

**Persistenter Identifier:** 1498113652080  
**Titel:** Allgemeine und technische Chemie  
**Autor:** Fehling, Hermann Christian von  
**Ort:** [Stuttgart]  
**Maße:** 544, 160 S.  
**Datierung:** 1866  
**Signatur:** 1C 154  
**Strukturtyp:** monograph

**Lizenz:** <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>  
**PURL:** <https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/1/>

**Abschnitt:** Übermangansäure  
**Strukturtyp:** chapter

**Lizenz:** <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>  
**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/387/LOG\\_0200/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/387/LOG_0200/)

Wird einwand Nanyansauren Salz  
 1) färbt von weiniger Säure gelb.  
 2) 3) 4) In Lösung aufzulösen,  
 so geschillt die Nanyansaure  
 5) 6) 7) 8) 9) 10) 11) 12) 13) 14) 15) 16) 17) 18) 19) 20) 21) 22) 23) 24) 25) 26) 27) 28) 29) 30) 31) 32) 33) 34) 35) 36) 37) 38) 39) 40) 41) 42) 43) 44) 45) 46) 47) 48) 49) 50) 51) 52) 53) 54) 55) 56) 57) 58) 59) 60) 61) 62) 63) 64) 65) 66) 67) 68) 69) 70) 71) 72) 73) 74) 75) 76) 77) 78) 79) 80) 81) 82) 83) 84) 85) 86) 87) 88) 89) 90) 91) 92) 93) 94) 95) 96) 97) 98) 99) 100)

3) 4) 5) 6) 7) 8) 9) 10) 11) 12) 13) 14) 15) 16) 17) 18) 19) 20) 21) 22) 23) 24) 25) 26) 27) 28) 29) 30) 31) 32) 33) 34) 35) 36) 37) 38) 39) 40) 41) 42) 43) 44) 45) 46) 47) 48) 49) 50) 51) 52) 53) 54) 55) 56) 57) 58) 59) 60) 61) 62) 63) 64) 65) 66) 67) 68) 69) 70) 71) 72) 73) 74) 75) 76) 77) 78) 79) 80) 81) 82) 83) 84) 85) 86) 87) 88) 89) 90) 91) 92) 93) 94) 95) 96) 97) 98) 99) 100)

Lebermangansäure.

1) 2) 3) 4) 5) 6) 7) 8) 9) 10) 11) 12) 13) 14) 15) 16) 17) 18) 19) 20) 21) 22) 23) 24) 25) 26) 27) 28) 29) 30) 31) 32) 33) 34) 35) 36) 37) 38) 39) 40) 41) 42) 43) 44) 45) 46) 47) 48) 49) 50) 51) 52) 53) 54) 55) 56) 57) 58) 59) 60) 61) 62) 63) 64) 65) 66) 67) 68) 69) 70) 71) 72) 73) 74) 75) 76) 77) 78) 79) 80) 81) 82) 83) 84) 85) 86) 87) 88) 89) 90) 91) 92) 93) 94) 95) 96) 97) 98) 99) 100)

Bei & letztem färbt gelb & t  
 grüne Lösung die Man-  
 gansauren Kali's - itas in  
 wasser Lebermangansäure  
 Salz. färbt & Ammonium  
 alkalisch & in Wasser & H<sub>2</sub>  
 platon alle Sulfidation,  
 ein geriffenes grün & woff  
 mit Ammonium misch;  
 Sulfat als Charnation mi,  
 verale bysiquat.

Das Ammoniumsalz  
 Kali & färbt & altes Säure  
 am besten Kohlenäure  
 Ammonium, kohlensäure &  
 woffmännem Katalen, lip  
 1) 2) 3) 4) 5) 6) 7) 8) 9) 10) 11) 12) 13) 14) 15) 16) 17) 18) 19) 20) 21) 22) 23) 24) 25) 26) 27) 28) 29) 30) 31) 32) 33) 34) 35) 36) 37) 38) 39) 40) 41) 42) 43) 44) 45) 46) 47) 48) 49) 50) 51) 52) 53) 54) 55) 56) 57) 58) 59) 60) 61) 62) 63) 64) 65) 66) 67) 68) 69) 70) 71) 72) 73) 74) 75) 76) 77) 78) 79) 80) 81) 82) 83) 84) 85) 86) 87) 88) 89) 90) 91) 92) 93) 94) 95) 96) 97) 98) 99) 100)

