

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: Ammoniak

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/69/LOG_0017/

Hallen und fast auf 1 euel
 Mastigen. 1 Markstoffs und O geferwidu
 je fuban unu:

14 N 80	NO	1 Vol. binnentheil $\frac{1}{2}$ Vol O	1 Vol N
11 N 160	NO ₂	1 Vol	"
11 N 240	NO ₃	$1\frac{1}{2}$ Vol O	"
11 N 320	NO ₄	2 Vol O	"
11 N 400	NO ₅	$2\frac{1}{2}$ Vol O.	"

Antar du Hartindungu de Nustel
 4 bapudub unoffy:

Sub tonmoniale.

konferant 1883.

sub tonmoniale ist ein feststoffes Gas
 in gasförmiger Gestalt, f. gas. Gas.
 = 0,59. Es löst sich in Wasser leicht
 in 100 c. Wasser lösen sich etwa 1 Liter,
 selber mit Wasser ungemischt, es
 1 Liter 100 Liter bei gewöhnlicher
 Temperatur c. 100 Liter tonmoniale,
 und bei 80 c. c. mit Wasser bei
 nicht bloß ungemischt, son. in. Dampf,
 kann einige Hartindungu anzeigt.

Sub tonmoniale findet man
 in einem Gasgemisch in der Hartindung
 Es bildet sich bei der Hartindung 1883
 Hartdun. 2. der Hartindung in
 der Hartindung Hartindung
 Hartstoffhaltigen ungen. Hartgas
 von 10 Hartdun Hartdun. de
 1883 ist ein Hartstoffhaltiges Gas
 tonmoniale gasförmig. Salzwasser
 gasförmig, abweichend Hartstoff 1883
 and Hartstoffhaltigen Hartstoff 1883
 Hartstoffhaltigen Hartstoff b. Hartstoff
 10 Hartstoffhaltigen.
 Man wagt die Hartstoffhaltigen
 Hartstoffhaltigen Hartstoff in
 Hartstoffhaltigen Hartstoff Hartstoff

Der atmosphärische Luft = die Mischung
 der Gase und Dämpfe der Luft besteht
 aus 1 Vol. Sauerstoff = 7,9375
 7 Vol. Stickstoff = 80,0625

1 Vol. Sauerstoff = 0,4856
 7 Vol. Stickstoff = 0,1038

in die Luft = 0,5894
 gewogen an Gewicht =
 die Luft ist ein Gemisch aus
 Sauerstoff, Stickstoff, Wasser
 und anderen Gasen, die in der
 Luft enthalten sind.

der Atmosphäre.

Die Luft besteht aus dem Sauerstoff
 und Stickstoff, die flüchtigsten Bestandtheile
 der Luft sind Wasser, Kohlensäure,
 Ammoniak, etc. Die Luft ist ein
 Gemisch aus diesen Gasen, die in der
 Luft enthalten sind.

1 Liter Luft wiegt 1,2932 gr.
 bei 0° C. und 760 mm. Barometerstand

(760 mm) = 1 Liter Luft wiegt
 1,2932 gr. bei 0° C. und 760 mm.
 Barometerstand. Die Luft ist ein
 Gemisch aus diesen Gasen, die in der
 Luft enthalten sind.

Die Luft besteht aus dem Sauerstoff
 und Stickstoff, die flüchtigsten Bestandtheile
 der Luft sind Wasser, Kohlensäure,
 Ammoniak, etc. Die Luft ist ein
 Gemisch aus diesen Gasen, die in der
 Luft enthalten sind.