeines .....	1395	General .....	1395
Wäßrige NaHSO <sub>3</sub> -Lösungen .....	1395	Aqueous NaHSO <sub>3</sub> -Solutions .....	1395
Oxydation beim Stehen an der Luft	1395	Oxidation on Standing in the Air ..	1395
Oxydation beim Durchleiten von Luft	1396	Oxidation by Introducing Air .....	1396
Oxydation mit O <sub>2</sub> .....	1397	Oxidation with O <sub>2</sub> .....	1397
p <sub>H</sub> -Einfluß .....	1397	Effect of p <sub>H</sub> .....	1397
Oxydation beim Einleiten von SO <sub>2</sub>		Oxidation by Introducing SO <sub>2</sub> in	
in Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> -Lösungen .....	1397	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> -Solutions .....	1397
Wäßrige KHSO <sub>3</sub> -Lösungen .....	1397	Aqueous KHSO <sub>3</sub> -Solutions .....	1397
Oxydation beim Stehen an der Luft	1397	Oxidation on Standing in the Air ..	1397
Wäßrige NH <sub>4</sub> HSO <sub>3</sub> -Lösungen .....	1398	Aqueous NH <sub>4</sub> HSO <sub>3</sub> -Solutions .....	1398
Oxydation beim Stehen an der Luft		Oxidation on Standing in the Air or	
oder unter Sauerstoff .....	1398	in Oxygen .....	1398
Oxydation unter Verwendung von		Oxidation Using Gaseous SO <sub>2</sub> and	
gasförmigem SO <sub>2</sub> und NH <sub>3</sub> in		NH <sub>3</sub> in Presence of H <sub>2</sub> O .....	1399
Gegenwart von H <sub>2</sub> O .....	1399		
Wäßrige Magnesium- oder Calcium-		Aqueous Mg- or Ca-Hydrogen Sulfite	
hydrogensulfitlösungen .....	1399	Solutions .....	1399
Einfluß von Strahlung, Schall oder		Effect of Radiation, Sound or Ultra-	
Ultraschall auf die Oxydation wäßri-		sonics on the Oxidation of Aqueous	
ger Alkalihydrogensulfitlösungen ...	1400	Alkali Hydrogen Sulfite Solutions ..	1400

	Seite		Page
Gemeinsame Wirkung von $\text{CuSO}_4$ und Glycerin .....	1366	Simultaneous Effect of $\text{CuSO}_4$ and Glycerin .....	1366
Bei Konstanthaltung der Glycerinkonzentration .....	1366	Maintaining Constant Glycerin Concentration .....	1366
Bei Konstanthaltung der $\text{CuSO}_4$ -Konzentration oder des Mischungsverhältnisses von $\text{CuSO}_4$ und Glycerin .....	1366	Maintaining Constant $\text{CuSO}_4$ -Concentration or Mixture Ratio of $\text{CuSO}_4$ and Glycerin .....	1366
Einfluß der Temperatur. Aktivierungswärme .....	1367	Effect of Temperature. Heat of Activation .....	1367
Gemeinsame Wirkung von $\text{CuSO}_4$ und Glykokoll sowie von $\text{NaNO}_2$ und Methanol .....	1368	Simultaneous Effect of $\text{CuSO}_4$ and Glycocol or $\text{NaNO}_2$ and Methanol .....	1368
Katalyse durch feste Zusatzstoffe .....	1368	Catalysis by Solid Additives .....	1368
Allgemeines .....	1368	General .....	1368
Durch kolloides Platin .....	1369	By Colloidal Platinum .....	1369
Durch Kupferoxid .....	1369	By Copper Oxide .....	1369
Durch Mangandioxid und Bleidioxid .....	1369	By Manganese Dioxide and Lead Dioxide .....	1369
Homogene Oxydation wäßriger $\text{SO}_2$ -Lösungen ..	1370	Homogeneous Oxidation of Aqueous $\text{SO}_2$ -Solutions .....	1370
Allgemeines .....	1370	General .....	1370
Untersuchungsmethode .....	1370	Examination Methods .....	1370
Oxydation ohne Zusatz von Katalysatoren .....	1373	Oxidation without Catalysts .....	1373
Katalyse durch $\text{MnSO}_4$ .....	1373	Catalysis by $\text{MnSO}_4$ .....	1373
Ohne Einfluß der Gefäßwand .....	1373	Without Wall Effect of Vessel .....	1373
Homogene Natur der Reaktion ..	1374	Homogeneous Nature of Reaction ..	1374
Induktionsperioden .....	1374	Induction Periods .....	1374
Bei Einfluß der Gefäßwand .....	1374	With Wall Effect of Vessel .....	1374
Temperaturkoeffizient .....	1375	Temperature Coefficient .....	1375
Einfluß zugesetzter Schwefelsäure oder Natronlauge .....	1375	Effect of Added Sulfuric Acid or Sodium Hydroxide Solution .....	1375
Einfluß der $\text{MnSO}_4$ -Konzentration ..	1376	Effect of $\text{MnSO}_4$ -Concentration .....	1376
Katalyse durch $\text{CuSO}_4$ oder $\text{FeSO}_4$ .....	1376	Catalysis by $\text{CuSO}_4$ or $\text{FeSO}_4$ .....	1376
Katalyse durch Glaspulver .....	1376	Catalysis by Glass Powder .....	1376
Mechanismus der Reaktion .....	1379	Reaction Mechanism .....	1379
Heterogene Oxydation wäßriger $\text{SO}_2$ - und Sulfitlösungen .....	1379	Heterogeneous Oxidation of Aqueous $\text{SO}_2$ - and Sulfite Solutions .....	1379
Oxydation ohne Zusatz von Katalysatoren .....	1379	Oxidation without Catalysts .....	1379
Allgemeines .....	1379	General .....	1379
Die Lösungsgeschwindigkeit des $\text{O}_2$ in ihrer Bedeutung für den Gesamtablauf der Reaktion .....	1380	Significance of the Rate of Solution of $\text{O}_2$ for the Total Reaction Process ....	1380
Versuche mit Luft- und Luft- $\text{O}_2$ -Gemischen .....	1380	Experiments with Air or Air- $\text{O}_2$ -Mixtures .....	1380
Allgemeines. Einfluß der Sulfitkonzentration .....	1380	General. Effect of Sulfite Concentration .....	1380
Einfluß von $\text{NaOH}$ oder $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ..	1380	Effect of $\text{NaOH}$ or $\text{Na}_2\text{CO}_3$ .....	1380
Einfluß der Temperatur .....	1380	Effect of Temperature .....	1380
Einfluß der Strömungsgeschwindigkeit der Luft .....	1380	Effect of Streaming Velocity of Air .....	1380
Einfluß des $\text{O}_2$ -Partialdrucks .....	1380	Effect of $\text{O}_2$ -Partial Pressure .....	1380



	Seite		Page
Einfluß der Blasengröße .....	1331	Effect of Bubble Size .....	1381
Theoretische Erörterungen .....	1331	Discussion of Theory .....	1381
Versuche mit reinem O <sub>2</sub> .....	1382	Experiments with Pure O <sub>2</sub> .....	1382
Einfluß der Oberflächengröße und Temperatur .....	1382	Effect of Surface Area and Temperature .....	1382
Einfluß der Sulfitkonzentration ...	1383	Effect of Sulfit Concentration ...	1383
Einfluß der Kontaktfläche .....	1384	Effect of Contact Surface .....	1384
Wäßrige SO <sub>2</sub> -Lösungen .....	1386	Aqueous SO <sub>2</sub> -Solutions .....	1386
Allgemeines .....	1386	General .....	1386
Oxydation beim Stehen an der Luft ..	1386	Oxidation on Standing in the Air ...	1386
Oxydation beim Durchleiten von Luft oder O <sub>2</sub> .....	1388	Oxidation by Introducing Air or O <sub>2</sub> ..	1388
Desorption von SO <sub>2</sub> aus der Lösung	1388	Desorption of SO <sub>2</sub> from the Solution	1388
Abhängigkeit der Oxydations- geschwindigkeit vom SO <sub>2</sub> -Gehalt der Lösung .....	1388	Dependence of Rate of Oxidation on SO <sub>2</sub> -Content of Solution .....	1388
Einfluß des O <sub>2</sub> -Partialdrucks .....	1389	Effect of O <sub>2</sub> -Partial Pressure .....	1389
Einfluß der Strömungsgeschwindig- keit des Gases und der Größe der Gasblasen .....	1389	Effect of Gas Streaming Velocity and of Size of Gas Bubbles .....	1389
Oxydation beim Einleiten eines Gemisches von SO <sub>2</sub> und Luft in Wasser .....	1390	Oxidation by Introducing a Mixture of SO <sub>2</sub> and Air in H <sub>2</sub> O .....	1390
Einfluß der Strömungsgeschwindig- keit und der SO <sub>2</sub> -Konzentration des Gases .....	1390	Effect of Streaming Velocity and of SO <sub>2</sub> -Concentration of Gas .....	1390
Einfluß der Temperatur .....	1391	Effect of Temperature .....	1391
Einfluß von zugesetzter Säure .....	1391	Effect of Added Acid .....	1391
Einfluß von Licht .....	1393	Effect of Light .....	1393
Bildung von Dithionsäure .....	1393	Formation of Dithionic Acid .....	1393
Allgemeines .....	1393	General .....	1393
Einfluß der SO <sub>2</sub> -Konzentration ...	1393	Effect of SO <sub>2</sub> -Concentration .....	1393
Einfluß der Temperatur .....	1394	Effect of Temperature .....	1394
Wäßrige Hydrogensulfit- oder Disulfit- lösungen .....	1395	Aqueous Hydrogen Sulfit or Disulfit Solutions .....	1395
Allgemeines .....	1395	General .....	1395
Wäßrige NaHSO <sub>3</sub> -Lösungen .....	1395	Aqueous NaHSO <sub>3</sub> -Solutions .....	1395
Oxydation beim Stehen an der Luft	1395	Oxidation on Standing in the Air ..	1395
Oxydation beim Durchleiten von Luft	1396	Oxidation by Introducing Air .....	1396
Oxydation mit O <sub>2</sub> .....	1397	Oxidation with O <sub>2</sub> .....	1397
p <sub>H</sub> -Einfluß .....	1397	Effect of pH .....	1397
Oxydation beim Einleiten von SO <sub>2</sub> in Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> -Lösungen .....	1397	Oxidation by Introducing SO <sub>2</sub> in Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> -Solutions .....	1397
Wäßrige KHSO <sub>3</sub> -Lösungen .....	1397	Aqueous KHSO <sub>3</sub> -Solutions .....	1397
Oxydation beim Stehen an der Luft	1397	Oxidation on Standing in the Air ..	1397
Wäßrige NH <sub>4</sub> HSO <sub>3</sub> -Lösungen .....	1398	Aqueous NH <sub>4</sub> HSO <sub>3</sub> -Solutions .....	1398
Oxydation beim Stehen an der Luft oder unter Sauerstoff .....	1398	Oxidation on Standing in the Air or in Oxygen .....	1398
Oxydation unter Verwendung von gasförmigem SO <sub>2</sub> und NH <sub>3</sub> in Gegenwart von H <sub>2</sub> O .....	1399	Oxidation Using Gaseous SO <sub>2</sub> and NH <sub>3</sub> in Presence of H <sub>2</sub> O .....	1399
Wäßrige Magnesium- oder Calcium- hydrogensulfitlösungen .....	1399	Aqueous Mg- or Ca-Hydrogen Sulfit Solutions .....	1399
Einfluß von Strahlung, Schall oder Ultraschall auf die Oxydation wäßri- ger Alkalihydrogensulfitlösungen ...	1400	Effect of Radiation, Sound or Ultra- sonics on the Oxidation of Aqueous Alkali Hydrogen Sulfit Solutions ..	1400

	Seite		Page
Bildung von Dithionat bei der Oxydation wäßriger Alkalihydrogensulfittlösungen .....	1400	Formation of Dithionate in Oxidation of Aqueous Alkali Hydrogen Sulfite Solutions .....	1400
Wäßrige Sulfittlösungen .....	1400	Aqueous Sulfite Solutions .....	1400
Allgemeines .....	1400	General .....	1400
Zusammenfassung der Ergebnisse ..	1401	Summary of Data .....	1401
Wäßrige $\text{Na}_2\text{SO}_3$ -Lösungen .....	1402	Aqueous $\text{Na}_2\text{SO}_3$ -Solutions .....	1402
Oxydation beim Stehen an der Luft	1402	Oxidation on Standing in the Air ..	1402
Einfluß der Sulfitkonzentration ..	1402	Effect of Sulfite Concentration ..	1402
Einfluß der Kontaktfläche .....	1403	Effect of Contact Surface .....	1403
Einfluß der Temperatur .....	1404	Effect of Temperature .....	1404
Einfluß des $p_{\text{H}}$ -Wertes .....	1404	Effect of pH-Value .....	1404
Oxydation beim Durchleiten von Luft	1405	Oxidation on Introducing Air .....	1405
Vorbemerkung .....	1405	Prenotes .....	1405
Einfluß der Strömungsgeschwindigkeit der Luft .....	1405	Effect of Streaming Velocity of Air	1405
Einfluß der Sulfitkonzentration ..	1406	Effect of Sulfite Concentration ..	1406
Oxydation mit reinem $\text{O}_2$ .....	1407	Oxidation with Pure $\text{O}_2$ .....	1407
Allgemeines .....	1407	General .....	1407
Geschwindigkeitskonstante .....	1408	Rate Constant .....	1408
Einfluß der Sulfitkonzentration ..	1410	Effect of Sulfite Concentration ..	1410
Einfluß der Sauerstoffkonzentration .....	1410	Effect of Oxygen Concentration ..	1410
Einfluß der Temperatur .....	1411	Effect of Temperature .....	1411
Einfluß des $p_{\text{H}}$ -Wertes .....	1411	Effect of pH-Value .....	1411
Wäßrige $\text{K}_2\text{SO}_3$ -Lösungen .....	1411	Aqueous $\text{K}_2\text{SO}_3$ -Solutions .....	1411
Oxydation beim Stehen an der Luft	1411	Oxidation on Standing in the Air ..	1411
Einfluß der Sulfitkonzentration ..	1411	Effect of Sulfite Concentration ..	1411
Einfluß der Temperatur .....	1412	Effect of Temperature .....	1412
Änderung des $p_{\text{H}}$ -Wertes .....	1412	Change of pH-Value .....	1412
Oxydation mit reinem $\text{O}_2$ .....	1412	Oxidation by Pure $\text{O}_2$ .....	1412
Einfluß der Sulfitkonzentration ..	1412	Effect of Sulfite Concentration ..	1412
Geschwindigkeitskonstante .....	1412	Rate Constant .....	1412
Einfluß der Strömungsgeschwindigkeit des Sauerstoffs .....	1413	Effect of Streaming Velocity of Oxygen .....	1413
Einfluß der Temperatur .....	1413	Effect of Temperature .....	1413
Einfluß und Änderungen des $p_{\text{H}}$ -Wertes .....	1413	Effect and Change of pH-Value ..	1413
Wäßrige $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$ -Lösungen .....	1413	Aqueous $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$ -Solutions .....	1413
Oxydation beim Stehen an der Luft	1413	Oxidation on Standing in the Air ..	1413
Oxydation beim Durchleiten von Luft oder mit reinem $\text{O}_2$ .....	1413	Oxidation on Introducing Air or Pure $\text{O}_2$ .....	1413
Einfluß der Strömungsgeschwindigkeit der Luft .....	1413	Effect of Streaming Velocity of Air .....	1413
Einfluß der Kontaktfläche .....	1414	Effect of Contact Surface .....	1414
Einfluß der Sulfitkonzentration ..	1415	Effect of Sulfite Concentration ..	1415
Geschwindigkeitskonstante .....	1416	Rate Constant .....	1416
Einfluß der Sauerstoffkonzentration .....	1417	Effect of Oxygen Concentration ..	1417
Einfluß der Temperatur .....	1417	Effect of Temperature .....	1417
Einfluß des $p_{\text{H}}$ -Wertes .....	1418	Effect of pH-Value .....	1418
Oxydation unter Verwendung von gasförmigem $\text{SO}_2$ und $\text{NH}_3$ in Gegenwart von $\text{H}_2\text{O}$ .....	1418	Oxidation Using Gaseous $\text{SO}_2$ and $\text{NH}_3$ in Presence of $\text{H}_2\text{O}$ .....	1418
Wäßrige Suspensionen von Magnesium- oder Calciumsulfitt .....	1419	Aqueous Suspensions of Magnesium or Calcium Sulfite .....	1419

	Seite		Page
Einfluß von Licht .....	1420	Effect of Light .....	1420
Bildung von Dithionat bei der Oxydation wäßriger Sulfitlösungen .....	1420	Formation of Dithionate in Oxidation of Aqueous Sulfite Solutions .....	1420
Einfluß des $p_H$ -Wertes auf die Geschwindigkeit der Oxydation wäßriger Sulfitlösungen .....	1420	Effect of $p_H$ -Value on the Rate of Oxidation of Aqueous Sulfite Solutions .....	1420
Allgemeines .....	1420	General .....	1420
Qualitative Angaben .....	1421	Qualitative Data .....	1421
Messungen mit reinem $O_2$ .....	1423	Measurements with Pure $O_2$ .....	1423
Zusatz von Säure zur Sulfitlösung	1423	Addition of Acid to Sulfite Solution	1423
Zusatz von Alkali zur Sulfitlösung	1427	Addition of Alkali to Sulfite Solution .....	1427
Einfluß des Lichts .....	1428	Effect of Light .....	1428
Allgemeines .....	1428	General .....	1428
Tageslicht .....	1428	Daylight .....	1428
UV-Licht .....	1428	Ultraviolet Light .....	1428
Einfluß der Strömungsgeschwindigkeit der Luft. $O_2$ -Partialdruck ..	1429	Effect of Streaming Velocity of Air. $O_2$ -Partial Pressure .....	1429
Quantenausbeute .....	1429	Quantum Yield .....	1429
Einfluß des $p_H$ -Wertes .....	1430	Effect of $p_H$ -Value .....	1430
Einfluß von $\alpha$ -Strahlen .....	1431	Effect of $\alpha$ -Particles .....	1431
Oxydation unter Zusatz von Katalysatoren oder Inhibitoren	1431	Oxidation with Addition of Catalysts or Inhibitors .....	1431
Allgemeines .....	1431	General .....	1431
Vergleich der Wirksamkeit von Katalysatoren .....	1432	Comparison of Efficiency of Catalysts ..	1432
Allgemeines .....	1432	General .....	1432
Abhängigkeit vom $p_H$ -Wert .....	1432	Dependence on $p_H$ -Value .....	1432
Wäßrige $SO_2$ -Lösungen .....	1433	Aqueous $SO_2$ -Solutions .....	1433
Beim Stehen an der Luft .....	1433	On Standing in the Air .....	1433
Beim Einleiten eines $SO_2$ -Luftgemisches .....	1434	By Introducing a $SO_2$ -Air Mixture .....	1434
Wirkung einzelner Zusatzstoffe ..	1434	Effect of Additives .....	1434
Wirkung mehrerer Zusatzstoffe ..	1435	Effect of Several Additives .....	1435
Wäßrige Hydrogensulfitlösungen .....	1437	Aqueous Hydrogen Sulfite Solutions ..	1437
Wäßrige Sulfitlösungen .....	1438	Aqueous Sulfite Solutions .....	1438
Einfluß von Staubpartikeln oder der Gefäßwand .....	1438	Effect of Dust Particles or Wall of Vessel .....	1438
$Na_2SO_3$ -Lösungen .....	1438	$Na_2SO_3$ -Solutions .....	1438
$K_2SO_3$ -Lösungen .....	1439	$K_2SO_3$ -Solutions .....	1439
$(NH_4)_2SO_3$ -Lösungen .....	1439	$(NH_4)_2SO_3$ -Solutions .....	1439
Sulfitablauge .....	1440	Sulfite Wastes .....	1440
$CaSO_3$ -Suspensionen .....	1441	$CaSO_3$ -Suspensions .....	1441
Bildung von Dithionsäure .....	1441	Formation of Dithionic Acid .....	1441
Katalytische Wirkung von Mangansalzen	1444	Catalytic Effect of Manganese Salts ...	1444
Allgemeines .....	1444	General .....	1444
Oxydation beim Durchleiten von Luft	1444	Oxidation by Introducing Air .....	1444
Einfluß der $SO_2$ -Konzentration ..	1444	Effect of $SO_2$ -Concentration .....	1444
Einfluß des $O_2$ -Partialdrucks .....	1446	Effect of $O_2$ -Partial Pressure .....	1446
Oxydation beim Einleiten eines $SO_2$ -Luft-Gemisches .....	1446	Oxidation by Introducing a $SO_2$ -Air Mixture .....	1446
Vorbemerkungen .....	1446	Prenotes .....	1446
Einfluß der Strömungsgeschwindigkeit .....	1448	Effect of Streaming Velocity .....	1448
Einfluß der Katalysatorkonzentration	1449	Effect of Catalyst Concentration ...	1449

