

sirt wurden. Durch die Bestimmung ihrer Atomgewichte suchte ich ihre Zusammensetzung zu erkennen.

I. 0.2414 Grammen Substanz gaben 0.1344 metallisches Silber.

0.188	"	"	"	0.1045	"	"
0.101	"	"	"	0.056	"	"
0.150	"	"	"	0.0825	"	"
II. 0.1664	"	"	"	0.0995	"	"
0.1545	"	"	"	0.092	"	"
0.1735	"	"	"	0.104	"	"
0.1883	"	"	"	0.1115	"	"
III. 0.2486	"	"	"	0.1536	"	"
0.2785	"	"	"	0.172	"	"
0.2565	"	"	"	0.160	"	"
IV. 0.145	"	"	"	0.094	"	"
0.2775	"	"	"	0.179	"	"
0.1636	"	"	"	0.1056	"	"

Ich erhielt demnach:

I. Buttersaures Silberoxyd:

	Theorie.	Versuche,			
	1.	1.	2.	3.	4.
Atomgewicht	195	195	194	195	196
Silberoxyd in Procenten	59.48	59.80; 59.70; 59.56; 59.07			

II. Metacetonsaures Silberoxyd:

	Theorie.	Versuche.			
	1.	2.	3.	4.	
Atomgewicht	181	180	181	180	181
Silberoxyd in Procenten	64.09	64.22; 63.96; 64.38; 63.89			

III. Metacetonessigsäures Silberoxyd:

	Theorie.	Versuche.		
	1.	2.	3.	
Atomgewicht	174	174.8	174.9	173
Silberoxyd in Procenten	66.59	66.36; 66.33; 67.00		

IV. Essigsäures Silberoxyd:

	Theorie.	Versuche.		
	1.	2.	3.	
Atomgewicht	167	166.6	167	167
Silberoxyd in Procenten	69.46	69.63; 69.28; 69.33.		

Noch glaube ich die Beobachtung nicht mit Stillschweigen übergehen zu dürfen, dass bei den Silbersalzen der flüchtigen Kohlenwasserstoffsäuren die nachbarlichen Glieder der Reihe, so