

**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:** Trimethylamin

**Strukturtyp:** chapter

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/647/LOG\\_0451/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/647/LOG_0451/)

Ammoniak Alkalien mit stark basischen  
 & quersäuren & nicht harnstoffartig.

Das Diäthylamin ist selbst  
 eine Flüssigkeit, Siedp. 57°, flüchtig,  
 war leicht.

Triäthylamin ist emulsi flüchtig, 100° Siedp.

Das Tetraäthylammoniumoxyd  
 drab ist in wässriger Lösung  
 stark basisch & färbt  
 Lauge als Base.

Trimethylamin  $(C_2H_5)_3N$   
 findet 7 fache in  $(C_2H_5)_3N$   
 & Chloroform, 2 fache in  
 Ammoniak & geringe Teile.

Es ist 1 fache in Trimethylamin  
 wenn man 10 fache in Ammoniak

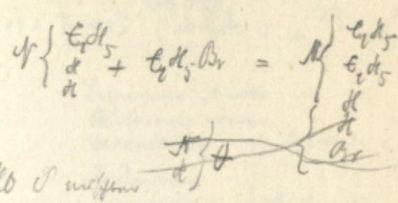
Es enthält 4 fache:  
 $(C_2H_5)_3N$   $(C_2H_5)_2N$   
 $(C_2H_5)N$   $NH_3$   
 Tetramethylamin Propylamin

Es ist 1 fache in Ammoniak  
 alle 3 fache in  $(C_2H_5)_3N$  fache  
 & in  $(C_2H_5)_3N$  fache.

Ammoniak  $(C_2H_5)_3N$  Amidbenzol  
 $(C_2H_5)_2N$   $(C_2H_5)N$   $NH_3$

Sp. Methylamin.  
 Bei 1. 30 Tropfen verdickt bei  
 trockener Abdampfung roter Dampf  
 wie Leuchtgas.

Ammoniak mit Wasserstoffgas,  
 drab färbt bei der Ammoniak  
 Kristalle; bei der Reduktion



Äthylamin  $(C_2H_5)_2N$   $(C_2H_5)_2N$  100° Siedp.  
 $(C_2H_5)_2N$  gas - gas, 19° Siedp.  
 stark basisch, 100° Siedp.

Acetimidinethyl - Kalium  
 $(C_2H_5)_2N$   $(C_2H_5)_2N$   $(C_2H_5)_2N$   $(C_2H_5)_2N$   
 Acetylacetimidinethyl - Kalium

Phenylcarbamid in Phenylcarbamid  
 $(C_2H_5)_2N$   $(C_2H_5)_2N$   $(C_2H_5)_2N$   $(C_2H_5)_2N$   
 Phenylcarbamid in Phenylcarbamid

Sulfobenzoesäure  
 $(C_2H_5)_2N$   $(C_2H_5)_2N$   $(C_2H_5)_2N$   $(C_2H_5)_2N$   
 Sulfobenzoesäure