	Seite		Page
Bei einmaligem Zusatz von $Mn^{2+}$ -Salz .....	1449	By a Single Addition of $Mn^{2+}$ -Salt .....	1449
Bei periodisch erfolgendem $Mn^{2+}$ -Zusatz .....	1450	By Periodic Addition of $Mn^{2+}$ -Salt .....	1450
Bei periodisch erfolgendem $Mn^{2+}$ - und $Mn^{7+}$ -Zusatz .....	1450	By Periodic Addition of $Mn^{2+}$ - and $Mn^{7+}$ -Salt .....	1450
Bei periodisch erfolgendem Zusatz von höherwertigen Mn-Verbindungen .....	1451	By Periodic Addition of Higher-valent Mn-Compounds .....	1451
Einfluß der $H_2SO_4$ -Konzentration ..	1451	Effect of $H_2SO_4$ -Concentration .....	1451
Einfluß des $O_2$ -Partialdrucks .....	1453	Effect of $O_2$ -Partial Pressure .....	1453
Einfluß des $SO_2$ -Partialdrucks .....	1454	Effect of $SO_2$ -Partial Pressure .....	1454
Einfluß der Temperatur .....	1455	Effect of Temperature .....	1455
Diskussion der Ergebnisse .....	1456	Discussion of Results .....	1456
Katalytische Wirkung von Eisensalzen ..	1456	Catalytic Effect of Iron Salts .....	1456
Allgemeines .....	1456	General .....	1456
Mechanismus .....	1457	Mechanism .....	1457
Oxydation in wäßrigen $SO_2$ -Lösungen	1457	Oxidation in Aqueous $SO_2$ -Solutions .	1457
Allgemeine Angaben .....	1457	General Data .....	1457
Allgemeines Reaktionsschema .....	1458	General Reaction Scheme .....	1458
Einfluß der $H_2SO_4$ -Konzentration ..	1459	Effect of $H_2SO_4$ -Concentration .....	1459
Einfluß der $Fe^{3+}$ -Konzentration ..	1459	Effect of $Fe^{3+}$ -Concentration .....	1459
Einfluß der $Fe^{2+}$ -Konzentration ..	1460	Effect of $Fe^{2+}$ -Concentration .....	1460
Einfluß des $SO_2$ : $O_2$ -Verhältnisses ..	1461	Effect of $SO_2$ : $O_2$ -Ratio .....	1461
Einfluß des $O_2$ -Partialdrucks .....	1462	Effect of $O_2$ -Partial Pressure .....	1462
Einfluß der Temperatur .....	1463	Effect of Temperature .....	1463
Einfluß der Strömungsgeschwindigkeit .....	1463	Effect of Streaming Velocity .....	1463
Einfluß der Flüssigkeitshöhe .....	1463	Effect of Height of Liquid .....	1463
Einfluß der Blasengröße .....	1464	Effect of Size of Bubbles .....	1464
Einfluß verschiedener Verbindungen	1464	Effect of Various Compounds .....	1464
Oxydation in wäßrigen Hydrogensulfid- oder Sulfidlösungen .....	1465	Oxidation in Aqueous Hydrogen Sulfite or Sulfite Solutions .....	1465
Katalytische Wirkung von Kobaltsalzen	1465	Catalytic Effect of Cobalt Salts .....	1465
Allgemeines .....	1465	General .....	1465
Einfluß der Katalysatorkonzentration .....	1465	Effect of Catalyst Concentration ...	1465
Einfluß des $p_H$ -Wertes .....	1466	Effect of pH-Value .....	1466
Katalytische Wirkung von Kupfersalzen	1467	Catalytic Effect of Copper Salts .....	1467
Oxydation in wäßrigen $SO_2$ -Lösungen	1467	Oxidation in Aqueous $SO_2$ -Solutions .	1467
Allgemeine Angaben .....	1468	General Data .....	1468
Einfluß der $CuSO_4$ -Konzentration, der Temperatur und der $H_2SO_4$ -Konzentration .....	1468	Effect of $CuSO_4$ -Concentration, Temperature, and $H_2SO_4$ -Concentration .....	1468
Oxydation des Chevreulschen Salzes	1469	Oxidation of Chevreul Salt in Aqueous Suspensions .....	1469
Oxydation des $SO_2$ in CuO-Suspensionen .....	1469	Oxidation of $SO_2$ in CuO-Suspensions	1469
Zusammenfassung .....	1469	Summary .....	1469
Oxydation in wäßrigen Hydrogensulfidlösungen .....	1470	Oxidation in Aqueous Hydrogen Sulfite Solutions .....	1470
Oxydation in wäßrigen Sulfidlösungen	1470	Oxidation in Aqueous Sulfite Solutions	1470
Allgemeines .....	1470	General .....	1470
Einfluß der Katalysatorkonzentration .....	1470	Effect of Catalyst Concentration ...	1470
Einfluß von zugesetztem Ammoniak	1471	Effect of Added Ammonia .....	1471

	Seite		Page
Katalytische Wirkung von metallischem Kupfer oder verkupferter Kohle .....	1471	Catalytic Effect of Metallic Copper or Coppered Carbon .....	1471
Einfluß des $p_H$ -Wertes .....	1472	Effect of $p_H$ -Value .....	1472
Katalytische Wirkung weiterer einzelner anorganischer Verbindungen ....	1472	Catalytic Effect of Other Individual Inorganic Compounds .....	1472
Allgemeines .....	1472	General .....	1472
Einfluß des $p_H$ -Wertes .....	1472	Effect of $p_H$ -Value .....	1472
Oxide .....	1474	Oxides .....	1474
$H_2O_2$ , $K_2S_2O_8$ .....	1474	$H_2O_2$ , $K_2S_2O_8$ .....	1474
Stickstoffoxide .....	1474	Nitrogen Oxides .....	1474
$SeO_2$ , $TeO_2$ .....	1474	$SeO_2$ , $TeO_2$ .....	1474
$SiO_2$ , Kieselsäure .....	1474	$SiO_2$ , Silicic Acid .....	1474
As-, Sb-, Bi-Oxide .....	1474	Oxides of As, Sb, Bi .....	1474
$PbO_2$ , $V_2O_3$ , $V_2O_5$ .....	1474	$PbO_2$ , $V_2O_3$ , $V_2O_5$ .....	1474
Cr-, Mo-, Re-Oxide .....	1474	Oxides of Cr, Mo, Re .....	1474
Verschiedene Oxide .....	1475	Various Oxides .....	1475
Stickstoff-Sauerstoff-Verbindungen ...	1475	Nitrogen-Oxygen Compounds .....	1475
Stickstoffoxide .....	1475	Nitrogen Oxides .....	1475
Nitrit .....	1475	Nitrite .....	1475
Nitrat .....	1475	Nitrate .....	1475
Halogene, Halogenverbindungen.		Halogens, Halogen Compounds.	
Cyanide .....	1475	Cyanides .....	1475
Halogene .....	1475	Halogens .....	1475
Halogenverbindungen .....	1475	Halogen Compounds .....	1475
Cyanide .....	1476	Cyanides .....	1476
Schwefelverbindungen .....	1477	Sulfur Compounds .....	1477
Schwefel, Sulfide .....	1477	Sulfur, Sulfides .....	1477
Sulfate .....	1477	Sulfates .....	1477
Thiosulfat, Polythionat, Dithionit, Dithionat, Peroxodisulfat, Rhodanid .....	1477	Thiosulfate, Polythionate, Dithionite, Dithionate, Peroxodisulfate, Thiocyanate .....	1477
Verschiedene Verbindungen, Metalle und Nichtmetalle .....	1478	Various Compounds, Metals and Nonmetals .....	1478
Auf Trägersubstanzen befindliche Stoffe .....	1479	Substances on Carriers .....	1479
Verschiedene feste Stoffe .....	1479	Various Solid Substances .....	1479
Katalytische Wirkung mehrerer gleichzeitig zugesetzter anorganischer Verbindungen .....	1480	Catalytic Effect of Several Simultaneously Added Inorganic Compounds .....	1480
Allgemeines .....	1480	General .....	1480
Beeinflussung der durch Mn-Salz katalysierten Reaktion .....	1480	Effect on the Reaction Catalyzed by Mn-Salt .....	1480
Beeinflussung der durch Fe-Salz katalysierten Reaktion .....	1480	Effect on the Reaction Catalyzed by Fe-Salt .....	1480
Beeinflussung der durch Co-Salz katalysierten Reaktion .....	1481	Effect on the Reaction Catalyzed by Co-Salt .....	1481
Beeinflussung der durch Cu-Salz katalysierten Reaktion .....	1481	Effect on the Reaction Catalyzed by Cu-Salt .....	1481
Katalytische Wirkung einzelner organischer Verbindungen .....	1481	Catalytic Effect of Individual Organic Compounds .....	1481
Allgemeines .....	1481	General .....	1481
Vergleichende Untersuchungen .....	1482	Comparative Examinations .....	1482
Alkohole .....	1486	Alcohols .....	1486
Schutzwirkung .....	1486	Protective Action .....	1486
Mechanismus der Hemmung .....	1487	Mechanism of Inhibition .....	1487

	Seite		Page
Phenol und Naphthol .....	1490	Phenol and Naphthol .....	1490
Allgemeines .....	1490	General .....	1490
Einfluß der Strömungsgeschwindigkeit .....	1490	Effect of Streaming Velocity .....	1490
Einfluß der Phenolkonzentration .....	1490	Effect of Phenol Concentration .....	1490
Einfluß der Oberflächenspannung .....	1491	Effect of Surface Tension .....	1491
Einfluß der Temperatur .....	1491	Effect of Temperature .....	1491
Deutung .....	1491	Interpretation .....	1491
Hydrochinon und verwandte Verbindungen .....	1492	Hydroquinone and Related Compounds .....	1492
Allgemeines .....	1492	General .....	1492
Verzögerung der Sulfitoxydation .....	1492	Retarded Sulfite Oxidation .....	1492
Absorption von O <sub>2</sub> durch Sulfit-Hydrochinonlösungen .....	1493	Absorption of O <sub>2</sub> by Sulfite-Hydroquinone Solutions .....	1493
Reaktionsmechanismus .....	1493	Reaction Mechanism .....	1493
Einfluß des p <sub>H</sub> -Wertes .....	1496	Effect of pH-Value .....	1496
Hemmung der Oxydation von Sulfit durch Hydrochinonsulfonate .....	1496	Inhibition of Sulfite Oxidation by Hydroquinone Sulfonates .....	1496
Säuren, Aldehyde, Ketone, Zucker .....	1496	Acids, Aldehydes, Ketones, Saccharose .....	1496
Stickstoffhaltige Verbindungen .....	1498	Compounds Containing Nitrogen .....	1498
Allgemeine Angaben .....	1498	General Data .....	1498
Amine .....	1498	Amines .....	1498
Pyridin .....	1499	Pyridine .....	1499
Verschiedene organische Verbindungen .....	1499	Various Organic Compounds .....	1499
Katalytische Wirkung mehrerer gleichzeitig zugesetzter organischer Verbindungen .....	1500	Catalytic Effect of Several Simultaneously Added Organic Compounds .....	1500
Allgemeines .....	1500	General .....	1500
Spezielle Angaben .....	1500	Special Data .....	1500
Katalytische Wirkung gleichzeitig zugesetzter anorganischer und organischer Verbindungen .....	1502	Catalytic Effect of Simultaneously Added Inorganic and Organic Compounds .....	1502
Allgemeines .....	1502	General .....	1502
Beeinflussung der durch Mn-Salz katalysierten Oxydation .....	1502	Effect on Oxidation Catalyzed by Mn-Salt .....	1502
Beeinflussung der durch Fe-Salz katalysierten Oxydation .....	1503	Effect on Oxidation Catalyzed by Fe-Salt .....	1503
Beeinflussung der durch Co-Salz katalysierten Oxydation .....	1503	Effect on Oxidation Catalyzed by Co-Salt .....	1503
Beeinflussung der durch Cu-Salz katalysierten Oxydation .....	1503	Effect on Oxidation Catalyzed by Cu-Salt .....	1503
Verschiedene Angaben .....	1504	Various Data .....	1504
Einfluß von Licht in Gegenwart von Zusatzstoffen .....	1504	Effect of Light in Presence of Additives .....	1504
Allgemeines .....	1504	General .....	1504
In Gegenwart anorganischer Verbindungen .....	1505	In Presence of Inorganic Compounds .....	1505
In Gegenwart organischer Verbindungen .....	1505	In Presence of Organic Compounds .....	1505
Experimentelle Angaben .....	1505	Experimental Data .....	1505
Theorie der photochemischen Oxydation in Gegenwart von Inhibitoren .....	1506	Theory of Photochemical Oxidation in Presence of Inhibitors .....	1506
Sensibilisierte Reaktionen .....	1508	Sensitized Reactions .....	1508
Vorbemerkung und allgemeine Angaben .....	1508	Remarks and General Data .....	1508

	Seite		Page
Sensibilisierte Oxydation von Sulfit	1509	Sensitized Oxidation of Sulfite	1509
Quantenausbeute	1510	Quantum Yield	1510
<b>Allgemeine Theorie der Reaktion zwischen Sulfit und O<sub>2</sub></b>	<b>1511</b>	<b>General Theory of Reaction between Sulfite and O<sub>2</sub></b>	<b>1511</b>
Überblick	1511	Review	1511
Allgemeine Charakteristik der Reaktion	1511	General Characteristic of Reaction	1511
Mechanismus der Reaktion	1512	Reaction Mechanism	1512
<b>Sulfit als Induktor oder Akzeptor bei induzierten Oxydationen mit O<sub>2</sub></b>	<b>1515</b>	<b>Sulfite as Inductor or Acceptor in Induced Oxidation with O<sub>2</sub></b>	<b>1515</b>
Allgemeines	1515	General	1515
Definitionen und Abgrenzungen	1515	Definitions and Limitations	1515
Akzeptoren und Inhibitoren	1515	Acceptors and Inhibitors	1515
Induktionsfaktor	1515	Induction Factor	1515
Mechanismus der induzierten Oxydation	1516	Mechanism of Induced Oxidation	1516
Anorganische Akzeptoren	1516	Inorganic Acceptors	1516
Nitrit, Phosphit	1516	Nitrite, Phosphite	1516
Arsenit	1516	Arsenite	1516
Antimonit, Wismutverbindungen	1517	Antimonite, Bismuth Compounds	1517
Thiosulfat	1517	Thiosulfate	1517
Weitere anorganische Akzeptoren	1517	Other Inorganic Acceptors	1517
Organische Akzeptoren	1517	Organic Acceptors	1517
Carbonsäuren und deren Salze	1517	Carboxylic Acids and Their Salts	1517
Alkohole	1518	Alcohols	1518
Kohlehydrate	1518	Carbohydrates	1518
Weitere organische Akzeptoren	1518	Other Organic Acceptors	1518
Sulfit oder schweflige Säure als Akzeptor	1519	Sulfite or Sulfurous Acid as Acceptor	1519
<b>Oxydation wäßriger SO<sub>2</sub>- und Sulfitlösungen durch Ozon oder positive Gas-Ionen</b>	<b>1519</b>	<b>Oxidation of Aqueous SO<sub>2</sub>- and Sulfite Solutions by Ozone or Positive Gas Ions</b>	<b>1519</b>
Allgemeines	1519	General	1519
<b>Oxydation ohne Zusatzstoff in der Lösung</b>	<b>1519</b>	<b>Oxidation without Additives in the Solution</b>	<b>1519</b>
Allgemeine Angaben	1519	General Data	1519
Stöchiometrischer Koeffizient	1519	Stoichiometric Coefficient	1519
Reaktionsmechanismus	1519	Reaction Mechanism	1519
<b>Wäßrige SO<sub>2</sub>-Lösungen</b>	<b>1520</b>	<b>Aqueous SO<sub>2</sub>-Solutions</b>	<b>1520</b>
Beim Durchleiten von O <sub>3</sub> -Luft-Gemischen	1520	By Introduction of O <sub>3</sub> -Air Mixtures	1520
Einfluß der SO <sub>2</sub> -Konzentration	1520	Effect of SO <sub>2</sub> -Concentration	1520
Einfluß der O <sub>3</sub> -Konzentration	1520	Effect of O <sub>3</sub> -Concentration	1520
Bildung von H <sub>2</sub> SO <sub>5</sub> oder H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	1521	Formation of H <sub>2</sub> SO <sub>5</sub> or H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	1521
Beim Einleiten von SO <sub>2</sub> -O <sub>3</sub> -Luft-Gemischen	1521	By Introduction of SO <sub>2</sub> -O <sub>3</sub> -Air Mixtures	1521
Einfluß der O <sub>3</sub> -Konzentration	1521	Effect of O <sub>3</sub> -Concentration	1521
Einfluß der SO <sub>2</sub> -Konzentration	1522	Effect of SO <sub>2</sub> -Concentration	1522
Einfluß der SO <sub>2</sub> -Menge	1522	Effect of SO <sub>2</sub> -Volume	1522
Einfluß der Temperatur	1522	Effect of Temperature	1522
Einfluß von H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	1522	Effect of H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	1522
<b>Mechanismus der SO<sub>2</sub>-Oxydation</b>	<b>1522</b>	<b>Mechanism of SO<sub>2</sub>-Oxidation</b>	<b>1522</b>
Beim Durchleiten von SO <sub>2</sub> -O <sub>3</sub> -Luft-Gemischen	1522	By Introduction of SO <sub>2</sub> -O <sub>3</sub> -Air Mixtures	1522

	Seite		Page
Beim Durchleiten von O <sub>3</sub> -Luft-Gemischen .....	1523	By Introduction of O <sub>3</sub> -Air Mixtures .....	1523
Geschwindigkeit der Reaktion .....	1524	Rate of Reaction .....	1524
Einfluß von H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> .....	1524	Effect of H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> .....	1524
Wäßrige Hydrogensulfid- oder Sulfidlösungen .....	1524	Aqueous Solutions of Hydrogen Sulfite or Sulfite .....	1524
Einfluß der O <sub>3</sub> -Konzentration .....	1524	Effect of O <sub>3</sub> -Concentration .....	1524
Einfluß der O <sub>2</sub> - und Sulfidkonzentration .....	1525	Effect of O <sub>2</sub> -and Sulfite Concentration .....	1525
Einfluß von Licht .....	1525	Effect of Light .....	1525
Reaktionsgeschwindigkeit .....	1525	Rate of Reaction .....	1525
Abhängigkeit vom p <sub>H</sub> -Wert .....	1525	Dependence on p <sub>H</sub> -Value .....	1525
Oxydation mit Zusatzstoff in der Lösung .....	1526	Oxidation with Additives in Solution .....	1526
Allgemeines .....	1526	General .....	1526
Mangansalze .....	1526	Manganese Salts .....	1526
Oxydation beim Durchleiten von O <sub>3</sub> -Luft-Gemischen .....	1526	Oxidation by Introduction of O <sub>3</sub> -Air Mixtures .....	1526
Stöchiometrischer Koeffizient .....	1526	Stoichiometric Coefficient .....	1526
Einfluß von H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> .....	1526	Effect of H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> .....	1526
Oxydation beim Einleiten von SO <sub>2</sub> -O <sub>3</sub> -Luft-Gemischen .....	1526	Oxidation by Introduction of SO <sub>2</sub> -O <sub>3</sub> -Air Mixtures .....	1526
Einfluß der O <sub>3</sub> -Konzentration .....	1526	Effect of O <sub>3</sub> -Concentration .....	1526
Einfluß der O <sub>2</sub> -Konzentration .....	1527	Effect of O <sub>2</sub> -Concentration .....	1527
Einfluß der Temperatur .....	1527	Effect of Temperature .....	1527
Einfluß von H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> .....	1527	Effect of H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> .....	1527
Einfluß des Verhältnisses von O <sub>3</sub> zu SO <sub>2</sub> im Gasmisch .....	1528	Effect of O <sub>3</sub> :SO <sub>2</sub> Ratio in the Gas Mixture .....	1528
Phenol .....	1529	Phenol .....	1529
Mangansalze und Phenol .....	1529	Manganese Salts and Phenol .....	1529
Einfluß der O <sub>3</sub> -Konzentration .....	1529	Effect of O <sub>3</sub> -Concentration .....	1529
Einfluß der Phenolkonzentration .....	1529	Effect of Phenol Concentration .....	1529
Einfluß der Mn <sup>2+</sup> -Konzentration .....	1529	Effect of Mn <sup>2+</sup> -Concentration .....	1529
Einfluß der Temperatur .....	1529	Effect of Temperature .....	1529
Einfluß von H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> .....	1530	Effect of H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> .....	1530
Oxydation nach vorhergehender Behandlung einer Phenollösung mit O <sub>3</sub> .....	1530	Oxidation after Pretreatment of a Phenol Solution with O <sub>3</sub> .....	1530
Weitere Zusatzstoffe .....	1530	Other Additives .....	1530
Oxydation durch positive Gas-Ionen .....	1530	Oxidation by Positive Gas Ions .....	1530
<b>Schwefel und Stickstoff</b> .....	<b>1531</b>	<b>Sulfur and Nitrogen</b> .....	<b>1531</b>
<b>Schwefelnitride</b> .....	<b>1531</b>	<b>Sulfur Nitrides</b> .....	<b>1531</b>
Allgemeines .....	1531	General .....	1531
S <sub>5</sub> N <sub>2</sub> (?) .....	1532	S <sub>5</sub> N <sub>2</sub> (?) .....	1532
Bildung .....	1532	Formation .....	1532
Darstellung .....	1532	Preparation .....	1532
Eigenschaften .....	1533	Properties .....	1533
<b>Tetraschwefeldinitrid</b> .....	<b>1533</b>	<b>Tetrasulfur Dinitride</b> .....	<b>1533</b>
Bildung und Darstellung .....	1533	Formation. Preparation .....	1533
Physikalische Eigenschaften und Konstitution .....	1534	Physical Properties and Constitution .....	1534
Chemisches Verhalten .....	1535	Chemical Reactions .....	1535
(S <sub>2</sub> N) <sub>x</sub> .....	1535	(S <sub>2</sub> N) <sub>x</sub> .....	1535



