

16/12 80.

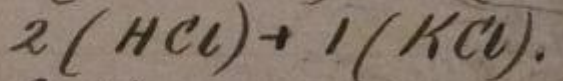
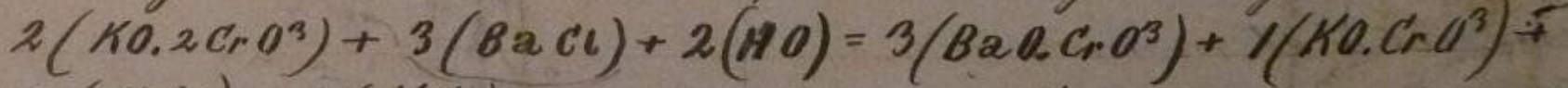
MEMORANDUM.

til Hr. *Grossmann* i *Yusich*.

H. E. GOSCH & Co.

Da Hr. Davitsen har sagt, at det af mig i Søndags opgivne
Forkøbt af chroms Kali & Chlorbarium ikke passer, og da jeg min-
deligvis i Skynding kan have regnet feil, sender jeg hermed
nøiagtige Formel:

2 Åkivalenter bromsint Kali + 3 Åkv. Chlorbarium + 2 Åkv. Vand
er lig: 3 Åkv. bromsint Baryt + 1 Åkv. neutralt bromsint Kali + 2 Åkv.
fri Saltsyre + 1 Åkv. Chlorkalium, eller indtrykt i Tegnet:



Det at opløse Formlen i de enkelte
Stoffer, vil de se, at den passer nøiagtig, idet nemlig

K = Kalium + O = 11 dann Kali; Cr = Chrom; Ba = Barium, der mit O dann Baryt;
 H = Brint, der mit O dann Vand men med Cl = Chlor dann Saltsyre.

Trechromium Kali indeholder for hvert Akv. Kali 2 Akv. Chromsyre (CrO_3).

2 Akv. trechr. Kali indeholder altsaa: 2 Kalium + 4 Chrom + 14 Ft.

3 Akv. Chlorbarium indeholder: " " " 3 Barium + 3 Chlor

2 Akv. Vand indeholder: 2 Brint " " 2 Ft.

2 Brint + 2 Kalium + 4 Chrom + 16 Ft. + 3 Barium + 3 Chlor.

Efter Bindsætningen er dannet:

~~3 Akv. neut. Baryt~~ = $3(BaO, CrO_3)$ = 3 Barium + 12 Ft. + 3 Chrom

1 Akv. neut. Chrom. Kali = " 4 Ft. + 1 Chrom + 1 Kalium

2 Akv. Saltsyre = " " " 2 Brint + 2 Chlor

1 Akv. Chlorkalium = " " " 1 Kalium " 1 Chlor

3 Barium + 16 Ft. + 4 Chrom + 2 Kalium + 2 Brint + 3 Chlor.

som altsaa stemmer: $(2H)_2 + (3BaO)_3 + (2K)_2 + (3CrO_3)_3$

Äkvivalentvægtene for de enkelte Stoffer er:

Ba = 68.5, Cl = 35.5, K = 39.0, O = 8.0, Cr = 26.4, H = 1.0. Omøkket Formlen

Kjøbenhavn, d.
Contoir: Amagertorv 21.

MEMORANDUM

til Herr.....

fra H. E. GOSCH & Co.

ikke er kemisk ren, vil Udbyttet ikke blive fuldt så
 stort som beregnet. En betydelig Beimængsel kan
 vinder ud af Væstken om Beimængslet er ammoniakalt
 et gult neutralt chromsurt Kali.

Arbejdet

Gosch