

Inhaltsverzeichnis

Geleitwort	V
Vorwort	VII
I. Antoine Laurent Lavoisier: System der antiphlogistischen Chemie.....	7
Lavoisier's System der antiphlogistischen Chemie - Erster Theil (Seite 11-94)	
Lavoisier's System der antiphlogistischen Chemie - Zweiter Theil (Seite 95-112)	
Lavoisier's System der antiphlogistischen Chemie - Dritter Theil (Seite 113-180)	
II. Jan Frercks: Kommentar	181
1. Einleitung.....	185
1.1 Lavoisier und die Chemische Revolution.....	186
1.2 Zur Textgestalt	196
2. Historische Einführung	201
2.1 Die Theorie der Verbrennung	201
2.2 Die Berücksichtigung der Luft in der Chemie	206
2.3 Die Theorie der Gase	209
2.4 Die Bilanzmethode	213
2.5 Das Postulat der Massenerhaltung	215
2.6 Die neuen Instrumente	217
2.7 Der Bezug zur Physik	228
2.8 Die Theorie der Atmung	232
2.9 Die Theorie der Säuren.....	234
2.10 Die pragmatische Definition der chemischen Elemente.....	238
2.11 Die neue Nomenklatur	242
2.12 Die Erkenntnistheorie Condillacs	249
2.13 Chemie als technische Wissenschaft.....	254

3.	Präsentation des Textes	267
3.1	Zusammenfassung	267
3.2	Der <i>Discours pre liminaire</i>	267
3.3	Die Theorie der Gase und Flüssigkeiten	270
3.4	Die Zerlegung der Luft	276
3.5	Die Theorie der Säurebildung	282
3.6	Die Gärung als Elementaranalyse	283
3.7	Die Neutralsalze	286
3.8	Die chemischen Elemente	289
3.9	Instrumente und Verfahren	292
3.10	Pneumatische Chemie	293
3.11	Der Gasometer	296
3.12	Das Eiskalorimeter	300
3.13	Destillationen	301
3.14	Das Lehrbuch als Manifest der Chemischen Revolution	304
3.15	Frühere und spätere Konzepte	307
4.	Rezeptionsgeschichte	313
4.1	Die Bedeutung der Rezeption	313
4.2	Durchsetzung in Frankreich	315
4.3	Rezeption und Transformation in Deutschland	318
4.4	Aneignung und Mythisierung: Lavoisier und die Chemische Revolution in Chemie, Wissenschaftstheorie und Wissenschaftsgeschichte	333
5.	Positionen der Forschung	339
6.	Stellenkommentar	349
7.	Glossar	376
8.	Biographischer Abriß und Zeittafel	384
9.	Auswahlbibliographie	394
	Danksagung	412