	Seite		Page
Darstellung .....	1535	Preparation .....	1535
Chemisches Verhalten .....	1536	Chemical Reactions .....	1536
<b>Monomeres SN</b> .....	<b>1536</b>	<b>SN Monomer</b> .....	<b>1536</b>
<b>Dischwefeldinitrid</b> .....	<b>1536</b>	<b>Disulfur Dinitride</b> .....	<b>1536</b>
<b>Schwefelnitrid</b> .....	<b>1536</b>	<b>Sulfur Nitride</b> .....	<b>1536</b>
Bildung und Darstellung .....	1536	Formation. Preparation .....	1536
Eigenschaften .....	1537	Properties .....	1537
<b>Rotes (SN)<sub>x</sub></b> .....	<b>1537</b>	<b>Red (SN)<sub>x</sub></b> .....	<b>1537</b>
<b>Tetraschwefeltetranitrid</b> .....	<b>1537</b>	<b>Tetrasulfur Tetranitride</b> .....	<b>1537</b>
Bildung und Darstellung .....	1537	Formation. Preparation .....	1537
Bildung .....	1537	Formation .....	1537
Darstellung .....	1538	Preparation .....	1538
Reinigung .....	1539	Purification .....	1539
Technische Darstellung .....	1540	Manufacture .....	1540
Bildungswärme .....	1541	Heat of Formation .....	1541
Physikalische Eigenschaften .....	1541	Physical Properties .....	1541
Allgemeine Eigenschaften .....	1541	General Properties .....	1541
Molekel .....	1541	Molecule .....	1541
Kristallform .....	1543	Crystal Form .....	1543
Gitterstruktur .....	1543	Lattice Structure .....	1543
Dichte .....	1544	Density .....	1544
Siedepunkt .....	1544	Boiling Point .....	1544
Schmelzpunkt .....	1544	Melting Point .....	1544
Optische Eigenschaften .....	1544	Optical Properties .....	1544
Magnetische Suszeptibilität .....	1545	Magnetic Susceptibility .....	1545
Chemisches Verhalten .....	1545	Chemical Reactions .....	1545
An der Luft .....	1545	In the Air .....	1545
Verhalten beim Erhitzen, bei		Behavior under Heating, Friction,	
Reibung, Schlag und Stoß .....	1545	and Shock .....	1545
Gegen Ammoniak .....	1546	With Ammonia .....	1546
Gegen hydrolysierende Mittel .....	1546	With Hydrolyzing Agents .....	1546
Gegen Sauerstoff und Wasserstoff-		With Oxygen and Hydrogen	
peroxid .....	1547	Peroxide .....	1547
Gegen Ozon .....	1548	With Ozone .....	1548
Gegen Stickstoffdioxid .....	1548	With Nitrogen Dioxide .....	1548
Gegen Oxide des Schwefels .....	1548	With Oxides of Sulfur .....	1548
Gegen Halogene .....	1548	With Halogens .....	1548
Gegen reduzierende Stoffe .....	1548	With Reducing Substances .....	1548
Gegen Halogenwasserstoffe .....	1549	With Hydrogen Halogenides .....	1549
Gegen Halogenide .....	1549	With Halogenides .....	1549
Halogenide von Schwefel, Selen		Halogenides of Sulfur, Selenium,	
oder Tellur .....	1549	or Tellurium .....	1549
Halogenide von Bor, Phosphor,		Halogenides of Boron, Phosphorus,	
Arsen, Antimon .....	1550	Arsenic, Antimony .....	1550
Chloride von Kohlenstoff,		Chlorides of Carbon, Silicon,	
Silicium, Titan, Zinn .....	1550	Titanium, Tin .....	1550
Chloride von Molybdän und		Chlorides of Molybdenum and	
Wolfram .....	1550	Tungsten .....	1550
Halogenide von Metallen der		Halogenides of Metals of Iron and	
Eisen- und Platingruppe .....	1550	Platinum Groups .....	1550
Halogenide des Kupfers und		Halogenides of Copper and Silver	
Silbers .....	1551		1551
Gegen verschiedene Stoffe .....	1551	With Various Substances .....	1551
Gegen organische Verbindungen .....	1551	With Organic Compounds .....	1551

	Seite		Page
Nichtwäßrige Lösung von $S_4N_4$ .....	1552	Non-Aqueous Solution of $S_4N_4$ .....	1552
Flüssiges Ammoniak .....	1552	Liquid Ammonia .....	1552
Weitere anorganische Lösungsmittel .....	1552	Other Inorganic Solvents .....	1552
Organische Lösungsmittel .....	1553	Organic Solvents .....	1553
Das System $S_4N_4-NH_3$ .....	1553	$S_4N_4-NH_3$ System .....	1553
$S_4N_4 \cdot 2NH_3$ .....	1553	$S_4N_4 \cdot 2NH_3$ .....	1553
<b>Amide und Imide des Schwefels</b> .....	<b>1554</b>	<b>Amides and Imides of Sulfur</b> .....	<b>1554</b>
Übersicht .....	1554	Review .....	1554
<b>Heptaschwefelimid</b> .....	<b>1555</b>	<b>Heptasulfur Imide</b> .....	<b>1555</b>
Bildung .....	1555	Formation .....	1555
Darstellung .....	1555	Preparation .....	1555
Bildungswärme .....	1556	Heat of Formation .....	1556
Physikalische Eigenschaften .....	1556	Physical Properties .....	1556
Chemisches Verhalten .....	1557	Chemical Reactions .....	1557
<b>Tetraschwefeltetraimid</b> .....	<b>1558</b>	<b>Tetrasulfur Tetraimide</b> .....	<b>1558</b>
Darstellung .....	1558	Preparation .....	1558
Physikalische Eigenschaften .....	1559	Physical Properties .....	1559
Molekel. Konstitution .....	1559	Molecule. Constitution .....	1559
Kristallographische Eigenschaften .....	1560	Crystallographic Properties .....	1560
Weitere physikalische Eigenschaften .....	1560	Other Physical Properties .....	1560
Chemisches Verhalten .....	1560	Chemical Reactions .....	1560
An der Luft und beim Erhitzen .....	1560	In Air and on Heating .....	1560
Gegen Halogen und $S_2Cl_2$ .....	1561	With Halogen and $S_2Cl_2$ .....	1561
Gegen Stickstoffdioxid .....	1561	With Nitrogen Dioxide .....	1561
Gegen Tellurtetrabromid .....	1561	With Tellurium Tetrabromide .....	1561
Gegen Metallverbindungen .....	1561	With Metal Compounds .....	1561
Gegen Wasser .....	1561	With Water .....	1561
Gegen wäßrige Alkalihydroxid- lösungen .....	1561	With Aqueous Alkali Hydroxide Solutions .....	1561
Gegen Säuren .....	1561	With Acids .....	1561
Gegen Hydrogensulfid .....	1561	With Hydrogen Sulfide .....	1561
Gegen organische Verbindungen .....	1562	With Organic Compounds .....	1562
Nichtwäßrige Lösung .....	1562	Non-Aqueous Solution .....	1562
Flüssiges Ammoniak .....	1562	Liquid Ammonia .....	1562
Organische Lösungsmittel .....	1562	Organic Solvents .....	1562
<b>Aus S, N und O zusammengesetzte Verbindungen</b> .....	<b>1562</b>	<b>Compounds Composed of S, N, and O</b> ...	<b>1562</b>
Überblick .....	1562	Review .....	1562
<b>Diisothiazylsulfoxid</b> .....	<b>1563</b>	<b>Diisothiazylsulfoxide</b> .....	<b>1563</b>
<b>Trischwefeldistickstoffdioxid</b> .....	<b>1563</b>	<b>Trisulfurdinitrogen Dioxide</b> .....	<b>1563</b>
<b>Trischwefeldistickstoffpentoxid</b> .....	<b>1564</b>	<b>Trisulfurdinitrogen Pentoxide</b> .....	<b>1564</b>
$S_4N_4 \cdot 2SO_3$ .....	1565	$S_4N_4 \cdot 2SO_3$ .....	1565
$S_4N_4 \cdot 4SO_3$ .....	1565	$S_4N_4 \cdot 4SO_3$ .....	1565
<b>Sulfurylazid</b> .....	<b>1565</b>	<b>Sulfuryl Azide</b> .....	<b>1565</b>
Bildung und Darstellung .....	1565	Formation. Preparation .....	1565
Eigenschaften .....	1566	Properties .....	1566
<b>Disulfurylazid</b> .....	<b>1566</b>	<b>Disulfuryl Azide</b> .....	<b>1566</b>
<b>Thiotri-thiazylnitrat</b> .....	<b>1566</b>	<b>Thiotri-thiazyl Nitrate</b> .....	<b>1566</b>
<b>SNO (?)</b> .....	<b>1566</b>	<b>SNO (?)</b> .....	<b>1566</b>
<b><math>S_2N_2O_6</math> (?)</b> .....	<b>1567</b>	<b><math>S_2N_2O_6</math> (?)</b> .....	<b>1567</b>

	Seite		Page
<b>Dinitrosylsulfat</b> .....	1567	<b>Dinitrosyl Sulfate</b> .....	1567
<b>Dinitrosyldisulfat</b> .....	1567	<b>Dinitrosyl Disulfate</b> .....	1567
Bildung .....	1567	Formation .....	1567
Aus Schwefel und Distickstoffoxid ..	1567	From S and N <sub>2</sub> O .....	1567
Aus Schwefeldioxid, Stickstoff und		From SO <sub>2</sub> , N <sub>2</sub> , and O <sub>2</sub> .....	1567
Sauerstoff .....	1567		
Aus Schwefeldioxid und Stickstoff-		From SO <sub>2</sub> and Nitrogen Oxides ....	1567
oxiden .....	1567		
Aus Schwefeltrioxid und Stickstoff-		From SO <sub>3</sub> and Nitrogen Oxides ....	1568
oxiden .....	1568		
Aus Sulfurylchlorid und N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> oder		From SO <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> and N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> or Nitrite ..	1569
Nitrit .....	1569		
Aus Tetraschwefeltetranitrid oder		From S <sub>4</sub> N <sub>4</sub> or (SNCl) <sub>3</sub> and NO <sub>2</sub> ....	1569
Trithiazylchlorid und Stickstoff-			
dioxid .....	1569	From NOCl and Ag <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> .....	1569
Aus Nitrosylchlorid und Silbersulfat	1569	From NOHSO <sub>4</sub> .....	1569
Aus Nitrosylhydrogensulfat .....	1569	Preparation .....	1569
Darstellung .....	1569	From SO <sub>2</sub> and N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> .....	1569
Aus Schwefeldioxid und Distick-		From SO <sub>2</sub> and N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> .....	1569
stofftetroxid .....	1569	From SO <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> and N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> or Nitrite ..	1570
Aus Schwefeldioxid und Stickstoff-		From H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>7</sub> and N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> .....	1570
pentoxid .....	1569	From S <sub>2</sub> O <sub>5</sub> Cl <sub>2</sub> and N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> or N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ...	1570
Aus Sulfurylchlorid und Distickstoff-		From S <sub>4</sub> N <sub>4</sub> and NO <sub>2</sub> .....	1570
tetroxid oder Nitrit .....	1570	Heat of Formation .....	1570
Aus Dischwefelsäure und Distick-		Physical Properties .....	1570
stofftetroxid .....	1570	Constitution .....	1570
Aus Disulfurylchlorid und Distick-		Crystallographic Properties .....	1571
stofftetroxid oder Distickstoff-		Density .....	1571
trioxid .....	1570	Vapor Pressure. Heat of Sublimation	1571
Aus Tetraschwefeltetranitrid und		Melting Point .....	1571
Stickstoffdioxid .....	1570	Chemical Reactions .....	1571
Bildungswärme .....	1570	In the Air .....	1571
Physikalische Eigenschaften .....	1570	On Heating .....	1571
Konstitution .....	1570	With Water and Aqueous Alkali	
Kristallographische Eigenschaften ..	1571	Hydroxide or Acid Solutions ....	1572
Dichte .....	1571	With Sulfuric Acid .....	1572
Dampfdruck. Sublimationswärme ..	1571	With Various Inorganic Substances	1572
Schmelzpunkt .....	1571		
Chemisches Verhalten .....	1571	With Organic Compounds .....	1573
An der Luft .....	1571	Non-Aqueous Solution .....	1573
Beim Erhitzen .....	1571	<b>N<sub>2</sub>O<sub>3</sub> · 2.5 SO<sub>3</sub></b> .....	1573
Gegen Wasser und wäßrige Alkali-		<b>Dinitrosyl Trisulfate</b> .....	1573
hydroxid- oder Säurelösungen ...	1572	<b>Dinitrosyl Tetrasulfate</b> .....	1574
Gegen Schwefelsäure .....	1572	<b>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub> · 2SO<sub>3</sub> (?)</b> .....	1574
Gegen verschiedene anorganische		<b>Nitrosylinitryl Trisulfate</b> .....	1574
Stoffe .....	1572	<b>Dinitryl Disulfate</b> .....	1574
Gegen organische Verbindungen ...	1573		
Nichtwäßrige Lösung .....	1573		
<b>N<sub>2</sub>O<sub>3</sub> · 2.5 SO<sub>3</sub></b> .....	1573		
<b>Dinitrosyltrisulfat</b> .....	1573		
<b>Dinitrosyltetrasulfat</b> .....	1574		
<b>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub> · 2SO<sub>3</sub> (?)</b> .....	1574		
<b>Nitrosylinitryltrisulfat</b> .....	1574		
<b>Dinitryldisulfat</b> .....	1574		

	Seite		Page
Dinitryltrisulfat .....	1574	Dinitryl Trisulfate .....	1574
Dinitryltetrasulfat .....	1575	Dinitryl Tetrasulfate .....	1575
SO <sub>3</sub> NO (?) .....	1575	SO <sub>3</sub> NO (?) .....	1575
<b>Aus S, N, O und H zusammengesetzte Verbindungen:</b> .....	1575	<b>Compounds Composed of S, N, O, and H:</b> .....	1575
<b>Thiotriithiazylverbindungen</b> .....	1575	<b>Thiotriithiazyl Compounds</b> .....	1575
Thiotriithiazylhydroxid .....	1575	Thiotriithiazyl Hydroxide .....	1575
Bildung und Darstellung .....	1575	Formation. Preparation .....	1575
Eigenschaften .....	1576	Properties .....	1576
[(SN) <sub>2</sub> SOH] <sub>2</sub> .....	1576	[(SN) <sub>2</sub> SOH] <sub>2</sub> .....	1576
Bildung und Darstellung .....	1576	Formation. Preparation .....	1576
Eigenschaften .....	1576	Properties .....	1576
Thiotriithiazylhydrogensulfat .....	1577	Thiotriithiazyl Hydrogen Sulfate .....	1577
<b>Amido-, Imido- und Hydrazidoderivate der schwefligen Säure</b> .....	1577	<b>Amido-, Imido, and Hydrazido Derivatives of Sulfurous Acid</b> .....	1577
Amidoschweflige Säure oder Thionyl-diammoniumsulfid .....	1578	Amidosulfurous Acid or Thionyl-diammonium Sulfite .....	1578
Bildung .....	1578	Formation .....	1578
Darstellung .....	1578	Preparation .....	1578
Physikalische Eigenschaften .....	1578	Physical Properties .....	1578
Chemisches Verhalten .....	1579	Chemical Reactions .....	1579
Thionyldiammoniumoxid .....	1580	Thionyldiammonium Oxide .....	1580
Thionyldiammoniumsulfat .....	1580	Thionyldiammonium Sulfate .....	1580
Imidobisschweflige Säure .....	1580	Imidobis(sulfurous) Acid .....	1580
HN(SONH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> .....	1580	HN(SONH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> .....	1580
Thionylamid .....	1580	Thionyl Amide .....	1580
Thionylimid und Isomere .....	1580	Thionyl Imide and Isomers .....	1580
Monomeres Thionylimid .....	1581	Monomeric Thionyl Imide .....	1581
Thiosalpetrige Säure .....	1581	Thionitrous Acid .....	1581
Hydrazidobisschweflige Säure .....	1581	Hydrazidobis(sulfurous) Acid .....	1581
<b>Amido-, Imido und Nitridoderivate der Schwefelsäure</b> .....	1582	<b>Amido-, Imido, and Nitrido Derivatives of Sulfuric Acid</b> .....	1582
Amidoschwefelsäure .....	1582	Amidosulfuric Acid .....	1582
Bildung .....	1582	Formation .....	1582
Aus SO <sub>3</sub> und NH <sub>3</sub> .....	1582	From SO <sub>3</sub> and NH <sub>3</sub> .....	1582
Aus Ammoniumsulfat .....	1582	From Ammonium Sulfate .....	1582
Aus Hydroxylammoniumsalz und Schwefeldioxid .....	1582	From Hydroxylammonium Salt and SO <sub>2</sub> .....	1582
Aus Acetoxim und Schwefeldioxid .....	1583	From Acetoxime and SO <sub>2</sub> .....	1583
Aus Hydroxylamidochwefelsäure .....	1583	From Hydroxylamidochwefelsäure .....	1583
Aus Harnstoff und Schwefelsäure .....	1583	From Urea and H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> .....	1583
Aus Cyansäure und Schwefelsäure .....	1583	From Cyanic Acid and H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> .....	1583
Aus Acetonitril .....	1583	From Acetonitrile .....	1583
Aus Sulfurylamid .....	1583	From Sulfuryl Amide .....	1583
Aus Bariumimidobissulfat .....	1584	From Barium Imidobis(sulfate) .....	1584
Aus Kaliumnitridotrissulfat .....	1584	From Potassium Nitridotris(sulfate) .....	1584
Darstellung .....	1584	Preparation .....	1584
Aus Harnstoff und rauchender Schwefelsäure .....	1584	From Urea and Fuming Sulfuric Acid .....	1584
Aus Ammoniak und Kaliumdisulfat .....	1584	From Ammonia and Potassium Disulfate .....	1584

	Seite		Page
Aus N-Pyridiniumsulfonsäure . . . . .	1584	From N-Pyridiniumsulfonic Acid ..	1584
Aus substituierten Sulfurylamid- säuren . . . . .	1584	From Substituted Sulfurylamidic Acids . . . . .	1584
Aus Hydroxylammoniumsalz und Schwefeldioxid . . . . .	1585	From Hydroxylammonium Salt and SO <sub>2</sub> . . . . .	1585
Aus Acetoxim und Schwefeldioxid . . . . .	1585	From Acetoxime and SO <sub>2</sub> . . . . .	1585
Aus Nitrit und Schwefeldioxid . . . . .	1585	From Nitrite and SO <sub>2</sub> . . . . .	1585
Aus Salzen der Amidoschwefelsäure . . . . .	1585	From Salts of Amidosulfuric Acid ..	1585
Technische Darstellung . . . . .	1586	Industrial Preparation . . . . .	1586
Aus dem Ammoniumsalz der Amido- schwefelsäure oder der Imidobis- schwefelsäure . . . . .	1586	From the Ammonium Salts of Amido or Imidobis(sulfuric) Acid . . . . .	1586
Aus Hydroxylammoniumsulfat oder Acetoxim und Schwefeldioxid . . . . .	1586	From Hydroxylammonium Sulfate or Acetoxime and SO <sub>2</sub> . . . . .	1586
Aus Harnstoff, Schwefeltrioxid und Schwefelsäure . . . . .	1586	From Urea, SO <sub>3</sub> , and H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> . . . . .	1586
Aus Harnstoff und Chloroschwefel- säure . . . . .	1587	From Urea and Chlorosulfuric Acid	1587
Reinigung . . . . .	1587	Purification . . . . .	1587
Verwendung . . . . .	1587	Uses . . . . .	1587
Physikalische Eigenschaften . . . . .	1588	Physical Properties . . . . .	1588
Allgemeine Eigenschaften . . . . .	1588	General Properties . . . . .	1588
Konstitution . . . . .	1588	Constitution . . . . .	1588
Kristallform . . . . .	1589	Crystal Form . . . . .	1589
Kristallstruktur . . . . .	1589	Crystal Structure . . . . .	1589
Dichte . . . . .	1589	Density . . . . .	1589
Dampfdruck. Spezifische Wärme . . . . .	1589	Vapor Pressure. Specific Heat . . . . .	1589
Schmelzpunkt . . . . .	1589	Melting Point . . . . .	1589
Optische Eigenschaften . . . . .	1589	Optical Properties . . . . .	1589
Magnetische Suszeptibilität . . . . .	1590	Magnetic Susceptibility . . . . .	1590
Chemisches Verhalten . . . . .	1590	Chemical Reactions . . . . .	1590
An der Luft . . . . .	1590	In the Air . . . . .	1590
Beim Erhitzen . . . . .	1590	On Heating . . . . .	1590
Gegen Natrium . . . . .	1590	With Sodium . . . . .	1590
Gegen Wasser . . . . .	1590	With Water . . . . .	1590
Gegen Salpetersäure und gegen Schwefelsäure . . . . .	1591	With Nitric and Sulfuric Acids . . . . .	1591
Gegen Thionylchlorid . . . . .	1592	With Thionyl Chloride . . . . .	1592
Gegen Phosphorpentachlorid . . . . .	1592	With Phosphorus Pentachloride . . . . .	1592
Gegen Ammoniumamidosulfat . . . . .	1592	With Ammonium Amidosulfate . . . . .	1592
Gegen organische Verbindungen . . . . .	1592	With Organic Compounds . . . . .	1592
Alkohole . . . . .	1592	Alcohols . . . . .	1592
Phenole . . . . .	1592	Phenols . . . . .	1592
Amine und Phenylhydrazine . . . . .	1592	Amines and Phenylhydrazines . . . . .	1592
Weitere organische Verbindungen . . . . .	1593	Other Organic Compounds . . . . .	1593
Löslichkeit in Wasser . . . . .	1593	Solubility in Water . . . . .	1593
Wäßrige Lösung von Amidoschwefel- säure . . . . .	1593	Aqueous Solution of Amidosulfuric Acid .	1593
Dichte . . . . .	1593	Density . . . . .	1593
Innere Reibung . . . . .	1593	Viscosity . . . . .	1593
Ultrarotes Absorptionsspektrum. Ramanspektrum . . . . .	1594	Infrared Absorption Spectrum. Raman Spectrum . . . . .	1594
Elektrische Leitfähigkeit . . . . .	1594	Conductance . . . . .	1594
Anodisches Verhalten . . . . .	1594	Anodic Behavior . . . . .	1594
Chemisches Verhalten . . . . .	1594	Chemical Reactions . . . . .	1594

