

## Argon, tiefgekühlt, flüssig

PDB 601-0001

Stand: 13.10.2022

Seite 1/2

Handelsbezeichnung und Reinheit Bezeichnung gemäß DIN EN ISO 14175	Fremdanteile	Flaschentyp und Rauminhalt [l]	Gasinhalt [m³]	Fülldruck bei 288,15 K (15 °C) [bar]	Artikel- nummer
<b>Argon 4.6</b> <b>Ar ≥ 99,996 Vol.-%</b> ISO 14175 – I1 – Ar	O <sub>2</sub> ≤ 5 Vol.-ppm H <sub>2</sub> O ≤ 5 Vol.-ppm				160
<b>Argon 4.8</b> <b>Ar ≥ 99,998 Vol.-%</b>	N <sub>2</sub> ≤ 10 Vol.-ppm O <sub>2</sub> ≤ 3 Vol.-ppm H <sub>2</sub> O ≤ 5 Vol.-ppm C <sub>n</sub> H <sub>m</sub> ≤ 1 Vol.-ppm				161
<b>Argon 5.0</b> <b>Ar ≥ 99,999 Vol.-%</b>	N <sub>2</sub> ≤ 5 Vol.-ppm O <sub>2</sub> ≤ 2 Vol.-ppm H <sub>2</sub> O ≤ 3 Vol.-ppm C <sub>n</sub> H <sub>m</sub> ≤ 1 Vol.-ppm				162
<b>Argon 6.0</b> <b>Ar ≥ 99,9999 Vol.-%</b>	N <sub>2</sub> + O <sub>2</sub> ≤ 1 Vol.-ppm H <sub>2</sub> O ≤ 0,5 Vol.-ppm C <sub>n</sub> H <sub>m</sub> ≤ 0,1 Vol.-ppm				165

**Lieferart:** Mobiltank und Tankwagen**Eigenschaften:** Erstickend in hohen Konzentrationen; farb- und geruchlos.

## Argon, tiefgekühlt, flüssig

PDB 601-0001

Stand: 13.10.2022

Seite 2/2

Weitere Bezeichnungen: R 740

## Physikalische Daten:

Chemische Formel:	Ar	Kritischer Punkt	
Molare Masse:	39,948 g mol <sup>-1</sup>	- Temperatur:	150,86 K (-122,29 °C)
Flüssiger Zustand		- Druck:	48,98 bar
- Siedetemperatur:	87,29 K (-185,86 °C)	- Dichte:	535,7 kg m <sup>-3</sup>
- Verdampfungswärme:	160,8 kJ kg <sup>-1</sup>	Tripelpunkt	
- Flüssigdichte:	1394 kg m <sup>-3</sup>	- Temperatur:	83,8 K (-189,35 °C)
Gaszustand (bei 1,013 bar)		- Dampfdruck:	0,69 bar
- Dichte (bei 273,15 K):	1,784 kg m <sup>-3</sup>	- Schmelzwärme:	29,3 kJ kg <sup>-1</sup>
- Dichteverhältnis zur Luft (288,15 K):	1,38	Zündtemperatur:	-
- Spezifische Wärme (bei 298,15 K)	0,52 kJ kg <sup>-1</sup> K <sup>-1</sup>	Zündbereich in Luft:	-
- Wärmeleitzahl (bei 288,15 K)	0,02 J s <sup>-1</sup> m <sup>-1</sup> K <sup>-1</sup>	Brennwert (DIN 6976; Tabelle 3):	-

## Typische Anwendungen:

- zum Plasmaschneiden
- zum MIG-Schweißen
- zum Laserschweißen
- zur Inertisierung
- in der Spektroskopie
- in der Gaschromatographie
- als Lampenfüllgas

Umrechnungsfaktoren gasförmig ↔ flüssig				Umrechnungsfaktoren Bezugszustand ↔ Normzustand		
	m <sup>3</sup> <sub>gasförmig</sub> 288,15 K (15 °C) 1 bar	l <sub>flüssig</sub> bei T <sub>s</sub> 1 bar	kg		m <sup>3</sup> 288,15 K (15 °C) 1 bar	m <sup>3</sup> 273,15 K (0 °C) 1,013 bar
1 m <sup>3</sup>	1	1,197	1,669	m <sup>3</sup> 288,15 K (15 °C) 1 bar	1	0,935
1 l	0,835	1	1,394	m <sup>3</sup> 273,15 K (0 °C) 1,013 bar	1,070	1
1 kg	0,599	0,717	1			

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