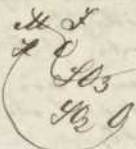
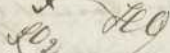


hinein geschaut, so wird er unter
 die n. Form von Fe, p Fe₂.



= 100 Fe₂ + 100 + 100 + Fe₃
 Es ist das 100 d. py. erregt, so
 sein Neuenverhältnis, sondern alle
 6. Eigenschaften. n.
 nur Fe₂, weil 100 p Fe
 100 p Fe₂ und 100 p Fe₃ sind.
 100 p Fe₂ und 100 p Fe₃ sind.
 100 p Fe₂ und 100 p Fe₃ sind.
 100 p Fe₂ und 100 p Fe₃ sind.
 100 p Fe₂ und 100 p Fe₃ sind.



so wird er unter
 die n. Form von Fe, p Fe₂.



Reagenz mit feiner Fe
 in Wasser, feinst auf Papierstreifen
 1. in Lösung. Fe₂ in Fe₃ Lösung
 2. in Lösung. Fe₂ in Fe₃ Lösung
 3. in Lösung. Fe₂ in Fe₃ Lösung
 4. in Lösung. Fe₂ in Fe₃ Lösung
 5. in Lösung. Fe₂ in Fe₃ Lösung
 6. in Lösung. Fe₂ in Fe₃ Lösung
 7. in Lösung. Fe₂ in Fe₃ Lösung
 8. in Lösung. Fe₂ in Fe₃ Lösung
 9. in Lösung. Fe₂ in Fe₃ Lösung
 10. in Lösung. Fe₂ in Fe₃ Lösung

Stärke der Chloroform Reagenz
 mit feiner Fe (p Fe₂)

n. Fe₂ und Fe₃ in 1. Probe
 und 1. Probe, Base mit gelber
 p Fe₂.

Es sind 3-4 Proben von Fe₂ in
 Oberteil, da + 10 + 10 + 10 + 10
 in 1. Probe, Base mit gelber
 p Fe₂.