	Seite		Page
Konstitution der Lösung . . . . .	1594	Nature of Solution . . . . .	1594
Verhalten beim Erhitzen. Hydrolyse	1595	On Heating. Hydrolysis . . . . .	1595
Gegen Alkalihydroxid . . . . .	1595	With Alkali Hydroxide . . . . .	1595
Gegen Metalle . . . . .	1595	With Metals . . . . .	1595
Gegen Nitrit . . . . .	1595	With Nitrite . . . . .	1595
Gegen Chlor, unterchlorige Säure und Hypochlorite . . . . .	1596	With Chlorine, Hypochlorous Acid and Hypochlorites . . . . .	1596
Gegen Verbindungen des Queck- silbers, des Silbers und des Goldes	1596	With Compounds of Mercury, Silver and Gold . . . . .	1596
Gegen Platin und Platinverbindun- gen . . . . .	1597	With Platinum and Platinum Compounds . . . . .	1597
Gegen verschiedene Elemente und an- organische Verbindungen . . . . .	1597	With Various Elements and Inorganic Compounds . . . . .	1597
Gegen organische Verbindungen . .	1597	With Organic Compounds . . . . .	1597
Nichtwäßrige Lösung von Amidoschwefel- säure . . . . .	1598	Non-Aqueous Solution of Amidosulfuric Acid . . . . .	1598
Ammoniak . . . . .	1598	Ammonia . . . . .	1598
Schwefelsäure . . . . .	1598	Sulfuric Acid . . . . .	1598
Organische Lösungsmittel . . . . .	1598	Organic Solvents . . . . .	1598
Sulfurylamidoschwefelsäure . . . . .	1598	Sulfuryl Amidosulfuric Acid . . . . .	1598
Sulfurylamidobisschwefelsäure . . . . .	1598	Sulfuryl Amidobis(sulfuric) Acid . . . . .	1598
Thionylamidoschwefelsäure . . . . .	1599	Thionyl Amidosulfuric Acid . . . . .	1599
Sulfurylamid . . . . .	1599	Sulfuryl Amide . . . . .	1599
Bildung . . . . .	1599	Formation . . . . .	1599
Aus $\text{SO}_3$ und $\text{NH}_3$ . . . . .	1599	From $\text{SO}_3$ and $\text{NH}_3$ . . . . .	1599
Aus $\text{SO}_2\text{Cl}_2$ und $\text{NH}_3$ . . . . .	1599	From $\text{SO}_2\text{Cl}_2$ and $\text{NH}_3$ . . . . .	1599
Weitere Bildungsweisen . . . . .	1600	Other Modes of Formation . . . . .	1600
Darstellung . . . . .	1600	Preparation . . . . .	1600
Aus $\text{SO}_3$ und $\text{NH}_3$ . . . . .	1600	From $\text{SO}_3$ and $\text{NH}_3$ . . . . .	1600
Aus $\text{SO}_2\text{Cl}_2$ und $\text{NH}_3$ . . . . .	1600	From $\text{SO}_2\text{Cl}_2$ and $\text{NH}_3$ . . . . .	1600
Aus Ammoniak und Sulfurylfluorid	1602	From Ammonia and Sulfuryl Fluoride . . . . .	1602
Durch Ammonolyse von Phthalimid- N-sulfonylchlorid . . . . .	1602	By Ammonolysis of Phthalimide-N- sulfonyl Chloride . . . . .	1602
Aus Ammoniumamidosulfid . . . . .	1602	From Ammonium Amidosulfite . . . . .	1602
Physikalische Eigenschaften . . . . .	1602	Physical Properties . . . . .	1602
Allgemeine und kristallographische Eigenschaften . . . . .	1602	General and Crystallographic Properties . . . . .	1602
Konstitution . . . . .	1602	Constitution . . . . .	1602
Molegewicht . . . . .	1603	Molecular Weight . . . . .	1603
Dichte . . . . .	1603	Density . . . . .	1603
Oberflächenspannung . . . . .	1603	Surface Tension . . . . .	1603
Dampfdruck. Sublimationswärme . .	1603	Vapor Pressure. Heat of Sublimation	1603
Schmelzpunkt . . . . .	1603	Melting Point . . . . .	1603
Ramanpektrum . . . . .	1603	Raman Spectrum . . . . .	1603
Chemisches Verhalten . . . . .	1603	Chemical Reactions . . . . .	1603
An der Luft und beim Erhitzen . . .	1603	In the Air and on Heating . . . . .	1603
Gegen Schwefelsäure . . . . .	1603	With Sulfuric Acid . . . . .	1603
Gegen Ammoniak . . . . .	1603	With Ammonia . . . . .	1603
Gegen organische Verbindungen . .	1603	With Organic Compounds . . . . .	1603
Löslichkeit . . . . .	1604	Solubility . . . . .	1604
Wäßrige Lösung von Sulfurylamid . . . .	1604	Aqueous Solution of Sulfuryl Amide . . .	1604
Konstitution des Sulfurylamids . . .	1604	Constitution of Sulfuryl Amide . . .	1604
Elektrische Eigenschaften . . . . .	1604	Electric Properties . . . . .	1604

	Seite		Page
Chemisches Verhalten .....	1604	Chemical Reactions .....	1604
Nichtwäßrige Lösung von Sulfurylamid	1605	Non-Aqueous Solution of Sulfuryl Amide	1605
Ammoniak .....	1605	Ammonia .....	1605
Äthylendiamin .....	1606	Ethylenediamine .....	1606
Äthanol .....	1606	Ethanol .....	1606
Das System Sulfurylamid-Ammoniak ..	1606	Sulfuryl Amide-Ammonia System .....	1606
<b>Sulfurylamidnitramid</b> .....	1606	<b>Sulfuryl Amidnitramide</b> .....	1606
<b>Disulfurylamid</b> .....	1606	<b>Disulfuryl Amide</b> .....	1606
<b>Imidobisschwefelsäure</b> .....	1607	<b>Imidobis(sulfuric) Acid</b> .....	1607
Bildung .....	1607	Formation .....	1607
Eigenschaften .....	1607	Properties .....	1607
Elektrolyse .....	1607	Electrolysis .....	1607
Hydrolyse .....	1607	Hydrolysis .....	1607
<b>Imidobisschwefelsäureamid</b> .....	1608	<b>Imidobis(sulfuric) Acid Amide</b> .....	1608
<b>Imidobisschwefelsäurediamid</b> .....	1608	<b>Imidobis(sulfuric) Acid Diamide</b> .....	1608
Bildung und Darstellung .....	1608	Formation, Preparation .....	1608
Eigenschaften .....	1608	Properties .....	1608
Wäßrige Lösung .....	1609	Aqueous Solution .....	1609
<b>Imidobisschwefelsäurediamido-bis-</b> <b>schwefelsäure</b> .....	1609	<b>Imidobis(sulfuric) Acid Diamidobis(sulfuric)</b> <b>Acid</b> .....	1609
<b>Nitridotrischwefelsäure</b> .....	1609	<b>Nitridotris(sulfuric) Acid</b> .....	1609
<b>Heptaschwefelimidoschwefelsäure</b>	1610	<b>Heptasulfur Imidosulfuric Acid</b> .....	1610
<b>Sulfurylimid</b> .....	1610	<b>Sulfuryl Imide</b> .....	1610
<b>(HNSO<sub>2</sub>)<sub>3</sub></b> .....	1610	<b>(HNSO<sub>2</sub>)<sub>3</sub></b> .....	1610
<b>(HNSO<sub>2</sub>)<sub>4</sub></b> .....	1611	<b>(HNSO<sub>2</sub>)<sub>4</sub></b> .....	1611
<b>Sulfomelid</b> .....	1612	<b>Sulfomelide</b> .....	1612
<b>Polysulfurylimidoschwefelsäuren</b> .....	1612	<b>Polysulfuryl Imidosulfuric Acids</b> .....	1612
<b>Hydrazidoschwefelsäuren und Derivate.</b> <b>Azo- und Azidoschwefelsäuren</b> .....	1612	<b>Hydrazidosulfuric Acids and Derivatives.</b> <b>Azo and Azidosulfuric Acids</b> .....	1612
<b>Hydrazidoschwefelsäure</b> .....	1612	<b>Hydrazidosulfuric Acid</b> .....	1612
Bildung .....	1612	Formation .....	1612
Darstellung .....	1612	Preparation .....	1612
Eigenschaften .....	1613	Properties .....	1613
Wäßrige Lösung .....	1613	Aqueous Solution .....	1613
Salzbildung .....	1613	Salt Formation .....	1613
<b>Hydrazidoschwefelsäureamid</b> .....	1613	<b>Hydrazidosulfuric Acid Amide</b> .....	1613
<b>Sulfurylhydrazid, Sulfohydrazid</b> .....	1614	<b>Sulfuryl Hydrazide, Sulfohydrazide</b> .....	1614
<b>Hydrazidobisschwefelsäure</b> .....	1614	<b>Hydrazidobis(sulfuric) Acid</b> .....	1614
Bildung und Darstellung .....	1614	Formation, Preparation .....	1614
Eigenschaften .....	1614	Properties .....	1614
<b>Hydrazidobisschwefelsäurediamid</b> .....	1614	<b>Hydrazidobis(sulfuric) Acid Diamide</b> .....	1614
<b>Hydrazido-isobis-schwefelsäure</b> .....	1614	<b>Hydrazidoisobis(sulfuric) Acid</b> .....	1614
<b>Hydrazidotrischwefelsäure</b> .....	1614	<b>Hydrazidotris(sulfuric) Acid</b> .....	1614
<b>Hydrazidotetrakischwefelsäure</b> .....	1615	<b>Hydrazidotetrakis(sulfuric) Acid</b> .....	1615
<b>Azoschwefelsäure</b> .....	1615	<b>Azosulfuric Acid</b> .....	1615
<b>Azobisschwefelsäure</b> .....	1615	<b>Azobis(sulfuric) Acid</b> .....	1615
<b>Azidoschwefelsäure</b> .....	1615	<b>Azidosulfuric Acid</b> .....	1615
<b>Hydroxylamidoschwefelsäuren</b> .....	1615	<b>Hydroxylamidosulfuric Acids</b> .....	1615

	Seite		Page
<b>Hydroxylamidoschwefelsäure</b> .....	1615	<b>Hydroxylamidosulfuric Acid</b> .....	1615
Bildung und Darstellung .....	1615	Formation. Preparation .....	1615
Konstitution .....	1616	Constitution .....	1616
Chemisches Verhalten .....	1616	Chemical Reactions .....	1616
Gegen hydrolysierende Mittel ...	1616	With Hydrolyzing Agents .....	1616
Gegen Hydrogensulfid .....	1616	With Hydrogen Sulfite .....	1616
Gegen oxydierende Substanzen ..	1616	With Oxydizing Substances ....	1616
Gegen Aldehyde .....	1617	With Aldehydes .....	1617
Nichtwäßrige Lösung .....	1618	Non-Aqueous Solution .....	1618
<b>Dihydroxylamidoschwefelsäure</b> .....	1618	<b>Dihydroxylamidosulfuric Acid</b> .....	1618
<b>Hydroxylamido-O-schwefelsäure</b> .....	1618	<b>Hydroxylamido-O-sulfuric Acid</b> .....	1618
Bildung .....	1618	Formation .....	1618
Darstellung .....	1618	Preparation .....	1618
Aus $(\text{NH}_3\text{OH})_2\text{SO}_4$ und Oleum ...	1618	From $(\text{NH}_3\text{OH})_2\text{SO}_4$ and Oleum	1618
Aus $\text{HSO}_3\text{Cl}$ und $(\text{NH}_3\text{OH})_2\text{SO}_4$ ..	1618	From $\text{HSO}_3\text{Cl}$ and $(\text{NH}_3\text{OH})_2\text{SO}_4$	1618
Aus $\text{HN}_3$ und rauchender Schwefel- säure .....	1619	From $\text{HN}_3$ and Fuming Sulfuric Acid .....	1619
Physikalische Eigenschaften .....	1619	Physical Properties .....	1619
Löslichkeit .....	1619	Solubility .....	1619
Chemisches Verhalten .....	1620	Chemical Reactions .....	1620
Gegen Wasser und verdünnte Säuren .....	1620	With Water and Dilute Acids ...	1620
Gegen Alkalihydroxidlösungen ...	1620	With Alkali Hydroxide Solutions	1620
Gegen Ammoniak .....	1620	With Ammonia .....	1620
Gegen oxydierende Substanzen ..	1621	With Oxidizing Substances ....	1621
Gegen reduzierende Substanzen ..	1621	With Reducing Substances ....	1621
Gegen Alkohole und Phenole ....	1621	With Alcohols and Phenols ....	1621
Gegen Aldehyde und Ketone ....	1621	With Aldehydes and Ketones ...	1621
Gegen organische Amine .....	1622	With Organic Amines .....	1622
<b><math>(\text{HO}_2\text{SONH}_2)_2\text{SO}_4</math> (?)</b> .....	1622	<b><math>(\text{HO}_2\text{SONH}_2)_2\text{SO}_4</math> (?)</b> .....	1622
<b>Hydroxylamidobisschwefelsäure</b> .....	1622	<b>Hydroxylamidobis(sulfuric) Acid</b> .....	1622
Existenz der freien Säure .....	1622	Existence of Free Acid .....	1622
Chemisches Verhalten .....	1622	Chemical Reactions .....	1622
<b>Hydroxylamido-O,N-bisschwefelsäure</b> .....	1623	<b>Hydroxylamido-O,N-bis(sulfuric) Acid</b> .....	1623
Bildung .....	1623	Formation .....	1623
Konstitution .....	1623	Constitution .....	1623
Chemisches Verhalten .....	1623	Chemical Reactions .....	1623
Gegen Säuren .....	1623	With Acids .....	1623
Gegen Alkalihydroxide und Alkalicarbonate .....	1623	With Alkali Hydroxides and Carbonates .....	1623
Gegen Kaliumjodid .....	1624	With Potassium Iodide .....	1624
Gegen Oxydationsmittel .....	1624	With Oxidizing Agents .....	1624
<b>Hydroxylamidotrisschwefelsäure</b> .....	1625	<b>Hydroxylamidotris(sulfuric) Acid</b> .....	1625
Darstellung .....	1625	Preparation .....	1625
Konstitution .....	1625	Constitution .....	1625
Chemisches Verhalten .....	1625	Chemical Reactions .....	1625
<b>Nitrosylhydroxylamido-schwefelsäure,</b> <b>Dinitrososchweflige Säure</b> .....	1625	<b>Nitrosylhydroxylamidosulfuric Acid,</b> <b>Dinitrososulfurous Acid</b> .....	1625
Konstitution .....	1625	Constitution .....	1625
Chemisches Verhalten .....	1627	Chemical Reactions .....	1627
<b>Nitrosylschwefelsäuren und -hydrogen- sulfate</b> .....	1627	<b>Nitrosylsulfuric Acids and Nitrosyl Hydrogen Sulfates</b> .....	1627



	Seite		Page
Nitrosylschwefelsäure .....	1627	Nitrosylsulfuric Acid .....	1627
Nitrosobischwefelsäure .....	1628	Nitrosobis(sulfuric) Acid .....	1628
Existenz der freien Säure und des		Existence of Free Acid and of the	
Anions .....	1628	Anion .....	1628
Physikalische Eigenschaften des		Physical Properties of the Anion ...	1628
Anions .....	1628		
Chemisches Verhalten .....	1629	Chemical Reactions .....	1629
Stickstoffoxidnitrosylhydrogensulfat .....	1630	Nitrogen Oxide Nitrosyl Hydrogen Sulfate ...	1630
Bildung .....	1630	Formation .....	1630
Aus Nitrosylhydrogensulfat durch		From Nitrosyl Hydrogen Sulfate by	
Reduktion .....	1630	Reduction .....	1630
Mit Metallen oder Metallsalzen ..	1630	With Metals or Metal Salts ....	1630
Mit Schwefeldioxid .....	1631	With Sulfur Dioxide .....	1631
Mit Kohlenstoff oder organischen		With Carbon or Organic Com-	
Verbindungen .....	1632	pounds .....	1632
Mit dem elektrischen Strom ....	1632	With Electric Current .....	1632
Durch Anlagerung von NO .....	1633	By Addition of NO .....	1633
Aus Schwefeldioxid, Stickstoffdioxid		From Sulfur Dioxide, Nitrogen	
und Wasser .....	1633	Dioxide and Water .....	1633
Aus Schwefelsäure und Stickstoffoxid	1634	From Sulfuric Acid and Nitrogen	
		Oxide .....	1634
Verschiedene Bildungsweisen ....	1634	Various Modes of Formation ....	1634
Darstellung .....	1635	Preparation .....	1635
Aus Nitrosylhydrogensulfat und		From Nitrosyl Hydrogen Sulfate and	
Stickstoffoxid .....	1635	Nitrogen Oxide .....	1635
Aus Nitrosylhydrogensulfat und		From Nitrosyl Hydrogen Sulfate and	
Schwefeldioxid .....	1635	Sulfur Dioxide .....	1635
Physikalische Eigenschaften .....	1635	Physical Properties .....	1635
Konstitution .....	1635	Constitution .....	1635
Lichtabsorption .....	1637	Optical Absorption .....	1637
Chemisches Verhalten .....	1637	Chemical Reactions .....	1637
Gegen Temperatureinwirkung.		The Effect of Temperature. Stability	
Beständigkeit .....	1637		1637
Gegen Wasser .....	1638	With Water .....	1638
Gegen Oxydations- oder Reduktions-		With Oxidizing and Reducing	
mittel .....	1638	Agents .....	1638
Gegen Metalloxide oder Metall-		With Metal Oxides or Metal	
carbonate .....	1638	Carbonates .....	1638
Gegen verschiedene Verbindungen .	1638	With Various Compounds .....	1638
Nitrosylhydrogensulfat .....	1639	Nitrosyl Hydrogen Sulfate .....	1639
Bildung .....	1639	Formation .....	1639
Aus Schwefel und Distickstoffoxid		From Sulfur and Dinitrogen Oxide or	
oder Alkalinitrat .....	1639	Alkali Nitrate .....	1639
Aus Schwefeldioxid, Stickstoffoxiden		From Sulfur Dioxide, Nitrogen	
und Wasser .....	1639	Oxides, and Water .....	1639
Aus Schwefeldioxid und Salpeter-		From Sulfur Dioxide and Nitric Acid	
säure .....	1640		1640
Aus Schwefeltrioxid und Stickstoff-		From Sulfur Trioxide and Nitrogen	
oxiden oder Salpetersäure .....	1640	Oxides or Nitric Acid .....	1640
Aus Schwefelsäure und Stickstoff-		From Sulfuric Acid and Nitrogen	
oxiden .....	1640	Oxides .....	1640
Aus Schwefelsäure und Salpetersäure		From Sulfuric Acid and Nitric Acid	
oder Alkalinitrat. Aus Schwefel-		or Alkali Nitrate. From Sulfuric	
säure oder Silberhydrogensulfat		acid or Silver Hydrogen Sulfate	
und Nitrosylhalogenid .....	1641	and Nitrosyl Halogenide .....	1641

