

## n-Butan 3.5

|                              |                                |
|------------------------------|--------------------------------|
| <b>Produktbezeichnung</b>    | n-Butan 3.5                    |
| <b>Aggregatzustand</b>       | unter Druck verflüssigt        |
| <b>Chemisches Zeichen</b>    | C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> |
| <b>Reinheit</b>              | 99,95 Vol.-%                   |
| <b>weitere Bezeichnungen</b> | R-600<br>Butan<br>E 943a       |

### Nebenbestandteile

Weitere Kohlenwasserstoffe

### Maximalwerte

500 Vol.-ppm

### Lieferformen

In Niederdruckflaschen

| Bezeichnung                  | Flaschen-/Behältervolumen | Dampfdruck | Inhalt   |
|------------------------------|---------------------------|------------|----------|
| n-Butan 3.5 T12 MFI: 5,0 kg  | 12 l                      | 1,8 bar    | 5,00 kg  |
| n-Butan 3.5 T27 MFI: 11,0 kg | 27 l                      | 1,8 bar    | 11,00 kg |

Falls nicht anders vermerkt, bezieht sich der Dampfdruck auf 288,15 K (15°C) und der Inhalt auf 288,15 K (15°C) und 1,013 bar.

### Weitere Lieferformen

Auf Anfrage

Alumini® 12, 200 n-Butan 2.5

in Niederdruckflaschen: n-Butan 2.5 und 3.5

### Eigenschaften

hochentzündlich

### Ventilanschluss

DIN 477 Nr. 1 | (W 21,80 x 1/14 LH)

### Schulterfarbe

rot (RAL 3000)

### Geeignete Druckminderer

WEGA-Serie: siehe Prospekt: "Gut drauf: Druckminderer für Sondergase".

### Typische Anwendungen

zum Verpacken als Treibgas für Aerosole

in der Messtechnik als Referenzgas

## n-Butan 3.5

### Umrechnungen

|                  |                            |   |                      |
|------------------|----------------------------|---|----------------------|
| 1 m <sup>3</sup> | bei 288,15 K (15°C); 1 bar | = | 2,522 kg             |
| 1 m <sup>3</sup> |                            | = | 4,196 l flüssig      |
| 1 kg             |                            | = | 0,397 m <sup>3</sup> |
| 1 kg             |                            | = | 1,664 l flüssig      |
| 1 l flüssig      | bei T Siedepunkt; 1 bar    | = | 0,238 m <sup>3</sup> |
| 1 l flüssig      |                            | = | 0,601 kg             |

### Physikalische Daten:

|                    |  |  |
|--------------------|--|--|
| Molare Masse       | Molare Masse   | 58,12 g mol <sup>-1</sup>                                |
| Flüssiger Zustand  | Siedetemperatur  | 272,65 (-0,5) K (°C)                                     |
|                    | Verdampfungswärme                                      | 385,6 kJ kg <sup>-1</sup>                                |
|                    | Flüssigdichte  | 601,4 kg m <sup>-3</sup>                                 |
| Gaszustand         | Dichte (bei 273,15 K und 1,013 bar)                    | 2,73 kg m <sup>-3</sup>                                  |
|                    | Dichteverhältnis zur Luft (bei 288,15 K und 1,013 bar) | 2,11   |
|                    | spezifische Wärme (bei 298,15 K und 1,013 bar)         | 1,66 kJ kg <sup>-1</sup> K <sup>-1</sup>                 |
|                    | Wärmeleitfähigkeit (bei 288,15 K und 1,013 bar)        | 0,0149 J s <sup>-1</sup> m <sup>-1</sup> K <sup>-1</sup> |
| Kritischer Punkt   | Temperatur   | 425,18 (152,0) K (°C)                                    |
|                    | Druck  | 37,96 bar  |
|                    | Dichte   | 228 kg m <sup>-3</sup>                                   |
| Tripelpunkt        | Temperatur   | 134,9 (-138,3) K (°C)                                    |
|                    | Dampfdruck   | 0,4 x 10 <sup>-6</sup> bar                               |
|                    | Schmelzwärme   | 80,2 kJ kg <sup>-1</sup>                                 |
| weitere Kennzahlen | Zündtemperatur   | 638 (364,9) K (°C)                                       |
|                    | Zündbereich in Luft                                    | 1,4-9,4 Vol.-%   |
|                    | Brennwert nach DIN 51850                               | 134061 kJ kg <sup>-3</sup>                               |

Die angegebenen Daten, Werte und Hinweise entsprechen dem Wissensstand bei Drucklegung. Sie erheben keinen Anspruch auf Richtigkeit und Vollständigkeit und entbinden sofern den Anwender nicht von seiner pflichtgemäßen Prüfung.  
Stand: 09.2013