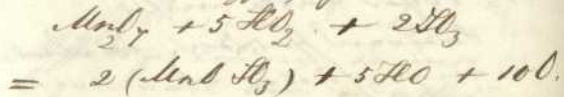
Wird einwand Nanyansauren Salz  
 1) färbt von weiniger Säure gelb.  
 2) 3) 4) In Lösung aufzulösen,  
 so geschillt die Nanyansaure  
 5) 6) 7) 8) 9) 10) 11) 12) 13) 14) 15) 16) 17) 18) 19) 20) 21) 22) 23) 24) 25) 26) 27) 28) 29) 30) 31) 32) 33) 34) 35) 36) 37) 38) 39) 40) 41) 42) 43) 44) 45) 46) 47) 48) 49) 50) 51) 52) 53) 54) 55) 56) 57) 58) 59) 60) 61) 62) 63) 64) 65) 66) 67) 68) 69) 70) 71) 72) 73) 74) 75) 76) 77) 78) 79) 80) 81) 82) 83) 84) 85) 86) 87) 88) 89) 90) 91) 92) 93) 94) 95) 96) 97) 98) 99) 100)

Bei färbt von weiniger Säure gelb.  
 2) 3) 4) In Lösung aufzulösen,  
 so geschillt die Nanyansaure  
 5) 6) 7) 8) 9) 10) 11) 12) 13) 14) 15) 16) 17) 18) 19) 20) 21) 22) 23) 24) 25) 26) 27) 28) 29) 30) 31) 32) 33) 34) 35) 36) 37) 38) 39) 40) 41) 42) 43) 44) 45) 46) 47) 48) 49) 50) 51) 52) 53) 54) 55) 56) 57) 58) 59) 60) 61) 62) 63) 64) 65) 66) 67) 68) 69) 70) 71) 72) 73) 74) 75) 76) 77) 78) 79) 80) 81) 82) 83) 84) 85) 86) 87) 88) 89) 90) 91) 92) 93) 94) 95) 96) 97) 98) 99) 100)

1 Luft, Nitrona futurielley  
in fortant Sauerstoff,  $\text{C}$ ,  
Mars, zerlagan.

Das Bismutyum,  $\text{C}$  Mars,  
zusammen Kali nitrat,  $\text{C}$ ,  
gibt oxydirt eine  $\text{K}$  Kalat,  
manchmal  $\text{C}$   $\text{K}$ ,  $\text{M}_2$   
- oxydirt,  $\text{K}$   $\text{M}_2$ ,  $\text{M}_2$   
 $\text{C}$ ,  $\text{M}_2$  -  $\text{C}$   $\text{K}$   $\text{M}_2$ .  
Es ist die Lösung mit  $\text{C}$   
Fayes, Sinter,  $\text{C}$   $\text{K}$ ,  
sich löst,  $\text{K}$   $\text{M}_2$ ,  $\text{M}_2$   
 $\text{C}$   $\text{K}$   $\text{M}_2$   $\text{C}$   $\text{K}$   $\text{M}_2$   
Lösungen  $\text{C}$   $\text{K}$ .

$\text{C}$  Kalat,  $\text{C}$   $\text{K}$ ,  $\text{M}_2$   
er fängt als Oxydationmittel  
d. h. von  $\text{FeO}$ ; oxydirt  
ist  $\text{C}$   $\text{K}$   $\text{M}_2$ ,  $\text{C}$   
manchmal  $\text{K}$   $\text{M}_2$ ,  $\text{C}$   
eine  $\text{K}$ ,  $\text{C}$ ,  $\text{C}$   
sind sie  $\text{K}$   $\text{M}_2$ ,  $\text{C}$   $\text{K}$ ,  
manchmal  $\text{C}$   $\text{K}$ ,  
als  $\text{C}$   $\text{K}$ ,  $\text{C}$   $\text{K}$   
resp.  $\text{C}$   $\text{K}$ ,  $\text{C}$   $\text{K}$ ,  
er Sauerstoff  $\text{C}$   $\text{K}$ .



Manch Schönbein bilden  
in  $\text{C}$   $\text{K}$ ,  $\text{C}$   
des Kalat,  $\text{C}$   $\text{K}$ ,  
 $\text{C}$   $\text{K}$ ,  $\text{C}$   $\text{K}$ ,  
 $\text{C}$   $\text{K}$ ,  $\text{C}$   $\text{K}$ ,  
 $\text{C}$   $\text{K}$ ,  $\text{C}$   $\text{K}$ ,  
 $\text{C}$   $\text{K}$ ,  $\text{C}$   $\text{K}$ .