	Seite		Page
Aus rauchender Schwefelsäure und Salpetersäure oder Chlorpikrin ..	1641	From Fuming Sulfuric Acid and Nitric Acid or Chloropicrin ..	1641
Verschiedene Bildungsweisen .....	1641	Various Methods of Formation .....	1641
Darstellung .....	1642	Preparation .....	1642
Aus Schwefeldioxid und Salpetersäure .....	1642	From Sulfur Dioxide and Nitric Acid .....	1642
Aus Schwefeldioxid und rauchender Salpetersäure .....	1642	From Sulfuric Dioxide and Fuming Nitric Acid .....	1642
Aus Schwefeldioxid, Stickstoffdioxid und Wasser .....	1642	From Sulfur Dioxide, Nitrogen Dioxide, and Water .....	1642
Aus Schwefelsäure und Stickstoffdioxid oder Distickstofftetroxid ..	1642	From Sulfuric Acid and Nitrogen Dioxide or Dinitrogen Tetroxide ..	1642
Aus Schwefelsäure und Nitrosylchlorid .....	1642	From Sulfuric Acid and Nitrosyl Chloride .....	1642
Aus Chloroschwefelsäure und Distickstofftetroxid .....	1642	From Chlorosulfuric Acid and Dinitrogen Tetroxide .....	1642
Aus Silberhydrogensulfat und Nitrosylbromid .....	1642	From Silver Hydrogen Sulfate and Nitrosyl Bromide .....	1642
Technische Darstellung .....	1643	Manufacture .....	1643
Zusammensetzung und Konstitution ..	1643	Composition and Constitution .....	1643
Zusammensetzung .....	1643	Composition .....	1643
Konstitution .....	1643	Constitution .....	1643
Physikalische Eigenschaften .....	1645	Physical Properties .....	1645
Kristallform .....	1645	Crystal Form .....	1645
Schmelzpunkt .....	1646	Melting Point .....	1646
Spektrum .....	1646	Spectrum .....	1646
Tribolumineszenz .....	1646	Triboluminescence .....	1646
Elektrische Leitfähigkeit .....	1646	Electric Conductivity .....	1646
Chemisches Verhalten des kristallisierten Nitrosylhydrogensulfats .....	1646	Chemical Reactions of Crystallized Nitrosyl Hydrogen Sulfate .....	1646
An der Luft .....	1646	In the Air .....	1646
Beim Erhitzen .....	1646	On Heating .....	1646
Gegen Wasser .....	1647	With Water .....	1647
Gegen Wasserstoffperoxid .....	1647	With Hydrogen Peroxide .....	1647
Gegen Säuren .....	1647	With Acids .....	1647
Gegen weitere Nichtmetallverbindungen .....	1648	With Other Nonmetal Compounds .....	1648
Gegen Quecksilber und Metallverbindungen .....	1648	With Mercury and Metal Compounds .....	1648
Gegen organische Verbindungen und Stoffe .....	1648	With Organic Compounds and Substances .....	1648
Lösung von $\text{NOHSO}_4$ in Schwefelsäure .....	1649	Solution of $\text{NOHSO}_4$ in Sulfuric Acid .....	1649
Löslichkeit .....	1649	Solubility .....	1649
Zersetzungsdrucke von Nitrosen .....	1650	Decomposition Pressures of Nitroses ..	1650
Drucke über $\text{HNO}_3$ -haltigen		Pressures of Solutions Containing	
Lösungen .....	1654	$\text{HNO}_3$ .....	1654
Physikalische Eigenschaften .....	1657	Physical Properties .....	1657
Dichte .....	1657	Density .....	1657
Oberflächenspannung .....	1657	Surface Tension .....	1657
Absorptionsspektrum .....	1657	Absorption Spectrum .....	1657
Ramanspektrum .....	1658	Raman Spectrum .....	1658
Elektrochemisches und chemisches Verhalten .....	1658	Electrochemical Behavior and Chemical Reactions .....	1658
Elektrische Leitfähigkeit .....	1658	Conductance .....	1658
Dissoziation .....	1658	Dissociation .....	1658

	Seite		Page
Elektrolyse .....	1658	Electrolysis .....	1658
Hydrolyse .....	1658	Hydrolysis .....	1658
Gegen Nichtmetalle . . . .	1660	With Nonmetals .....	1660
Gegen Verbindungen von Nichtmetallen .....	1660	With Compounds of Nonmetals . . .	1660
Verhalten im Bleikammerprozeß . . .	1661	Behavior in the Lead Chamber	
		Process .....	1661
Gegen Metalle oder Metallsalze . . .	1662	With Metals or Metal Salts .....	1662
Gegen organische Verbindungen . . .	1663	With Organic Compounds .....	1663
Nitrosierung und Nitrierung . . . .	1663	Nitrosification and Nitration . . .	1663
Diazotierung .....	1663	Diazotization .....	1663
Oxydation .....	1664	Oxidation .....	1664
Reaktionen mit verschiedenen organischen Stoffen .....	1664	Reactions with Various Organic Substances .....	1664
<b>Das System <math>N_2O_5-SO_3-H_2O</math></b> .....	<b>1665</b>	<b><math>N_2O_5-SO_3-H_2O</math> System</b> .....	<b>1665</b>
Schmelzgleichgewichte. Löslichkeit . . .	1665	Melting Equilibria. Solubility .....	1665
Dampfdruck. Zusammensetzung des Dampfes .....	1669	Vapor Pressure. Composition of Vapor . .	1669
$HNO_3-H_2SO_4$ -Mischungen .....	1669	$HNO_3-H_2SO_4$ Mixtures .....	1669
$HNO_3-SO_3$ -Mischungen. Wirkung von $SO_3$ auf $H_2SO_4-HNO_3$ -Mischungen .....	1670	$HNO_3-SO_3$ Mixtures. Effect of $SO_3$ on $H_2SO_4-HNO_3$ Mixtures .....	1670
Mischungen von $H_2SO_4$ mit verdünnten $HNO_3$ -Lösungen .....	1670	Mixtures of $H_2SO_4$ with Dilute $HNO_3$ -Solutions .....	1670
Mischungen konstanten $H_2O$ -Gehalts .....	1671	Mixtures with Constant $H_2O$ -Content .....	1671
Mischungen konstanten $HNO_3$ -Gehalts .....	1671	Mixtures with Constant $HNO_3$ -Content .....	1671
Ternäre Dampfdruckdiagramme . . .	1672	Ternary Vapor Pressure Diagrams .....	1672
Siedegleichgewichte .....	1675	Boiling Equilibria .....	1675
Darstellung und Eigenschaften der Lösungen .....	1677	Preparation and Properties of Solutions	1677
Darstellung .....	1677	Preparation .....	1677
Mischungswärme .....	1677	Heat of Mixing .....	1677
$HNO_3-H_2SO_4$ -Mischungen .....	1678	$HNO_3-H_2SO_4$ Mixtures .....	1678
$HNO_3-SO_3$ -Mischungen .....	1678	$HNO_3-SO_3$ Mixtures .....	1678
$HNO_3-H_2SO_4-H_2O$ -Mischungen . .	1679	$HNO_3-H_2SO_4-H_2O$ Mixtures .....	1679
$HNO_3-H_2SO_4-SO_3$ -Mischungen . .	1680	$HNO_3-H_2SO_4-SO_3$ Mixtures .....	1680
Verdünnungswärme .....	1680	Heat of Dilution .....	1680
Dichte .....	1681	Density .....	1681
Innere Reibung .....	1683	Viscosity .....	1683
Gefrierpunktniedrigung .....	1684	Freezing Point Depression .....	1684
Spezifische Wärme .....	1684	Specific Heat .....	1684
Lichtabsorption .....	1685	Optical Absorption .....	1685
Ramanpektrum .....	1685	Raman Spectrum .....	1685
Magnetische Suszeptibilität .....	1687	Magnetic Susceptibility .....	1687
Spezifische elektrische Leitfähigkeit .....	1687	Specific Conductance .....	1687
$HNO_3-H_2SO_4$ -Mischungen .....	1687	$HNO_3-H_2SO_4$ Mixtures .....	1687
Mischungen von wasserhaltigem $HNO_3$ mit $H_2SO_4$ .....	1688	Mixtures of $HNO_3$ Containing Water with $H_2SO_4$ .....	1688
Elektrolyse .....	1688	Electrolysis .....	1688
Konstitution der Lösung .....	1689	Nature of Solution .....	1689
Chemisches Verhalten .....	1691	Chemical Reactions .....	1691
Bei gewöhnlicher Temperatur und beim Erhitzen .....	1691	At Normal Temperature and on Heating .....	1691
Gegen Wasserstoff .....	1692	With Hydrogen .....	1692

	Seite		Page
Gegen Jod .....	1692	With Iodine .....	1692
Gegen Schwefel .....	1692	With Sulfur .....	1692
Gegen Selen .....	1692	With Selenium .....	1692
Gegen Kohlenstoff .....	1692	With Carbon .....	1692
Gegen Phosphor .....	1693	With Phosphorus .....	1693
Gegen Metalle .....	1693	With Metals .....	1693
Gegen Zink .....	1693	With Zinc .....	1693
Gegen Aluminium .....	1693	With Aluminum .....	1693
Gegen Zinn .....	1693	With Tin .....	1693
Gegen Blei .....	1693	With Lead .....	1693
Gegen Nickel .....	1693	With Nickel .....	1693
Gegen Eisen .....	1693	With Iron .....	1693
Gegen Kupfer .....	1693	With Copper .....	1693
Gegen Gold .....	1693	With Gold .....	1693
Gegen Platin .....	1694	With Platinum .....	1694
Gegen Arsen trioxid .....	1694	With Arsenic Trioxide .....	1694
Gegen Bleisulfat .....	1694	With Lead Sulfate .....	1694
Gegen organische Verbindungen. Nitrierwirkung .....	1694	With Organic Compounds. Nitra- ting Action .....	1694
<b>Verbindungen <math>xN_2O_5 \cdot ySO_3</math> sowie <math>xN_2O_5 \cdot ySO_3 \cdot zH_2O</math> oder <math>xHNO_3 \cdot yH_2SO_4 \cdot zSO_3</math> .....</b>	<b>1696</b>	<b>Compounds <math>xN_2O_5 \cdot ySO_3</math>, <math>xN_2O_5 \cdot ySO_3 \cdot zH_2O</math>, <math>xHNO_3 \cdot yH_2SO_4 \cdot zSO_3</math> .....</b>	<b>1696</b>
$(NO_2)_2S_4O_{13}$ .....	1696	$(NO_2)_2S_4O_{13}$ .....	1696
$2N_2O_5 \cdot 5SO_3 \cdot 2H_2O$ .....	1696	$2N_2O_5 \cdot 5SO_3 \cdot 2H_2O$ .....	1696
$N_2O_5 \cdot 4SO_3 \cdot 3H_2O$ .....	1697	$N_2O_5 \cdot 4SO_3 \cdot 3H_2O$ .....	1697
$N_2O_5 \cdot 4SO_3 \cdot H_2O$ .....	1697	$N_2O_5 \cdot 4SO_3 \cdot H_2O$ .....	1697
$2N_2O_5 \cdot 11SO_3 \cdot 9H_2O$ .....	1698	$2N_2O_5 \cdot 11SO_3 \cdot 9H_2O$ .....	1698
$N_2O_5 \cdot 6SO_3 \cdot H_2O$ .....	1698	$N_2O_5 \cdot 6SO_3 \cdot H_2O$ .....	1698
$N_2O_5 \cdot 10SO_3 \cdot 9H_2O$ .....	1698	$N_2O_5 \cdot 10SO_3 \cdot 9H_2O$ .....	1698
<b>Schwefel und Fluor .....</b>	<b>1698</b>	<b>Sulfur and Fluorine .....</b>	<b>1698</b>
Allgemeine Vorbemerkungen .....	1698	General Preliminary Remarks .....	1698
<b>Dischwefeldifluorid .....</b>	<b>1699</b>	<b>Disulfur Difluoride .....</b>	<b>1699</b>
Bildung .....	1699	Formation .....	1699
Aus Schwefel und Fluor .....	1699	From Sulfur and Fluorine .....	1699
Aus Schwefel und Schwefeldfluoriden .....	1699	From Sulfur and Sulfur Fluorides .....	1699
Aus Schwefel und Silberfluorid .....	1700	From Sulfur and Silver Fluoride .....	1700
Aus Schwefel und verschiedenen Metallfluoriden .....	1700	From Sulfur and Various Metal Fluorides .....	1700
Aus Schwefelbromid und Queck- silber(II)-fluorid .....	1701	From Sulfur Bromide and Mercury(II) Fluoride .....	1701
Darstellung .....	1701	Preparation .....	1701
Physikalische Eigenschaften .....	1702	Physical Properties .....	1702
Allgemeine Eigenschaften .....	1702	General Properties .....	1702
Molekel .....	1702	Molecule .....	1702
Molgewicht .....	1702	Molar Weight .....	1702
Dichte .....	1703	Density .....	1703
Dampfdruck .....	1703	Vapor Pressure .....	1703
Schmelzpunkt .....	1703	Melting Point .....	1703
Siedepunkt .....	1703	Boiling Point .....	1703
Verdampfungswärme .....	1703	Heat of Vaporization .....	1703
Ultrarotes Absorptionsspektrum .....	1703	Infrared Absorption Spectrum .....	1703
Chemisches Verhalten .....	1703	Chemical Reactions .....	1703
An der Luft .....	1704	In the Air .....	1704

	Seite		Page
Beim Erhitzen .....	1704	On Heating .....	1704
Gegen Metalle .....	1704	With Metals .....	1704
Gegen nichtmetallische Elemente ..	1704	With Nonmetallic Elements .....	1704
Gegen hydrolysierende Mittel .....	1704	With Hydrolyzing Agents .....	1704
Gegen Oxydationsmittel .....	1705	With Oxidizing Agents .....	1705
Gegen Glas oder Quarz .....	1705	With Glass or Quartz .....	1705
Gegen verschiedene anorganische Verbindungen .....	1705	With Various Inorganic Compounds	1705
Gegen organische Stoffe .....	1705	With Organic Compounds .....	1705
<b>Schwefeldifluorid</b> .....	<b>1705</b>	<b>Sulfur Difluoride</b> .....	<b>1705</b>
Bildung .....	1705	Formation .....	1705
Eigenschaften .....	1706	Properties .....	1706
<b>Schwefeltetrafluorid</b> .....	<b>1706</b>	<b>Sulfur Tetrafluoride</b> .....	<b>1706</b>
Bildung .....	1706	Formation .....	1706
Darstellung .....	1706	Preparation .....	1706
Aus $\text{CoF}_3$ und S .....	1706	From $\text{CoF}_3$ and S .....	1706
Aus $\text{AgF}_2$ und S .....	1707	From $\text{AgF}_2$ and S .....	1707
Aus $\text{S}_2\text{Br}_2$ und $\text{F}_2$ .....	1707	From $\text{S}_2\text{Br}_2$ and $\text{F}_2$ .....	1707
Aus $\text{S}_2\text{Br}_2$ und $\text{JF}_5$ .....	1707	From $\text{S}_2\text{Br}_2$ and $\text{IF}_5$ .....	1707
Bildungswärme .....	1708	Heat of Formation .....	1708
Physikalische Eigenschaften .....	1708	Physical Properties .....	1708
Allgemeine Eigenschaften .....	1708	General Properties .....	1708
Molekel .....	1708	Molecule .....	1708
Dichte .....	1708	Density .....	1708
Dampfdruck .....	1708	Vapor Pressure .....	1708
Schmelzpunkt .....	1708	Melting Point .....	1708
Spektren .....	1708	Spectra .....	1708
Chemisches Verhalten .....	1708	Chemical Reactions .....	1708
Beim Erhitzen .....	1708	On Heating .....	1708
Gegen anorganische Stoffe .....	1708	With Inorganic Compounds .....	1708
Gegen organische Stoffe .....	1709	With Organic Compounds .....	1709
<b>Dischwefeldekafluorid</b> .....	<b>1709</b>	<b>Disulfur Decafluoride</b> .....	<b>1709</b>
Bildung und Darstellung .....	1709	Formation and Preparation .....	1709
Physikalische Eigenschaften .....	1710	Physical Properties .....	1710
Allgemeine Eigenschaften .....	1710	General Properties .....	1710
Molekel .....	1710	Molecule .....	1710
Dichte .....	1710	Density .....	1710
Oberflächenspannung .....	1710	Surface Tension .....	1710
Dampfdruck .....	1710	Vapor Pressure .....	1710
Schmelzpunkt .....	1710	Melting Point .....	1710
Ultrarot- und Ramanspektrum ..	1710	Infrared and Raman Spectra .....	1710
Dielektrische Konstante.		Dielectric Constant. Electric	
Elektrische Leitfähigkeit .....	1710	Conductivity .....	1710
Chemisches Verhalten .....	1710	Chemical Reactions .....	1710
Beim Erhitzen .....	1711	On Heating .....	1711
Gegen Metalle .....	1711	With Metals .....	1711
Gegen Wasserstoff .....	1711	With Hydrogen .....	1711
Gegen Wasser oder Alkalihydroxid	1711	With Water or Alkali Hydroxide.	1711
Gegen Siliciumdioxid .....	1711	With Silicon Dioxide .....	1711
Gegen organische Stoffe .....	1711	With Organic Substances .....	1711
<b>Schwefelhexafluorid</b> .....	<b>1711</b>	<b>Sulfur Hexafluoride</b> .....	<b>1711</b>
Bildung .....	1711	Formation .....	1711
Aus Fluor und Schwefel oder		From Fluorine and Sulfur or Sulfur	
Schwefelbromid .....	1711	Bromide .....	1711

	Seite		Page
Aus Fluor und Schwefelwasserstoff . . . . .	1711	From Fluorine and Hydrogen Sulfide	1711
Aus Fluor und Schwefeldioxid . . . . .	1712	From Fluorine and Sulfur Dioxide . . . . .	1712
Aus Fluor und Thionylfluorid . . . . .	1712	From Fluorine and Thionyl Fluoride	1712
Aus Metallfluoriden und Schwefel- dioxid oder Schwefel . . . . .	1712	From Metal Fluorides and Sulfur Dioxide or Sulfur . . . . .	1712
Aus Chlorfluorid und Schwefel . . . . .	1712	From Chlorofluoride and Sulfur . . . . .	1712
Darstellung . . . . .	1712	Preparation . . . . .	1712
Aus Fluor und Schwefel . . . . .	1712	From Fluorine and Sulfur . . . . .	1712
Aus Fluor und Schwefeldioxid . . . . .	1713	From Fluorine and Sulfur Dioxide . . . . .	1713
Technische Darstellung . . . . .	1713	Manufacture . . . . .	1713
Bildungswärme . . . . .	1714	Heat of Formation . . . . .	1714
Physikalische Eigenschaften . . . . .	1714	Physical Properties . . . . .	1714
Allgemeine Eigenschaften . . . . .	1714	General Properties . . . . .	1714
Molekel . . . . .	1715	Molecule . . . . .	1715
Molekelmodell . . . . .	1715	Molecular Model . . . . .	1715
Normalschwingungen. Kraftkonstante . . . . .	1715	Normal Vibrations. Force Constants . . . . .	1715
Molekelradius . . . . .	1716	Molecular Radius . . . . .	1716
Kernabstand . . . . .	1716	Internuclear Distance . . . . .	1716
Elektrisches Moment. Trägheitsmoment . . . . .	1716	Electric Moment. Moment of Inertia . . . . .	1716
Molgewicht . . . . .	1716	Molecular Weight . . . . .	1716
Molvolumen . . . . .	1716	Molecular Volume . . . . .	1716
Tieftemperaturumwandlung . . . . .	1716	Low Temperature Transition . . . . .	1716
Dichte . . . . .	1716	Density . . . . .	1716
Thermische Ausdehnung . . . . .	1717	Thermal Expansion . . . . .	1717
Oberflächenspannung . . . . .	1717	Surface Tension . . . . .	1717
Innere Reibung . . . . .	1717	Viscosity . . . . .	1717
Diffusion . . . . .	1717	Diffusion . . . . .	1717
Zustandsgleichung . . . . .	1717	Equation of State . . . . .	1717
Kritische Temperatur . . . . .	1717	Critical Temperature . . . . .	1717
Dampfdruck . . . . .	1718	Vapor Pressure . . . . .	1718
Siedepunkt, Sublimationspunkt, Schmelzpunkt . . . . .	1718	Boiling Point. Sublimation Point. Melting Point . . . . .	1718
Verdampfungswärme . . . . .	1718	Heat of Vaporization . . . . .	1718
Sublimationswärme . . . . .	1718	Heat of Sublimation . . . . .	1718
Schmelzwärme . . . . .	1719	Heat of Fusion . . . . .	1719
Spezifische Wärme . . . . .	1719	Specific Heat . . . . .	1719
Standardentropie . . . . .	1720	Standard Entropy . . . . .	1720
Lichtbrechung . . . . .	1720	Refraction . . . . .	1720
Lichtdurchlässigkeit . . . . .	1720	Transparency . . . . .	1720
Ultraviolettpektrum . . . . .	1720	Ultraviolet Spectrum . . . . .	1720
Ultrarotspektrum . . . . .	1720	Infrared Spectrum . . . . .	1720
Ramanspektrum . . . . .	1720	Raman Spectrum . . . . .	1720
Magnetische Suszeptibilität . . . . .	1721	Magnetic Susceptibility . . . . .	1721
Dielektrizitätskonstante . . . . .	1721	Dielectric Constant . . . . .	1721
Dielektrische Festigkeit . . . . .	1721	Dielectric Strength . . . . .	1721
Anregungs- und Ionisierungs- spannungen . . . . .	1721	Excitation Voltage and Ionization Potential . . . . .	1721
Chemisches Verhalten . . . . .	1722	Chemical Reactions . . . . .	1722
Beim Erhitzen . . . . .	1722	On Heating . . . . .	1722
Gegen ultraviolettes Licht . . . . .	1722	With Ultraviolet Light . . . . .	1722
Gegen elektrische Entladungen . . . . .	1722	With Electric Discharges . . . . .	1722
Gegen nichtmetallische Elemente . . . . .	1723	With Nonmetallic Elements . . . . .	1723
Gegen Metalle . . . . .	1723	With Metals . . . . .	1723
Gegen Wasser . . . . .	1723	With Water . . . . .	1723

