	Angewandtes Doppelfluorid	Verbrauchte Hyposulfit- lösung	Entsprechend Jod	Atomgewicht des Fluors
	<i>g</i>	<i>g</i>	<i>g</i>	(H = 1)
1	3,1199	158,90	2,12748	18,91
2	3,9190	189,69	2,6702	18,94
3	3,5005	169,084	2,38429	18,95
4*)	1,2727	61,54	0,86779	18,91

Hieraus berechnet sich als Mittel für H = 1 (O = 15,96):

$$\text{Fl} = 18,94$$

und für O = 16:

$$\text{Fl} = 18,99.$$

Es ist demnach die bisher als richtig betrachtete Zahl 19 für Fluor durch die neue, nach ganz anderem Principe ausgeführte Bestimmung bestätigt worden.

Ueber die Farbe des Ceroxyds und das Atomgewicht des Cers)** hat Henry Robinson***) eine ausführliche Abhandlung publicirt, in welcher er nachweist, dass die Bestimmungen von Wolf, die man früher namentlich deshalb für besonders zuverlässig hielt, weil bei denselben ganz weisses Ceroxyd erhalten wurde, nicht richtig sind, und hervorhebt, dass eben die Farbe des reinen Ceroxyds nicht ganz weiss, sondern schwach gelblich, respective schwach röthlich ist. Ich kann auf diese Abhandlung hier nur hinweisen.

*) Nach nochmaligem Auflösen und Wiederfällen.

**) Vergl. hierzu auch diese Zeitschrift 25, 148 und 611.

***) Chem. News 54, 229.