



Ammoniak 6.0

Reinheit, %: $\geq 99,9999$

| | | |
|-------------------------|------------------|--------------|
| Nebenbestandteile, ppm: | H ₂ O | $\leq 0,2$ |
| | O ₂ | $\leq 0,1$ |
| | N ₂ | $\leq 0,5$ |
| | CO | $\leq 0,1$ |
| | CO ₂ | $\leq 0,2$ |
| | KW | $\leq 0,1$ |
| | Fe | $\leq 0,1^*$ |

Angaben sind als ideale Volumenanteile (= Molanteile) zu verstehen

Lieferarten: Stahlflaschen

| Rauminhalt, [Liter] | Dampfdruck bei 20°C, [bar] | Füllmenge ca. [kg] |
|---------------------|----------------------------|--------------------|
| 2 | 8,59 | 1 |
| 10 | 8,59 | 5 |
| 50 | 8,59 | 25 |

Lieferhinweis: * Massenanteile

Sicherheit: EG-Sicherheitsdatenblatt

| Umrechnungszahlen: | m ³ Gas (15°C, 1 bar) | l flüssig bei T _s | kg |
|--------------------|----------------------------------|------------------------------|-------|
| | 1 | 1,058 | 0,722 |
| | 0,945 | 1 | 0,682 |
| | 1,386 | 1,466 | 1 |

Kennzeichnung: Flaschenschulter: Gelb RAL 1018
Aufkleber: Ammoniak 6.0
Ventilanschluss: W 21,80 x 1/14
nach DIN 477 Nr. 6

Eigenschaften: Unter Druck verflüssigtes Gas, umweltgefährlich, giftig, ätzend

AGW-Wert: 50 ppm
Chemisches Zeichen: NH₃
Molare Masse: 17,030 g/mol

Kritische Temperatur: 405,55 K (132,4 °C)
Siedetemperatur bei 1,013 bar (Ts): 239,75 K (-33,4 °C)
Relative Dichte bezogen auf trockene Luft (15°C, 1 bar): 0,596

Anwendungen:

- Abscheidung von Si₃N₄ durch CVD in Verbindung mit Silicium tragenden Gasen
- Herstellung von GaN für blaue Leuchtdioden

Andere Lieferformen: Ammoniak 3.8, Ammoniak 4.5, Ammoniak 5.0, Ammoniak techn. rein
Gemische von Ammoniak mit anderen Gasen in genau definierten Zusammensetzungen.