	Seite		Page
Gegen Glas .....	1723	With Glass .....	1723
Gegen verschiedene anorganische Verbindungen .....	1723	With Various Inorganic Compounds .....	1723
Löslichkeit .....	1724	Solubility .....	1724
<b>Thionylfluorid</b> .....	1724	<b>Thionyl Fluoride</b> .....	1724
Bildung .....	1724	Formation .....	1724
Aus Schwefel oder Schwefeldioxid ..	1724	From Sulfur or Sulfur Dioxide ....	1724
Aus Schwefelchloriden und Metall- fluoriden .....	1724	From Sulfur Chlorides and Metal Fluorides .....	1724
Aus Thionylchlorid und Fluor oder Fluoriden .....	1724	From Thionyl Chloride and Fluorine or Fluorides .....	1724
Aus Thionylchloridfluorid .....	1724	From Thionyl Chloride Fluoride ...	1724
Aus Tetraschwefeltetranitrid, Fluor- wasserstoff und Sauerstoff .....	1725	From Tetrasulfur Tetranitride, Hydrogen Fluoride and Oxygen ..	1725
Aus Antimonschwefelpentafluorid und Wasser .....	1725	From Antimony Sulfur Pentafluoride and Water .....	1725
Darstellung .....	1725	Preparation .....	1725
Aus Thionylchlorid und Fluor- wasserstoff .....	1725	From Thionyl Chloride and Hydrogen Fluoride .....	1725
Aus Thionylchlorid und Arsentri- fluorid .....	1725	From Thionyl Chloride and Arsenic Trifluoride .....	1725
Aus Thionylchlorid und Antimon- trifluorid .....	1725	From Thionyl Chloride and Antimony Trifluoride .....	1725
Aus Tetraschwefeltetranitrid, Fluor- wasserstoff und Kupferoxid .....	1725	From Tetrasulfur Tetranitride, Hydro- gen Fluoride, and Copper Oxide..	1725
Physikalische Eigenschaften .....	1726	Physical Properties .....	1726
Allgemeine Eigenschaften .....	1726	General Properties .....	1726
Molekel .....	1726	Molecule .....	1726
Modifikationen .....	1726	Modifications .....	1726
Dichte .....	1726	Density .....	1726
Kritische Konstanten .....	1726	Critical Constants .....	1726
Dampfdruck .....	1726	Vapor Pressure .....	1726
Schmelzpunkt .....	1726	Melting Point .....	1726
Siedepunkt .....	1727	Boiling Point .....	1727
Verdampfungswärme .....	1727	Heat of Vaporization .....	1727
Ultrarotspektrum .....	1727	Infrared Spectrum .....	1727
Mikrowellenspektrum .....	1727	Microwave Spectrum .....	1727
Ramanspektrum .....	1727	Raman Spectrum .....	1727
Dielektrische Festigkeit .....	1727	Dielectric Strength .....	1727
Chemisches Verhalten und Löslichkeit ..	1727	Chemical Reactions and Solubility .....	1727
An der Luft .....	1727	In the Air .....	1727
Beim Erhitzen .....	1727	On Heating .....	1727
In der elektrischen Entladung .....	1727	In Electric Discharge .....	1727
Gegen nichtmetallische Elemente ..	1727	With Nonmetallic Elements .....	1727
Gegen Metalle .....	1728	With Metals .....	1728
Gegen Wasser .....	1728	With Water .....	1728
Gegen Oxide .....	1728	With Oxides .....	1728
Gegen verschiedene Verbindungen ..	1728	With Various Compounds .....	1728
Löslichkeit .....	1728	Solubility .....	1728
<b>Sulfurylfluorid</b> .....	1729	<b>Sulfuryl Fluoride</b> .....	1729
Bildung .....	1729	Formation .....	1729
Aus Schwefel oder Schwefelwasser- stoff .....	1729	From Sulfur or Hydrogen Sulfide ..	1729
Aus Schwefeldioxid und Fluor oder Silberfluorid .....	1729	From Sulfur Dioxide and Fluorine or Silver Fluoride .....	1729

	Seite		Page
Aus Schwefeloxidhalogeniden und Fluor .....	1729	From Sulfur Oxide Halogenides and Fluorine .....	1729
Aus Schwefeloxidhalogeniden und Antimonhalogeniden .....	1729	From Sulfur Oxide Halogenides and Antimony Halogenides .....	1729
Aus Fluorosulfaten .....	1729	From Fluorosulfates .....	1729
Darstellung .....	1729	Preparation .....	1729
Aus Bariumfluorosulfat durch Erhitzen .....	1729	From Barium Fluorosulfate by Heating .....	1729
Aus Schwefeldioxid und Silberfluorid .....	1730	From Sulfur Dioxide and Silver Fluoride .....	1730
Aus Schwefeldioxid und Fluor .....	1730	From Sulfur Dioxide and Fluorine .....	1730
Aus Sulfurylchlorid, Antimontrifluorid und Antimonpentachlorid .....	1730	From Sulfuryl Chloride, Antimony Trifluoride and Antimony Pentachloride .....	1730
Physikalische Eigenschaften .....	1730	Physical Properties .....	1730
Allgemeine Eigenschaften .....	1730	General Properties .....	1730
Molekel .....	1730	Molecule .....	1730
Dichte .....	1731	Density .....	1731
Dampfdruck .....	1731	Vapor Pressure .....	1731
Schmelzpunkt .....	1731	Melting Point .....	1731
Siedepunkt .....	1731	Boiling Point .....	1731
Verdampfungswärme .....	1731	Heat of Vaporization .....	1731
Molwärme .....	1731	Molar Heat .....	1731
Ultrarot-, Mikrowellen- und Ramanspektrum .....	1731	Infrared, Microwave, and Raman Spectra .....	1731
Dielektrische Festigkeit .....	1731	Dielectric Strength .....	1731
Anregungs- und Ionisierungs- spannungen .....	1731	Excitation Voltage, Ionization Potential .....	1731
Chemisches Verhalten und Löslichkeit ..	1732	Chemical Reactions and Solubility .....	1732
Beim Erhitzen .....	1732	On Heating .....	1732
Gegen nichtmetallische Elemente ..	1732	With Nonmetallic Elements .....	1732
Gegen Metalle .....	1732	With Metals .....	1732
Gegen Wasser .....	1732	With Water .....	1732
Gegen Alkali- oder Erdalkali- hydroxidlösungen .....	1732	With Solutions of Alkali or Alkaline Earth Hydroxides .....	1732
Gegen Ammoniak .....	1733	With Ammonia .....	1733
Gegen verschiedene anorganische Stoffe .....	1733	With Various Inorganic Substances ..	1733
Gegen organische Verbindungen ..	1733	With Organic Compounds .....	1733
Löslichkeit .....	1733	Solubility .....	1733
<b>SO<sub>2</sub>F<sub>2</sub> (?)</b> .....	<b>1733</b>	<b>SO<sub>2</sub>F<sub>2</sub> (?)</b> .....	<b>1733</b>
<b>Thionyltetrafluorid</b> .....	<b>1733</b>	<b>Thionyl Tetrafluoride</b> .....	<b>1733</b>
Bildung .....	1733	Formation .....	1733
Darstellung .....	1734	Preparation .....	1734
Physikalische Eigenschaften .....	1734	Physical Properties .....	1734
Allgemeine Eigenschaften .....	1734	General Properties .....	1734
Molekel .....	1734	Molecule .....	1734
Dichte .....	1734	Density .....	1734
Dampfdruck .....	1734	Vapor Pressure .....	1734
Schmelzpunkt .....	1734	Melting Point .....	1734
Ultrarotspektrum .....	1734	Infrared Spectrum .....	1734
Chemisches Verhalten .....	1734	Chemical Reactions .....	1734
<b>Disulfurylfluorid</b> .....	<b>1735</b>	<b>Disulfuryl Fluoride</b> .....	<b>1735</b>
Darstellung .....	1735	Preparation .....	1735
Eigenschaften .....	1735	Properties .....	1735



	Seite		Page
<b>Trisulfurylfluorid</b> .....	1735	<b>Trisulfuryl Fluoride</b> .....	1735
Bildung und Darstellung .....	1735	Formation. Preparation .....	1735
Eigenschaften .....	1736	Properties .....	1736
<b>FSO<sub>2</sub>(OF)</b> .....	1736	<b>FSO<sub>2</sub>(OF)</b> .....	1736
<b>FO<sub>2</sub>SOOSO<sub>2</sub>F</b> .....	1736	<b>FO<sub>2</sub>SOOSO<sub>2</sub>F</b> .....	1736
<b>F<sub>3</sub>S(OF)</b> .....	1736	<b>F<sub>3</sub>S(OF)</b> .....	1736
<b>F<sub>3</sub>SOSF<sub>5</sub></b> .....	1736	<b>F<sub>3</sub>SOSF<sub>5</sub></b> .....	1736
<b>F<sub>3</sub>SOOSF<sub>5</sub></b> .....	1736	<b>F<sub>3</sub>SOOSF<sub>5</sub></b> .....	1736
<b>S<sub>2</sub>O<sub>5</sub>F<sub>4</sub></b> .....	1736	<b>S<sub>2</sub>O<sub>5</sub>F<sub>4</sub></b> .....	1736
<b>Fluorowassrige Säure</b> .....	1736	<b>Fluorosulfurous Acid</b> .....	1736
<b>Fluorowassrige Säure</b> .....	1737	<b>Fluorosulfuric Acid</b> .....	1737
Bildung .....	1737	Formation .....	1737
Aus Fluorwasserstoffgas oder		From Gaseous Hydrogen Fluoride	
Fluoriden und Schwefeltrioxid ..	1737	or Fluorides and Sulfur Trioxide ..	1737
Aus Fluor und Schwefelsäure .....	1737	From Fluorine and Sulfuric Acid ...	1737
Aus Fluorwasserstoff und Schwefel-		From Hydrogen Fluoride and	
säure .....	1737	Sulfuric Acid .....	1737
Aus Fluorwasserstoff und Kalium-		From Hydrogen Fluoride and	
sulfat .....	1738	Potassium Sulfate .....	1738
Aus Fluorwasserstoff oder Fluoriden		From Hydrogen Fluoride or	
und Chlorowassrige Säure .....	1738	Fluorides and Chlorosulfuric Acid	1738
Aus Fluoriden und Schwefelsäure ..	1738	From Fluorides and Sulfuric Acid ..	1738
Aus Fluoriden und Oleum oder		From Fluorides and Oleum or	
Disulfat .....	1739	Disulfate .....	1739
Darstellung .....	1739	Preparation .....	1739
Aus Fluorwasserstoff und Schwefel-		From Hydrogen Fluoride and Sulfur	
trioxid .....	1739	Trioxide .....	1739
Mit rauchender Schwefelsäure .....	1739	With Fuming Sulfuric Acid .....	1739
Aus Calciumfluorid .....	1739	From Calcium Fluoride .....	1739
Aus Alkalifluoriden oder Alkali-		From Alkali Fluorides or Alkali	
hydrogenfluoriden .....	1739	Hydrogen Fluorides .....	1739
Aus reiner Schwefelsäure und		From Pure Sulfuric Acid and	
Ammoniumfluorosulfat .....	1740	Ammonium Fluorosulfate .....	1740
Darstellung der wäßrigen Lösung ..	1740	Preparation of Aqueous Solution ..	1740
Technische Darstellung .....	1740	Manufacture .....	1740
Bildungswärme .....	1740	Heat of Formation .....	1740
Physikalische Eigenschaften .....	1741	Physical Properties .....	1741
Allgemeine Eigenschaften .....	1741	General Properties .....	1741
Molekel .....	1741	Molecule .....	1741
Dichte .....	1741	Density .....	1741
Erstarrungspunkt .....	1741	Freezing Point .....	1741
Siedepunkt .....	1741	Boiling Point .....	1741
Ramanspektrum .....	1741	Raman Spectrum .....	1741
Elektrochemisches Verhalten .....	1741	Electrochemical Behavior .....	1741
Chemisches Verhalten .....	1741	Chemical Reactions .....	1741
Beim Erhitzen .....	1741	On Heating .....	1741
Gegen Elemente .....	1741	With Elements .....	1741
Gegen Wasser und andere		With Water and Other Hydrolyzing	
hydrolysierende Stoffe .....	1742	Substances .....	1742
Verhalten beim Neutralisieren.		Reactions on Neutralization.	
Salzbildung .....	1743	Salt Formation .....	1743
Gegen Wasserstoffperoxid .....	1744	With Hydrogen Peroxide .....	1744
Gegen Nichtmetalloxide .....	1744	With Nonmetal Oxides .....	1744
Gegen Halogenide .....	1744	With Halogenides .....	1744

	Seite		Page
Gegen oxydierende Stoffe .....	1745	With Oxidizing Agents .....	1745
Gegen Kationen .....	1745	With Cations .....	1745
Gegen verschiedene anorganische Stoffe .....	1745	With Various Inorganic Substances ..	1745
Gegen organische Verbindungen ...	1745	With Organic Compounds .....	1745
Aliphatische Verbindungen .....	1745	Aliphatic Compounds .....	1745
Aromatische Verbindungen .....	1746	Aromatic Compounds .....	1746
Nitronacetat .....	1746	Nitron Acetate .....	1746
Alkylsilane .....	1746	Alkylsilanes .....	1746
Verschiedene organische Stoffe ..	1746	Various Organic Substances .....	1746
Als Katalysator .....	1746	As Catalyst .....	1746
Fluoropolyschwefelsäuren .....	1747	Fluoropolysulfuric Acids .....	1747
[SO <sub>4</sub> F] <sup>3-</sup> (?) .....	1747	[SO <sub>4</sub> F] <sup>3-</sup> (?) .....	1747
<b>Schwefel-Stickstoff-Fluor-Verbindungen</b> ..	1747	<b>Sulfur-Nitrogen-Fluorine Compounds</b> ...	1747
SNF .....	1747	SNF .....	1747
NSF .....	1747	NSF .....	1747
S <sub>2</sub> N <sub>3</sub> F <sub>3</sub> .....	1747	S <sub>2</sub> N <sub>3</sub> F <sub>3</sub> .....	1747
S <sub>2</sub> N <sub>4</sub> F <sub>4</sub> .....	1747	S <sub>2</sub> N <sub>4</sub> F <sub>4</sub> .....	1747
NSF <sub>3</sub> .....	1747	NSF <sub>3</sub> .....	1747
SN <sub>2</sub> F <sub>2</sub> .....	1747	SN <sub>2</sub> F <sub>2</sub> .....	1747
S <sub>2</sub> N <sub>2</sub> F <sub>2</sub> .....	1747	S <sub>2</sub> N <sub>2</sub> F <sub>2</sub> .....	1747
SF <sub>2</sub> NF <sub>2</sub> .....	1747	SF <sub>2</sub> NF <sub>2</sub> .....	1747
Nitrosodifluoramin .....	1748	Nitrosodifluoramine .....	1748
HNSOF <sub>2</sub> .....	1748	HNSOF <sub>2</sub> .....	1748
Sulfanurfluorid .....	1748	Sulfanuric Fluoride .....	1748
OS(F)NH <sub>2</sub> .....	1748	OS(F)NH <sub>2</sub> .....	1748
Amidoschwefelsäurefluorid .....	1748	Amidosulfuric Acid Fluoride .....	1748
F <sub>2</sub> NOSO <sub>2</sub> F .....	1748	F <sub>2</sub> NOSO <sub>2</sub> F .....	1748
Nitrosylschwefelsäurefluorid .....	1748	Nitrosylsulfuric Acid Fluoride .....	1748
Nitrosylfluorosulfat .....	1748	Nitrosyl Fluorosulfate .....	1748
Nitrylfluorosulfat .....	1748	Nitryl Fluorosulfate .....	1748
<b>Schwefel und Chlor</b> .....	1748	<b>Sulfur and Chlorine</b> .....	1748
Das Teilsystem Schwefel-S <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> .....	1748	Partial System Sulfur-S <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> .....	1748
Löslichkeit des Schwefels in S <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> bei 25° .....	1748	Solubility of Sulfur in S <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> at 25° ..	1748
Temperaturabhängigkeit der Löslichkeit .....	1749	Temperature Dependence of Solubility .....	1749
Lösungswärme .....	1751	Heat of Solution .....	1751
Physikalische Eigenschaften der Lösungen von Schwefel in S <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	1751	Physical Properties of Solutions of S in S <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> .....	1751
Dichte .....	1751	Density .....	1751
Innere Reibung .....	1751	Viscosity .....	1751
Dampfdruck .....	1752	Vapor Pressure .....	1752
Siedepunkt .....	1752	Boiling Point .....	1752
Spezifische Wärme .....	1752	Specific Heat .....	1752
Farbe .....	1752	Color .....	1752
Brechungszahl .....	1752	Refractive Index .....	1752
Magnetische Suszeptibilität .....	1752	Magnetic Susceptibility .....	1752
Konstitution der Lösung .....	1752	Nature of Solution .....	1752
Das Teilsystem S <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> -Chlor .....	1752	Partial System S <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> -Chlorine .....	1752

	Seite		Page
Darstellung der Lösungen .....	1752	Preparation of Solutions .....	1752
Erstarrungs- und Schmelzkurven ..	1753	Solidus and Liquidus Curves .....	1753
Untersuchungsmethoden .....	1753	Examination Methods .....	1753
Bei gewöhnlicher Temperatur im		Solutions in Equilibrium at	
Gleichgewicht befindliche		Normal Temperature .....	1753
Lösungen .....	1753	Freshly Prepared Solutions .....	1754
Frisch dargestellte Lösungen ....	1754	Boiling Point Curves .....	1756
Siedepunktskurven .....	1756	Vapor Pressure Curves .....	1756
Dampfdruckkurven .....	1756	Physical Properties of Solutions ...	1756
Physikalische Eigenschaften der		Density .....	1756
Lösungen .....	1756	Surface Tension .....	1757
Dichte .....	1756	Viscosity .....	1757
Oberflächenspannung .....	1757	Specific Heat .....	1758
Viscosität .....	1757	Color .....	1758
Spezifische Wärme .....	1758	Optical Absorption .....	1758
Farbe .....	1758	Dielectric Constant .....	1758
Lichtabsorption .....	1758	Nature of Solution .....	1759
Dielektrizitätskonstante .....	1758	<b>Sulfur Chlorides</b> .....	1760
Konstitution der Lösungen .....	1759	<b>Polysulfur Chlorides</b> .....	1760
<b>Schwefelchloride</b> .....	1760	<b>Disulfur Dichloride</b> .....	1761
<b>Polyschwefelchloride</b> .....	1760	Formation .....	1761
<b>Dischwefeldichlorid</b> .....	1761	From the Elements .....	1761
Bildung .....	1761	From Chlorine Compounds and	
Aus den Elementen .....	1761	Sulfur .....	1761
Aus Chlorverbindungen und Schwefel	1761	From Sulfur Compounds and	
Aus Schwefelverbindungen und Chlor	1761	Chlorine .....	1761
Weitere Bildungsweisen .....	1762	Other Formation Methods .....	1762
Darstellung .....	1762	Preparation .....	1762
Im Laboratorium .....	1762	In the Laboratory .....	1762
Technische Darstellung .....	1763	Manufacture .....	1763
Bildungswärme .....	1763	Heat of Formation .....	1763
Physikalische Eigenschaften .....	1763	Physical Properties .....	1763
Molekel .....	1764	Molecule .....	1764
Molegewicht .....	1764	Molecular Weight .....	1764
Molekelstruktur .....	1764	Molecular Structure .....	1764
Mechanische Eigenschaften .....	1765	Mechanical Properties .....	1765
Dichte, Molvolumen, Thermische		Density, Molar Volume, Thermal	
Ausdehnung .....	1765	Expansion .....	1765
Dampf .....	1765	Vapor .....	1765
Flüssigkeit .....	1765	Liquid .....	1765
Festes $S_2Cl_2$ .....	1765	Solid $S_2Cl_2$ .....	1765
Oberflächenspannung .....	1765	Surface Tension .....	1765
Innere Reibung .....	1766	Viscosity .....	1766
Thermische Eigenschaften .....	1766	Thermal Properties .....	1766
Schmelzpunkt .....	1766	Melting Point .....	1766
Schmelzwärme .....	1766	Heat of Fusion .....	1766
Dampfdruck .....	1766	Vapor Pressure .....	1766
Kritische Temperatur .....	1766	Critical Temperature .....	1766
Siedepunkt .....	1767	Boiling Point .....	1767
Verdampfungswärme .....	1767	Heat of Vaporization .....	1767
Spezifische Wärme .....	1767	Specific Heat .....	1767
Optische Eigenschaften .....	1767	Optical Properties .....	1767

