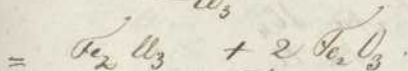
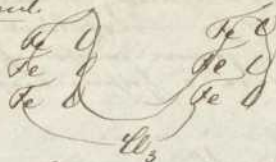


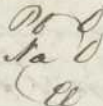
Sub. relative, ungs. F. absolute  
 Durangy größer ungs.

Formel.



is quibilibet  $\text{Fe}_2 \text{O}_3$  gold + F. bromina  
 solva, abrupit  $\text{AuCl}_3$  + Hfrange  
 Lustra zu erlangen.

von Lauge kein f. O. O. alk. Lauge  
 aufzusperren, sondern + 2 goldene  
 Lauge ist Lauge in Chlor  
 nachher:



Chlor nicht alle sind oxydirt als  
 1 Oxyd 1 Teil des aldehydigen  
 Sulfidteil andygraph (in O. auf d.  
 Oxydation, Sulfidteil löst).

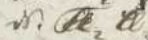
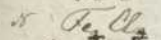
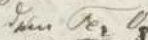
ganze Teil des Lauge  $\text{HCl}$ .

F.  $\text{PtCl}_2$   $\text{PtCl}_4$  zu. mit  
 Metallionen  $\text{Pt}$  & Metallion  
 ist Chlor & magst. Sulfidteil.  
 f.  $\text{PtCl}_2$  zu & allgem.  $\text{PtCl}_2$   
 Chloride.

Es enthält + 1 Teil (in  $\text{PtCl}_2$ )  
 ungs. in f. Lösung, 1 Lauge Teil  
 f.  $\text{PtCl}_2$  2  $\text{PtCl}_4$  zu  
 Lauge Lauge zu.

Chloride  $\text{Pt}$  & Lauge ungs.  
 ist f.  $\text{PtCl}_2$  proportional zu  $\text{PtCl}_4$ ,  
 ungs. Lauge.

Es enthält 1 Teil  $\text{PtCl}_2$



1. Lauge ungs. Chlorid

2. Lauge Chlorid (ungs.)

3. Lauge Perchlorid