

die Färbung des Sulfids ist
constant, sein Maß hängt ab
von der Menge Chlor da es z. B. in
den wässrigen, W. für das
Färbungsgewicht einer 1/2 Pfund,
3 in der 1/2 Maß & Färbung
ist Chlorometere bezeichnet.

Man bestimme Chloralkali
gaben 100 gr - 35 gr Chlor
für 100 gr ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali}
25 - 30%.
die Färbung ist Chlor ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali}
in der angegebenen Mischung ist
Chlor.
die Hauptbestandteile des
Chlor sind FeO , Fe_2O_3 aus H_2SO_4
für die Eisenoxyd ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali}
für ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali}
2 ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali}
1 ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali}
 FeO Fe_2O_3 + 100

0 35,5 gr Chlor auf 2. 139 = 200 gr.

die Eisenoxyd ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali}
für die Eisenoxyd ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali}

Fe_2O_3
 Fe_2O_3
 Fe_2O_3

für die Eisenoxyd ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali}
alles FeO , Fe_2O_3 , Fe_2O_3 , Fe_2O_3
41 ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali}
Reaktion ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali}
Salium) ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali}
 FeO ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali}
Hing, ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali}
in ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali} ^{alkali}
Kieselstein.