	Seite		Page
Farbe .....	1767	Color .....	1767
Brechungszahl .....	1767	Refractive Index .....	1767
Lichtabsorption .....	1767	Optical Absorption .....	1767
Ramanspektrum .....	1768	Raman Spectrum .....	1768
Magnetische und elektrische		Magnetic and Electric Properties .....	1768
Eigenschaften .....	1768	Magnetic Susceptibility .....	1768
Magnetische Suszeptibilität .....	1768	Magnetic Rotation of the	
Magnetische Drehung der		Polarization Plane .....	1768
Polarisationsebene .....	1768	Dielectric Constant .....	1769
Dielektrizitätskonstante .....	1769	Molar Polarization, Dipole Moment .....	1769
Molpolarisation, Dipolmoment .....	1769	Dielectric Strength .....	1769
Durchschlagsfestigkeit .....	1769	Electric Conductivity .....	1769
Elektrische Leitfähigkeit .....	1769	Chemical Reactions .....	1769
Chemisches Verhalten .....	1769	Decomposition .....	1769
Zerfall .....	1769	Thermal Decomposition .....	1769
Thermischer Zerfall .....	1769	Photochemical Decomposition .....	1770
Photochemischer Zerfall .....	1770	Hydrolysis, Reactions in Aqueous	
Hydrolyse, Reaktionen in wäßriger		Solution .....	1770
Lösung .....	1770	Hydrolysis by Water .....	1770
Hydrolyse durch Wasser .....	1770	Reactions with Bases and Acids .....	1770
Verhalten gegen Basen und Säuren .....	1770	Rate of Hydrolysis .....	1771
Hydrolysegeschwindigkeit .....	1771	Heat of Hydrolysis .....	1772
Wärmetönung der Hydrolyse .....	1772	Mechanism of Hydrolysis .....	1772
Mechanismus der Hydrolyse .....	1772	Sulfurous Acid and Sulfite .....	1772
Schweflige Säure und Sulfit .....	1772	Hydrogen Sulfide Water .....	1773
Schwefelwasserstoffwasser .....	1773	Thiosulfuric Acid .....	1773
Thioschwefelsäure .....	1773	Hydriodic Acid .....	1773
Jodwasserstoffsäure .....	1773	Aqueous Ammonia .....	1773
Wäßriges Ammoniak .....	1773	With Elements .....	1773
Gegen Elemente .....	1773	Hydrogen, Oxygen, Nitrogen .....	1773
Wasserstoff, Sauerstoff, Stickstoff .....	1773	Halogens .....	1773
Halogene .....	1773	Sulfur, Selenium, Tellurium .....	1774
Schwefel, Selen, Tellur .....	1774	Boron, Carbon, Silicon .....	1774
Bor, Kohlenstoff, Silicium .....	1774	Phosphorus, Arsenic, Antimony,	
Phosphor, Arsen, Antimon, Wismut	1774	Bismuth .....	1774
Alkali- und Erdalkalimetalle .....	1774	Alkali and Alkaline Earth Metals .....	1774
Andere Metalle .....	1774	Other Metals .....	1774
Gegen anorganische Verbindungen .....	1775	With Inorganic Compounds .....	1775
Nichtmetalloxide .....	1775	Nonmetal Oxides .....	1775
Metalloxide .....	1776	Metal Oxides .....	1776
Schwefelwasserstoff und Sulfide .....	1776	Hydrogen Sulfide and Sulfides .....	1776
Salze von Sauerstoffsäuren .....	1777	Salts of Oxoacids .....	1777
Halogenide, Pseudohalogenide und		Halogenides, Pseudohalogenides, and	
Oxidhalogenide .....	1777	Oxide Halogenides .....	1777
Ammoniak und $S_4N_4$ .....	1777	Ammonia and $S_4N_4$ .....	1777
Phosphorwasserstoff .....	1777	Hydrogen Phosphide .....	1777
Konzentrierte Säuren .....	1778	Concentrated Acids .....	1778
Gegen organische Stoffe .....	1778	With Organic Substances .....	1778
Kohlenwasserstoffe .....	1778	Hydrocarbons .....	1778
Alkohole .....	1778	Alcohols .....	1778
Alkoholate .....	1778	Alcoholates .....	1778
Phenole .....	1779	Phenols .....	1779
Mercaptane .....	1779	Mercaptans .....	1779
Amine .....	1779	Amines .....	1779

	Seite		Page
Verbindungen mit aktiver $\text{CH}_2$ -Gruppe .....	1779	Compounds with Active $\text{CH}_2$ -Group .....	1779
Phenylmagnesiumbromid .....	1779	Phenylmagnesium Bromide .....	1779
Organische Säuren, deren Salze und Ester .....	1779	Organic Acids, Their Salts and Esters .....	1779
Weitere organische Verbindungen ..	1780	Other Organic Compounds .....	1780
Nichtwäßrige Lösung .....	1780	Non-Aqueous Solution .....	1780
Das System $\text{S}_2\text{Cl}_2$ -HCl .....	1780	$\text{S}_2\text{Cl}_2$ -HCl System .....	1780
Das System $\text{S}_2\text{Cl}_2$ -Benzol .....	1780	$\text{S}_2\text{Cl}_2$ -Benzene System .....	1780
<b>Schwefeldichlorid</b> .....	<b>1780</b>	<b>Sulfur Dichloride</b> .....	<b>1780</b>
Existenz .....	1780	Existence .....	1780
Bildung und Darstellung .....	1781	Formation, Preparation .....	1781
Aus Dischwefeldichlorid und Chlor ..	1781	From Disulfur Dichloride and Chlorine .....	1781
Ohne Katalysator .....	1781	Without Catalyst .....	1781
Mit Katalysatoren .....	1781	With Catalysts .....	1781
Reaktionsgeschwindigkeit .....	1782	Rate of Reaction .....	1782
Das Gleichgewicht $\text{S}_2\text{Cl}_2 + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons 2\text{SCl}_2$ .....	1782	Equilibrium $\text{S}_2\text{Cl}_2 + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons 2\text{SCl}_2$ ..	1782
Andere Bildungsweisen .....	1783	Other Formation Methods .....	1783
Darstellung .....	1783	Preparation .....	1783
Bildungswärme .....	1783	Heat of Formation .....	1783
Physikalische Eigenschaften .....	1783	Physical Properties .....	1783
Molgewicht .....	1783	Molecular Weight .....	1783
Molekülstruktur .....	1784	Molecular Structure .....	1784
Dichte .....	1784	Density .....	1784
Oberflächenspannung .....	1784	Surface Tension .....	1784
Innere Reibung .....	1784	Viscosity .....	1784
Schmelzpunkt .....	1784	Melting Point .....	1784
Dampfdruck, Verdampfungswärme, Siedepunkt .....	1785	Vapor Pressure, Heat of Vaporization, Boiling Point .....	1785
Molwärme, Wärmeinhalt, Entropie ..	1785	Molar Heat, Heat Content, Entropy ..	1785
Brechungsahl .....	1785	Refractive Index .....	1785
Lichtabsorption .....	1785	Optical Absorption .....	1785
Ramanspektrum .....	1785	Raman Spectrum .....	1785
Magnetische Suszeptibilität .....	1785	Magnetic Susceptibility .....	1785
Magnetische Drehung der Polarisationsebene .....	1786	Magnetic Rotation of the Polarization Plane .....	1786
Dielektrizitätskonstante .....	1786	Dielectric Constant .....	1786
Molpolarisation .....	1786	Molar Polarization .....	1786
Dipolmoment .....	1786	Dipole Moment .....	1786
Elektrische Leitfähigkeit .....	1786	Electric Conductivity .....	1786
Chemisches Verhalten .....	1786	Chemical Reactions .....	1786
Beim Erhitzen .....	1786	On Heating .....	1786
Photodissoziation .....	1786	Photodissociation .....	1786
Hydrolyse, Reaktionen in wäßriger Lösung .....	1786	Hydrolysis, Reactions in Aqueous Solution .....	1786
Gegen Elemente .....	1788	With Elements .....	1788
Gegen anorganische Verbindungen ..	1788	With Inorganic Compounds .....	1788
Gegen organische Verbindungen ..	1788	With Organic Compounds .....	1788
Nichtwäßrige Lösung .....	1789	Non-Aqueous Solution .....	1789
<b>Schwefeltetrachlorid</b> .....	<b>1789</b>	<b>Sulfur Tetrachloride</b> .....	<b>1789</b>
Existenz .....	1789	Existence .....	1789
Bildung und Zerfall .....	1789	Formation and Decomposition .....	1789
Physikalische Eigenschaften .....	1789	Physical Properties .....	1789

	Seite		Page
Chemisches Verhalten .....	1790	Chemical Reactions .....	1790
Additionsverbindungen des $\text{SCl}_4$ .....	1790	Addition Compounds of $\text{SCl}_4$ .....	1790
$\text{H}_2\text{SCl}_6$ .....	1790	$\text{H}_2\text{SCl}_6$ .....	1790
$\text{SCl}_4 \cdot \text{JCl}_3$ (?) .....	1790	$\text{SCl}_4 \cdot \text{ICl}_3$ (?) .....	1790
$\text{SCl}_4 \cdot 2\text{JCl}_2$ (?) .....	1790	$\text{SCl}_4 \cdot 2\text{ICl}_2$ (?) .....	1790
Weitere Schwefelchloride .....	1790	Other Sulfur Chlorides .....	1790
<b>Schwefel-Sauerstoff-Chlor-Verbindungen</b> .....	<b>1791</b>	<b>Sulfur-Oxygen-Chlorine Compounds</b> ...	<b>1791</b>
Thionylchlorid .....	1791	Thionyl Chloride .....	1791
Bildung und Darstellung .....	1791	Formation, Preparation .....	1791
Aus Schwefelmonoxid .....	1791	From Sulfur Monoxide .....	1791
Aus Schwefeldioxid oder Sulfurylchlorid .....	1791	From Sulfur Dioxide or Sulfuryl Chloride .....	1791
Aus Schwefeltrioxid oder Chlorschwefelsäure .....	1792	From Sulfur Trioxide or Chlorosulfuric Acid .....	1792
Weitere Bildungs- und Darstellungsweisen .....	1792	Other Formation and Preparation Methods .....	1792
Reinigung, Reinheitsprüfung .....	1793	Purification, Purity Test .....	1793
Aufbewahrung .....	1793	Storage .....	1793
Bildungswärme .....	1793	Heat of Formation .....	1793
Physikalische Eigenschaften .....	1793	Physical Properties .....	1793
Molekel .....	1793	Molecule .....	1793
Struktur .....	1793	Structure .....	1793
Molgewicht .....	1794	Molecular Weight .....	1794
Dichte .....	1794	Density .....	1794
Oberflächenspannung, Parachor .....	1794	Surface Tension, Parachor .....	1794
Innere Reibung .....	1794	Viscosity .....	1794
Schmelzpunkt .....	1794	Melting Point .....	1794
Dampfdruck, Siedepunkt, Verdampfungswärme .....	1795	Vapor Pressure, Boiling Point, Heat of Vaporization .....	1795
Kritische Temperatur .....	1795	Critical Temperature .....	1795
Spezifische Wärme .....	1795	Specific Heat .....	1795
Brechungsahl, Molrefraktion .....	1795	Refractive Index, Molar Refraction .....	1795
Lichtabsorption .....	1795	Optical Absorption .....	1795
Ramanspektrum .....	1796	Raman Spectrum .....	1796
Magnetische Drehung der Polarisationsenebene .....	1796	Magnetic Rotation of the Polarization Plane .....	1796
Magnetische Suszeptibilität .....	1796	Magnetic Susceptibility .....	1796
Dielektrizitätskonstante, Molpolarisation, Dipolmoment .....	1796	Dielectric Constant, Molar Polarization, Dipole Moment .....	1796
Spezifische elektrische Leitfähigkeit .....	1796	Specific Electric Conductivity .....	1796
Chemisches Verhalten .....	1796	Chemical Reactions .....	1796
Zerfall, Thermisch .....	1796	Thermal Decomposition .....	1796
Photochemisch .....	1797	Photochemical Decomposition .....	1797
Elektrisch .....	1797	Electric Decomposition .....	1797
Gegen Wasser und Alkalien .....	1797	With Water and Alkalies .....	1797
Gegen Hydratwasser .....	1797	With Water of Hydration .....	1797
Gegen wäßrige Lösungen .....	1797	With Aqueous Solutions .....	1797
Gegen Elemente .....	1797	With Elements .....	1797
Gegen Oxide .....	1798	With Oxides .....	1798
Gegen Sulfide .....	1799	With Sulfides .....	1799
Gegen Halogenide .....	1800	With Halogenides .....	1800
Gegen weitere anorganische Stoffe ..	1800	With Other Inorganic Substances ..	1800
Bildung von Anlagerungsverbindungen .....	1800	Formation of Addition Compounds ..	1800
Gegen organische Stoffe .....	1800	With Organic Substances .....	1800

	Seite		Page
Nichtwäßrige Lösung .....	1801	Non-Aqueous Solution .....	1801
Flüssiges Schwefeldioxid .....	1801	Liquid Sulfur Dioxide .....	1801
Wasserfreie Blausäure .....	1801	Anhydrous Hydrocyanic Acid .....	1801
Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff ..	1801	Chloroform, Carbon Tetrachloride ..	1801
SOCl <sub>2</sub> als Lösungsmittel .....	1802	SOCl <sub>2</sub> as Solvent .....	1802
<b>Sulfurylchlorid .....</b>	<b>1802</b>	<b>Sulfuryl Chloride .....</b>	<b>1802</b>
Bildung .....	1802	Formation .....	1802
Aus SO <sub>2</sub> und Cl <sub>2</sub> .....	1802	From SO <sub>2</sub> and Cl <sub>2</sub> .....	1802
Auf thermischem Wege .....	1802	Thermal Methods .....	1802
Das Gleichgewicht SO <sub>2</sub> + Cl <sub>2</sub> ⇌ SO <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	1802	Equilibrium SO <sub>2</sub> + Cl <sub>2</sub> ⇌ SO <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> .....	1802
Verlauf der Reaktion .....	1802	Course of Reaction .....	1802
In Gegenwart einer flüssigen Phase	1802	In Presence of a Liquid Phase ...	1802
In der Gasphase .....	1804	In the Gaseous Phase .....	1804
An Kohle .....	1804	On Coal .....	1804
Auf photochemischem Wege .....	1805	Photochemical Methods .....	1805
Durch stille elektrische Entladungen ..	1806	By Silent Electric Discharge .....	1806
Aus Chloroschwefelsäure .....	1807	From Chlorosulfuric Acid .....	1807
Weitere Bildungsweisen .....	1807	Other Formation Methods .....	1807
Darstellung im Laboratorium .....	1807	Laboratory Preparation .....	1807
Aus SO <sub>2</sub> und Cl <sub>2</sub> .....	1807	From SO <sub>2</sub> and Cl <sub>2</sub> .....	1807
Aus HSO <sub>3</sub> Cl .....	1808	From HSO <sub>3</sub> Cl .....	1808
Aufbewahrung, Reinigung .....	1808	Storage, Purification .....	1808
Technische Darstellung .....	1808	Manufacture .....	1808
Mit Aktivkohle als Katalysator .....	1808	With Activated Carbon as Catalyst	1808
Mit anderen Katalysatoren .....	1809	With Other Catalysts .....	1809
Aufbewahrung und Versand .....	1810	Storage and Shipment .....	1810
Bildungswärme .....	1810	Heat of Formation .....	1810
Physikalische Eigenschaften .....	1810	Physical Properties .....	1810
Molekel .....	1810	Molecule .....	1810
Dichte .....	1811	Density .....	1811
Oberflächenspannung, Parachor .....	1811	Surface Tension, Parachor .....	1811
Innere Reibung .....	1811	Viscosity .....	1811
Sorption .....	1811	Sorption .....	1811
Schmelzpunkt, Schmelzwärme .....	1811	Melting Point, Heat of Fusion .....	1811
Dampfdruck, Verdampfungswärme,		Vapor Pressure, Heat of Vaporiza-	
Siedepunkt .....	1811	tion, Boiling Point .....	1811
Kritische Temperatur .....	1812	Critical Temperature .....	1812
Molwärme, Wärmehalt, Freie		Molar Heat, Heat Content, Free	
Energie, Entropie .....	1812	Energy, Entropy .....	1812
Brechungszahl, Molrefraktion .....	1812	Refractive Index, Molar Refraction	1812
Lichtabsorption .....	1812	Optical Absorption .....	1812
Ultrarotspektrum .....	1812	Infrared Spectrum .....	1812
Ramanspektrum .....	1812	Raman Spectrum .....	1812
Magnetische Drehung der Polarisations-		Magnetic Rotation of Polarization	
ebene .....	1813	Plane .....	1813
Magnetische Suszeptibilität .....	1813	Magnetic Susceptibility .....	1813
Dielektrizitätskonstante, Molpolarisation,		Dielectric Constant, Molar Polarization,	
Dipolmoment .....	1813	Dipole Moment .....	1813
Elektrische Leitfähigkeit .....	1813	Electric Conductivity .....	1813
Chemisches Verhalten .....	1813	Chemical Reactions .....	1813
Allgemeines .....	1813	General .....	1813
Zerfall .....	1813	Decomposition .....	1813
Auf thermischem Wege .....	1813	Thermal Methods .....	1813
Photochemischer Zerfall .....	1814	Photochemical Decomposition .....	1814

	Seite		Page
Gegen Wasser und wäßrige Lösungen . . .	1815	With Water and Aqueous Solutions . . .	1815
Gegen Elemente . . . . .	1816	With Elements . . . . .	1816
Halogene . . . . .	1816	Halogens . . . . .	1816
Schwefel . . . . .	1816	Sulfur . . . . .	1816
Selen . . . . .	1816	Selenium . . . . .	1816
Tellur . . . . .	1816	Tellurium . . . . .	1816
Weitere Nichtmetalle . . . . .	1816	Other Nonmetals . . . . .	1816
Metalle . . . . .	1816	Metals . . . . .	1816
Gegen anorganische Verbindungen . . . .	1817	With Inorganic Compounds . . . . .	1817
Oxide . . . . .	1817	Oxides . . . . .	1817
Gegen Sulfide, Selenide, Telluride . .	1818	Sulfides, Selenides, Tellurides . . . .	1818
Gegen weitere anorganische Stoffe . .	1818	Other Inorganic Compounds . . . . .	1818
Bildung von Anlagerungsverbindun-	1819	Formation of Addition Compounds . .	1819
dungen . . . . .			
Gegen organische Verbindungen . . . . .	1819	With Organic Compounds . . . . .	1819
Nichtwäßrige Lösung von $\text{SO}_2\text{Cl}_2$ . . . .	1820	Non-Aqueous Solution of $\text{SO}_2\text{Cl}_2$ . . . .	1820
Das System $\text{SO}_2\text{Cl}_2$ - $\text{SO}_2$ . . . . .	1820	$\text{SO}_2\text{Cl}_2$ - $\text{SO}_2$ System . . . . .	1820
Das System $\text{SO}_2\text{Cl}_2$ - $\text{Cl}_2$ . . . . .	1820	$\text{SO}_2\text{Cl}_2$ - $\text{Cl}_2$ System . . . . .	1820
Das System $\text{SO}_2\text{Cl}_2$ - $\text{SO}_2$ - $\text{Cl}_2$ . . . .	1820	$\text{SO}_2\text{Cl}_2$ - $\text{SO}_2$ - $\text{Cl}_2$ System . . . . .	1820
Das System $\text{SO}_2\text{Cl}_2$ - $\text{SO}_3$ . . . . .	1820	$\text{SO}_2\text{Cl}_2$ - $\text{SO}_3$ System . . . . .	1820
Weitere Angaben . . . . .	1820	Other Data . . . . .	1820
$\text{SO}_2\text{Cl}_2$ als Lösungsmittel . . . . .	1821	$\text{SO}_2\text{Cl}_2$ as Solvent . . . . .	1821
<b>Sulfurylchloridhydrat</b> . . . . .	1821	<b>Sulfuryl Chloride Hydrate</b> . . . . .	1821
<b>Disulfurylchlorid (Pyrosulfurylchlorid)</b> . . . .	1821	<b>Disulfuryl (Pyrosulfuryl) Chloride</b> . . . . .	1821
Bildung . . . . .	1821	Formation . . . . .	1821
Darstellung . . . . .	1822	Preparation . . . . .	1822
Aus $\text{SO}_3$ und $\text{PCl}_5$ . . . . .	1822	From $\text{SO}_3$ and $\text{PCl}_5$ . . . . .	1822
Aus $\text{HSO}_3\text{Cl}$ und $\text{P}_2\text{O}_5$ . . . . .	1822	From $\text{HSO}_3\text{Cl}$ and $\text{P}_2\text{O}_5$ . . . . .	1822
Aus $\text{HSO}_3\text{Cl}$ und $\text{ClCN}$ . . . . .	1822	From $\text{HSO}_3\text{Cl}$ and $\text{ClCN}$ . . . . .	1822
Aus $\text{CCl}_4$ und $\text{SO}_3$ , Oleum oder $\text{H}_2\text{SO}_4$ . . . .	1822	From $\text{CCl}_4$ and $\text{SO}_3$ , Oleum or $\text{H}_2\text{SO}_4$ . . . .	1822
Aus $\text{CHCl}_3$ und $\text{SO}_3$ bzw. Oleum . . . .	1823	From $\text{CHCl}_3$ and $\text{SO}_3$ or Oleum . . . .	1823
Aus Schwefelchloriden und $\text{SO}_3$ . . . .	1823	From Sulfur Chlorides and $\text{SO}_3$ . . . .	1823
Reinigung des Rohproduktes . . . . .	1824	Purification of Crude Product . . . . .	1824
Bildungswärme . . . . .	1825	Heat of Formation . . . . .	1825
Physikalische Eigenschaften . . . . .	1825	Physical Properties . . . . .	1825
Molekel . . . . .	1825	Molecule . . . . .	1825
Dichte . . . . .	1825	Density . . . . .	1825
Thermische Ausdehnung . . . . .	1825	Thermal Expansion . . . . .	1825
Dampfdichte . . . . .	1825	Vapor Density . . . . .	1825
Innere Reibung . . . . .	1825	Viscosity . . . . .	1825
Spezifische Wärme . . . . .	1826	Specific Heat . . . . .	1826
Verdampfungswärme . . . . .	1826	Heat of Vaporization . . . . .	1826
Dampfdruck . . . . .	1826	Vapor Pressure . . . . .	1826
Siedepunkt . . . . .	1826	Boiling Point . . . . .	1826
Schmelzpunkt . . . . .	1826	Melting Point . . . . .	1826
Lichtbrechung . . . . .	1826	Refraction . . . . .	1826
Absorptionsspektrum . . . . .	1826	Absorption Spectrum . . . . .	1826
Ramanspektrum . . . . .	1826	Raman Spectrum . . . . .	1826
Magnetische Suszeptibilität . . . . .	1826	Magnetic Susceptibility . . . . .	1826
Elektrische Leitfähigkeit . . . . .	1826	Electric Conductivity . . . . .	1826
Chemisches Verhalten . . . . .	1826	Chemical Reactions . . . . .	1826
Beim Erhitzen . . . . .	1826	On Heating . . . . .	1826
Gegen Wasser . . . . .	1827	With Water . . . . .	1827
Gegen weitere Stoffe . . . . .	1827	With Other Substances . . . . .	1827
<b>Trisulfurylchlorid</b> . . . . .	1828	<b>Trisulfuryl Chloride</b> . . . . .	1828



