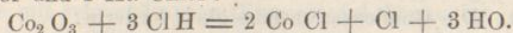


Zweiundfünfzigstes Capitel.

K o b a l t o x y d.

Namen.	Formel.	Atom- gewicht.	Abzuwägen- de Menge für 1 CC. -Arsen- Lös. = 1 Proc. Substanz.	1 CC. Ar- senlösung ist gleich
103) 2 At. Kobalt . .	2 Co	58,98	0,5898	0,005898
104) 2 At. Kobaltoxydul	2 Co O	74,98	0,7498	0,007498
105) 1 At. Kobaltoxyd .	Co ₂ O ₃	82,98	0,8298	0,008298

Das Kobaltoxyd, auch wohl Hyperoxyd genannt, hat die Zusammensetzung Co₂ O₃. Mit überschüssiger Salzsäure erhitzt, zerfällt es in 2 At. Chlorür und 1 At. Chlor:



Es entspricht also 1 Atom freigeswordenes Chlor 2 Atomen Kobaltmetall oder Oxydul, oder 1 Atom einer Kobaltverbindung, welche 2 Co enthält. Man kann demnach die Zusammensetzung des Kobaltoxyds durch die Arsenikanalyse leicht bestimmen. Zur analytischen Bestimmung eignet sich die Methode weniger, weil man das Oxyd, welches ausgewaschen werden muss, nicht ohne Verlust und unverdünnt in die Zersetzungsgefäße bringen kann.

Dreiundfünfzigstes Capitel.

N i c k e l o x y d.

Namen.	Formel.	Atom- gewicht.	Abzuwägen- de Menge für 1 CC. Arsen- Lös. = 1 Proc. Substanz.	1 CC. Ar- senlösung ist gleich
106) 2 At. Nickel . . .	2 Ni	59,1	0,591 Grm.	0,00591 Grm.
107) 2 At. Nickeloxydul	2 Ni O	75,1	0,751 „	0,00751 „
108) 1 At. Nickeloxyd	Ni ₂ O ₃	83,1	0,831 „	0,00831 „

Das Nickeloxyd hat dieselbe Zusammensetzung wie das Kobaltoxyd, und es gilt auch von seiner Zersetzung mit Salzsäure dasselbe, was bei Kobalt gesagt wurde. Man kann ebenfalls besser die Zusammensetzung des Oxyds durch die Arsenikanalyse bestimmen, als die letztere zu seiner quantitativen Feststellung anwenden.