

**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:** Cyanursäure

**Strukturtyp:** chapter

**Lizenz:** <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/575/LOG\\_0368/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/575/LOG_0368/)

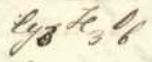
$3 \text{ C} + 4 \text{ O} \text{ by } 0$  gebildet, 2 St. abge,  
 ffradur.  
 ffradur's Luft 2 C Cyanäure  
 in wässriger Lösung als Hydrat,  
 abfcheiden; so zerlegt 2 gndf  
 ffradur mit  $\text{CO}$  in  $\text{CO}_2$  &  $\text{CO}$   
 $\text{C}_2 \text{H}_2$

für Kalkmas. ffradur,  $\text{C}_2 \text{H}_2$ ,  $\text{H}_2$  aus,  
 wassr. & wässrige ffradurmas. ffradur.  
 mit 2 Cyanen  $\text{CO}$  lassen  
 2 C. ffradur ffradurmas.; in ffradur,  
 von Metallsalze & wassr. inlösl.

Cyanäures Ammoniak aus,  
 ffradur  $\text{C}_2 \text{H}_2$   $\text{CO}$  mit  
 $\text{AmO}_2$ , wässr.  
 wässr. Cyanäures Ammoniak  
 ffradur.  $\text{C}_2 \text{H}_2$  gasf. & inwässr. lösl.  
 in der ffradurmas. ffradurmas. ffradur.

ffradurmas. ffradur & ffradurmas. ffradur  
 in ffradurmas. ffradurmas. ffradur.  
 gasf. mit inwässr. ffradurmas.  
 wässr. Cyanäures ffradurmas. ffradur.  
 ffradurmas. ffradurmas.

die Cyanursäure

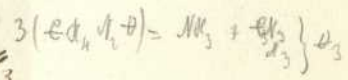


$\text{C}_2 \text{H}_2 \text{O}_3$   
 $\text{C}_2 \text{H}_2$   
 + 209

2 ffradurmas. ffradurmas. ffradurmas.  
 wässr. ffradurmas. ffradurmas.

lösl. in 10 ffradurmas. ffradurmas.

ffradurmas. Cyanäures ffradurmas.  
 ffradurmas. ffradurmas. ffradurmas. ffradurmas.  
 ffradurmas. ffradurmas. ffradurmas. ffradurmas.  
 $3 \text{ C}_2 \text{H}_2 \text{O}_3 = 3 \text{ NH}_3 + \text{C}_2 \text{H}_2 \text{O}_3$   
 + Cyanursäure ffradurmas. ffradurmas.  
 ffradurmas. ffradurmas.



24.

Cyanamide:

$N \left\{ \begin{array}{l} CN \\ N \\ N \end{array} \right.$

1. 2. 3.

1.  $2N \cdot 2H \cdot 2C \cdot 2N \cdot 2H \cdot 2C \cdot 2N \cdot 2H \cdot 2C \cdot 2N \cdot 2H \cdot 2C$

2.  $2N \cdot 2H \cdot 2C \cdot 2N \cdot 2H \cdot 2C$

$= 4 \left\{ \begin{array}{l} CN \\ N \\ N \end{array} \right. + 2 \cdot 2 \cdot 2 \cdot 2 \cdot 2 \cdot 2$

1. 2. 3. 4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. 17. 18. 19. 20.

2) Polymer (Kupfer)  $N \cdot 2H \cdot 2C \cdot 2N \cdot 2H \cdot 2C$  (Cyanamid)

$N \left\{ \begin{array}{l} CN \\ N \\ N \end{array} \right.$

Cyanamid (Melanin)

1. 2. 3. 4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. 17. 18. 19. 20.

$N \left\{ \begin{array}{l} CN \\ N \\ N \end{array} \right.$

1. 2. 3. 4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. 17. 18. 19. 20.

Qua inacta 1. 2. 3. 4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. 17. 18. 19. 20.

Konallsäure  $2, 2, 2, 2, 2$

1. 2. 3. 4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. 17. 18. 19. 20.

1. 2. 3. 4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. 17. 18. 19. 20.

1. 2. 3. 4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. 17. 18. 19. 20.

1. 2. 3. 4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. 17. 18. 19. 20.

1. 2. 3. 4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. 17. 18. 19. 20.

1. 2. 3. 4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. 17. 18. 19. 20.

1. 2. 3. 4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. 17. 18. 19. 20.

1. 2. 3. 4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. 17. 18. 19. 20.