	Seite		Page
<b>Dischwefeltrioxidtetrachlorid</b> .....	1828	<b>Disulfur Trioxidetetrachloride</b> .....	1828
$S_2O_7Cl_4$ .....	1829	$S_2O_7Cl_4$ .....	1829
$Cl_2O \cdot 4SO_3$ .....	1830	$Cl_2O \cdot 4SO_3$ .....	1830
$(ClO_2)_2S_3O_{10}$ .....	1830	$(ClO_2)_2S_3O_{10}$ .....	1830
$S_2OCl_4$ (?) .....	1830	$S_2OCl_4$ (?) .....	1830
<b>Das System HClS-O<sub>3</sub>-H<sub>2</sub>O</b> .....	1830	<b>HCl-SO<sub>3</sub>-H<sub>2</sub>O System</b> .....	1830
Schmelzgleichgewichte .....	1830	Fusion Equilibria .....	1830
Dampfdruck. Absorptionsgleichgewichte. Siedegleichgewichte .....	1830	Vapor Pressure. Absorption Equilibria. Boiling Equilibria .....	1830
<b>Das System HCl-H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>-H<sub>2</sub>O</b> .....	1830	<b>HCl-H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>-H<sub>2</sub>O System</b> .....	1830
Dampfdruck .....	1830	Vapor Pressure .....	1830
Absorptionsgleichgewichte .....	1831	Absorption Equilibria .....	1831
Siedegleichgewichte .....	1833	Boiling Equilibria .....	1833
Dichte .....	1834	Density .....	1834
Weitere Angaben .....	1834	Other Data .....	1834
<b>Chloroschwefelsäure</b> .....	1834	<b>Chlorosulfuric Acid</b> .....	1834
<b>Bildung und Darstellung</b> .....	1834	<b>Formation. Preparation</b> .....	1834
Aus HCl und SO <sub>3</sub> oder Oleum .....	1834	From HCl and SO <sub>3</sub> or Oleum .....	1834
Aus Phosphorchloriden und Schwefelsäure .....	1835	From Phosphorus Chlorides and Sulfuric Acid .....	1835
Weitere Bildungsweisen .....	1836	Other Formation Methods .....	1836
Reinigung .....	1836	Purification .....	1836
Bildungswärme .....	1836	Heat of Formation .....	1836
<b>Physikalische Eigenschaften</b> .....	1836	<b>Physical Properties</b> .....	1836
Allgemeine Eigenschaften .....	1836	General Properties .....	1836
Molekel .....	1837	Molecule .....	1837
Dichte .....	1837	Density .....	1837
Viscosität .....	1837	Viscosity .....	1837
Dampfdruck .....	1838	Vapor Pressure .....	1838
Verdampfungswärme .....	1838	Heat of Vaporization .....	1838
Siedepunkt .....	1838	Boiling Point .....	1838
Schmelzpunkt .....	1838	Melting Point .....	1838
Ultrarotes Absorptionsspektrum .....	1838	Infrared Absorption Spectrum .....	1838
Ramanspektrum .....	1838	Raman Spectrum .....	1838
Magnetische Suszeptibilität .....	1839	Magnetic Susceptibility .....	1839
Elektrische Leitfähigkeit .....	1839	Electric Conductivity .....	1839
<b>Chemisches Verhalten</b> .....	1839	<b>Chemical Reactions</b> .....	1839
Thermische Dissoziation .....	1839	Thermal Dissociations .....	1839
Gegen Elemente .....	1840	With Elements .....	1840
Gegen Wasser .....	1840	With Water .....	1840
Gegen Wasserstoffperoxid .....	1840	With Hydrogen Peroxide .....	1840
Gegen Schwefelwasserstoff .....	1841	With Hydrogen Sulfide .....	1841
Gegen Ammoniak .....	1841	With Ammonia .....	1841
Gegen Hydrazin und Hydroxylamin .....	1841	With Hydrazine and Hydroxylamine .....	1841
Gegen Schwefeltrioxid, Dischwefelsäure und Schwefelsäure .....	1841	With Sulfur Trioxide, Disulfuric Acid, and Sulfuric Acid .....	1841
Gegen Phosphorpentoxid, Phosphor-pentachlorid und Phosphortrichlorid .....	1841	With Phosphorus Pentoxide, Penta-chloride, and Trichloride .....	1841
Gegen Kaliumnitrat .....	1841	With Potassium Nitrate .....	1841
Gegen Metallchloride .....	1841	With Metal Chlorides .....	1841
Gegen organische Verbindungen .....	1841	With Organic Compounds .....	1841
HSO <sub>3</sub> Cl als Lösungsmittel .....	1842	HSO <sub>3</sub> Cl as Solvent .....	1842
<b>Das System HCl-SO<sub>3</sub>. Das System HSO<sub>3</sub>Cl-SO<sub>3</sub>.</b> .....	1842	<b>HCl-SO<sub>3</sub> and HSO<sub>3</sub>Cl-SO<sub>3</sub> Systems</b> .....	1842
Schmelzgleichgewichte .....	1842	Fusion Equilibria .....	1842

	Seite		Page
Dichte . . . . .	1842	Density . . . . .	1842
Innere Reibung . . . . .	1843	Viscosity . . . . .	1843
Dampfdruck . . . . .	1843	Vapor Pressure . . . . .	1843
Chemisches Verhalten . . . . .	1844	Chemical Reactions . . . . .	1844
<b>Chloropolyschwefelsäuren</b> . . . . .	<b>1844</b>	<b>Chloropolysulfuric Acids</b> . . . . .	<b>1844</b>
<b>Das System <math>\text{HSO}_3\text{Cl}-\text{S}_2\text{O}_5\text{Cl}_2</math></b> . . . . .	<b>1844</b>	<b><math>\text{HSO}_3\text{Cl}-\text{S}_2\text{O}_5\text{Cl}_2</math> System</b> . . . . .	<b>1844</b>
Gemische von Chloroschwefelsäure und Disulfurylchlorid . . . . .	1844	Mixtures of Chlorosulfuric Acid and Disulfuryl Chloride . . . . .	1844
<b>Das System <math>\text{HSO}_3\text{Cl}-\text{H}_2\text{SO}_4-\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7</math></b> . . . . .	<b>1844</b>	<b><math>\text{HSO}_3\text{Cl}-\text{H}_2\text{SO}_4-\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7</math> System</b> . . . . .	<b>1844</b>
Schmelzgleichgewichte . . . . .	1844	Fusion Equilibria . . . . .	1844
Siedegleichgewichte . . . . .	1845	Boiling Equilibria . . . . .	1845
Optische Eigenschaften. Konstitu- tion der Lösung . . . . .	1846	Optical Properties. Nature of Solution . . . . .	1846
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7 \cdot \text{HSO}_3\text{Cl}$ und $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{HSO}_3\text{Cl}$ . . . . .	1846	$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7 \cdot \text{HSO}_3\text{Cl}$ and $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{HSO}_3\text{Cl}$ . . . . .	1846
<b>Das System <math>\text{HCl}-\text{H}_2\text{SO}_4-\text{H}_2\text{O}-\text{C}_6\text{H}_6</math></b> . . . . .	<b>1846</b>	<b><math>\text{HCl}-\text{H}_2\text{SO}_4-\text{H}_2\text{O}-\text{C}_6\text{H}_6</math> System</b> . . . . .	<b>1846</b>
<b>Schwefel-Stickstoff-Chlor-Verbindungen</b> . . . . .	<b>1847</b>	<b>Sulfur-Nitrogen-Chlorine Compounds</b> . . . . .	<b>1847</b>
Thiazylchlorid . . . . .	1847	Thiazyl Chloride . . . . .	1847
$(\text{SNCl})_2$ (?) . . . . .	1847	$(\text{SNCl})_2$ (?) . . . . .	1847
Trithiazyltrichlorid . . . . .	1847	Trithiazyl Trichloride . . . . .	1847
Bildung . . . . .	1848	Formation . . . . .	1848
Darstellung . . . . .	1849	Preparation . . . . .	1849
Physikalische Eigenschaften . . . . .	1849	Physical Properties . . . . .	1849
Chemisches Verhalten . . . . .	1849	Chemical Reactions . . . . .	1849
Löslichkeit . . . . .	1850	Solubility . . . . .	1850
$(\text{SNCl})_3 \cdot 6\text{SO}_3$ , $(\text{SNCl})_3 \cdot 3\text{SO}_3$ . . . . .	1850	$(\text{SNCl})_3 \cdot 6\text{SO}_3$ , $(\text{SNCl})_3 \cdot 3\text{SO}_3$ . . . . .	1850
Tetrachlorschwefelstickstoff (?) . . . . .	1850	$(\text{SNCl})_4$ (?) . . . . .	1850
$\alpha$ -Tetrachlorschwefelstickstoff . . . . .	1850	$\alpha$ - $(\text{SNCl})_4$ . . . . .	1850
$\beta$ -Tetrachlorschwefelstickstoff . . . . .	1851	$\beta$ - $(\text{SNCl})_4$ . . . . .	1851
Trithiazylmonochlorid . . . . .	1851	Trithiazyl Monochloride . . . . .	1851
Bildung . . . . .	1851	Formation . . . . .	1851
Darstellung . . . . .	1852	Preparation . . . . .	1852
Eigenschaften . . . . .	1852	Properties . . . . .	1852
Dichlorschwefelstickstoff (?) . . . . .	1852	$\text{S}_4\text{N}_4\text{Cl}_2$ (?) . . . . .	1852
Thiodithiazylchlorid . . . . .	1853	Thiodithiazyl Chloride . . . . .	1853
Thiodithiazylchlorid . . . . .	1853	Thiodithiazyl Dichloride . . . . .	1853
Bildung und Darstellung . . . . .	1853	Formation. Preparation . . . . .	1853
Konstitution . . . . .	1854	Constitution . . . . .	1854
Eigenschaften . . . . .	1854	Properties . . . . .	1854
Thiotrithiazylchlorid . . . . .	1854	Thiotrithiazyl Chloride . . . . .	1854
Bildung . . . . .	1854	Formation . . . . .	1854
Durch Einwirkung von $\text{S}_2\text{Cl}_2$ oder $\text{SOCl}_2$ auf S-N-Verbindungen . . . . .	1854	By Reaction of $\text{S}_2\text{Cl}_2$ or $\text{SOCl}_2$ with S-N Compounds . . . . .	1854
Weitere Bildungsweisen . . . . .	1855	Other Modes of Formation . . . . .	1855
Darstellung . . . . .	1856	Preparation . . . . .	1856
Aus $\text{S}_4\text{N}_4$ und $\text{S}_2\text{Cl}_2$ . . . . .	1856	From $\text{S}_4\text{N}_4$ and $\text{S}_2\text{Cl}_2$ . . . . .	1856
Aus $\text{S}_4\text{N}_4$ und $\text{SOCl}_2$ . . . . .	1856	From $\text{S}_4\text{N}_4$ and $\text{SOCl}_2$ . . . . .	1856
Aus Thiodithiazylchlorid . . . . .	1856	From Thiodithiazyl Dichloride . . . . .	1856
Konstitution . . . . .	1856	Constitution . . . . .	1856
Eigenschaften und chemisches Verhalten . . . . .	1858	Properties and Chemical Reactions . . . . .	1858
Kristallform. Farbe . . . . .	1858	Crystal Form. Color . . . . .	1858
An der Luft . . . . .	1858	In the Air . . . . .	1858

	Seite		Page
Beim Erhitzen .....	1858	On Heating .....	1858
Gegen Halogene oder Halogen- verbindungen .....	1858	With Halogens or Halogen Com- pounds .....	1858
Gegen Schwefeloxide .....	1858	With Sulfur Oxides .....	1858
Gegen Ammoniak .....	1858	With Ammonia .....	1858
Gegen Wasser .....	1859	With Water .....	1859
Gegen wäßrige Alkalihydroxid- lösung .....	1859	With Aqueous Alkali Hydroxide Solution .....	1859
Gegen verdünnte wäßrige Mineral- säuren .....	1859	With Dilute Aqueous Mineral Acids	1859
Gegen konzentrierte Mineralsäuren .	1859	With Concentrated Mineral Acids ..	1859
Gegen Natriumacetatlösung .....	1859	With Sodium Acetate Solution ....	1859
Gegen organische Verbindungen ...	1859	With Organic Compounds .....	1859
Löslichkeit .....	1860	Solubility .....	1860
<b>Thiotriithiazylchlorid-Ammin</b> .....	1860	<b>Thiotriithiazyl Chloride Ammine</b> .....	1860
<b>[S<sub>4</sub>N<sub>3</sub>]Cl · 2SO<sub>3</sub></b> .....	1860	<b>[S<sub>4</sub>N<sub>3</sub>]Cl · 2SO<sub>3</sub></b> .....	1860
<b>Thiotriithiazylperchlorat</b> .....	1860	<b>Thiotriithiazyl Perchlorate</b> .....	1860
<b>Undefinierte S-N-Cl-Verbindungen</b> .....	1860	<b>Undefined S-N-Cl Compounds</b> .....	1860
<b>S<sub>4</sub>N<sub>4</sub> · n HCl (?)</b> .....	1861	<b>S<sub>4</sub>N<sub>4</sub> · n HCl (?)</b> .....	1861
<b>Sulfanurchlorid</b> .....	1861	<b>Sulfanuric Chloride</b> .....	1861
<b>Amidoschwefelsäurechlorid</b> .....	1861	<b>Amidosulfuric Acid Chloride</b> .....	1861
<b>HN(SO<sub>2</sub>Cl)<sub>2</sub></b> .....	1862	<b>HN(SO<sub>2</sub>Cl)<sub>2</sub></b> .....	1862
<b>Monochloramidoschwefelsäureamid</b> .....	1862	<b>Monochloramidosulfuric Acid Amide</b> .....	1862
<b>Monochloramidoschwefelsäure</b> .....	1862	<b>Monochloramidosulfuric Acid</b> .....	1862
<b>Dichloramidoschwefelsäure</b> .....	1862	<b>Dichloramidosulfuric Acid</b> .....	1862
<b>Chlorimidoschwefelsäure</b> .....	1962	<b>Chlorimidosulfuric Acid</b> .....	1862
<b>Thionyldiammoniumchlorid</b> .....	1862	<b>Thionyl diammonium Chloride</b> .....	1862
<b>Nitrosylchlorosulfat</b> .....	1862	<b>Nitrosyl Chlorosulfate</b> .....	1862
<b>Nitrosylchlorodisulfat</b> .....	1863	<b>Nitrosylchlorodisulfate</b> .....	1863
<b>Nitrylchlorosulfat</b> .....	1863	<b>Nitrylchlorosulfate</b> .....	1863
<b>Schwefel-Fluor-Chlor-Verbindungen</b> ..	1863	<b>Sulfur-Fluorine-Chlorine Compounds</b> ..	1863
<b>SF<sub>3</sub>Cl</b> .....	1863	<b>SF<sub>3</sub>Cl</b> .....	1863
<b>Thionylchloridfluorid</b> .....	1863	<b>Thionyl Chloride Fluoride</b> .....	1863
<b>Sulfurylchloridfluorid</b> .....	1863	<b>Sulfuryl Chloride Fluoride</b> .....	1863
<b>Disulfurylchloridfluorid</b> .....	1864	<b>Disulfuryl Chloride Fluoride</b> .....	1864
<b>ClO<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>F</b> .....	1864	<b>ClO<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>F</b> .....	1864
<b>Schwefel und Brom</b> .....	1864	<b>Sulfur and Bromine</b> .....	1864
<b>Das System Schwefel-Brom</b> .....	1864	<b>Sulfur-Bromine System</b> .....	1864
<b>Dischwefeldibromid</b> .....	1865	<b>Disulfur Dibromide</b> .....	1865
Bildung und Darstellung .....	1865	Formation. Preparation .....	1865
Bildungswärme .....	1865	Heat of Formation .....	1865
Physikalische Eigenschaften .....	1865	Physical Properties .....	1865
Chemisches Verhalten .....	1865	Chemical Reactions .....	1865
<b>Thionylbromid</b> .....	1866	<b>Thionyl Bromide</b> .....	1866
Bildung und Darstellung .....	1866	Formation. Preparation .....	1866
Physikalische Eigenschaften .....	1867	Physical Properties .....	1867
Chemisches Verhalten .....	1867	Chemical Reactions .....	1867
<b>Sulfurylbromid (?)</b> .....	1867	<b>Sulfuryl Bromide (?)</b> .....	1867

	Seite		Page
Thiazylbromid . . . . .	1868	Thiazyl Bromide . . . . .	1868
Hexabromschwefelstickstoff . . . . .	1868	$S_4N_4Br_6$ . . . . .	1868
$S_3N_5Br_4$ (?) . . . . .	1868	$S_3N_5Br_1$ (?) . . . . .	1868
Thiotriithiazylbromid . . . . .	1869	Thiotriithiazyl Bromide . . . . .	1869
Bildung und Darstellung . . . . .	1869	Formation. Preparation . . . . .	1869
Eigenschaften . . . . .	1869	Properties . . . . .	1869
Monobromamidoschwefelsäure . . . . .	1869	Monobromamidosulfuric Acid . . . . .	1869
Thionylbromidfluorid (?) . . . . .	1869	Thionyl Bromide Fluoride (?) . . . . .	1869
Thionylbromidchlorid (?) . . . . .	1869	Thionyl Bromide Chloride (?) . . . . .	1869
Sulfurylbromidfluorid . . . . .	1869	Sulfuryl Bromide Fluoride . . . . .	1869
$BrSO_3F$ . $Br(SO_3F)_3$ . . . . .	1870	$BrSO_3F$ . $Br(SO_3F)_3$ . . . . .	1870
<b>Schwefel und Jod</b> . . . . .	1870	<b>Sulfur and Iodine</b> . . . . .	1870
Das System Schwefel-Jod . . . . .	1870	Sulfur-Iodide System . . . . .	1870
Schwefeljodide . . . . .	1871	Sulfur Iodides . . . . .	1871
Schwefeljodid . . . . .	1871	Sulfur Iodide . . . . .	1871
Schwefeldijodid . . . . .	1871	Sulfur Diiodide . . . . .	1871
$J_2 \cdot H_2S$ . . . . .	1872	$I_2 \cdot H_2S$ . . . . .	1872
Thionyljodid . . . . .	1872	Thionyl Iodide . . . . .	1872
Sulfuryljodid . . . . .	1873	Sulfuryl Iodide . . . . .	1873
Sulfuryljodidfluorid (?) . . . . .	1873	Sulfuryl Iodide Fluoride (?) . . . . .	1873
$J(SO_3F)_3$ . . . . .	1873	$I(SO_3F)_3$ . . . . .	1873
$JF_3(SO_3F)_2$ . . . . .	1873	$IF_3(SO_3F)_2$ . . . . .	1873
$SJCl_7$ (?). $SJ_2Cl_{10}$ (?) . . . . .	1873	$SICl_7$ (?). $SI_2Cl_{10}$ (?) . . . . .	1873
Das System Schwefel-Brom-Jod . . . . .	1873	Sulfur-Bromine-Iodine System . . . . .	1873
Jodsulfate . . . . .	1873	Iodine Sulfates . . . . .	1873
$(JO)_2SO_4$ . . . . .	1873	$(IO)_2SO_4$ . . . . .	1873
$J_2(SO_3)_3$ . . . . .	1874	$I_2(SO_3)_3$ . . . . .	1874
$J_2(SO_3)_3 \cdot H_2SO_4$ . . . . .	1874	$I_2(SO_3)_3 \cdot H_2SO_4$ . . . . .	1874
Schwefel-Stickstoff-Jod-Verbindungen . .	1874	Sulfur-Nitrogen-Iodine Compounds . . . .	1874
Thiotriithiazyljodid . . . . .	1874	Thiotriithiazyl Iodide . . . . .	1874
Thionyldiammoniumjodid . . . . .	1875	Thionyldiammonium Iodide . . . . .	1875
<b>Schwefel und Astatin</b> . . . . .	1875	<b>Sulfur and Astatine</b> . . . . .	1875
Astatinsulfid . . . . .	1875	Astatine Sulfide . . . . .	1875