



Acetylen für Flammenphotometrie (in Aceton gelöst)

Reinheit, %: $\geq 99,6$ (bez. auf C_2H_2)

Nebenbestandteile, ppm: Wasserstoffverb. von As, S, P ≤ 5

Angaben sind als ideale Volumenanteile (= Molanteile) zu verstehen

Lieferarten: **Stahlflaschen**

Rauminhalt, [Liter]	Fülldruck, ca. [bar] ca. bar	Füllmenge ca. [kg]
10	18	1,6
20	18	3,2
40	19	8

Sicherheit: EG-Sicherheitsdatenblatt

Umrechnungszahlen:	m^3 Gas (15°C, 1 bar)	l flüssig bei T_s	kg
	1	-	1,1
	0,909	-	1

Kennzeichnung: Flaschenschulter: Kastanienbraun RAL 3009
 Aufkleber: Acetylen für Flammenphotometrie
 Ventilanschluss: Anschluss für Spannbügel nach DIN 477 Nr. 3

Eigenschaften: Hochentzündlich

AGW-Wert: nicht festgelegt
 Chemisches Zeichen: C₂H₂
 Molare Masse: 26,038 g/mol

Tripelpunkt:

Temperatur	Druck	Schmelzwärme
192,4 K (-80,75 °C)	1,3 bar	96,5 kJ/kg

Kritische Temperatur: 308,33 K (35,18 °C)
 Sublimationstemperatur bei 1,013 bar: 189,12 K (-84,03)°C
 Relative Dichte bezogen auf trockene Luft (15°C, 1 bar): 0,905
 Zündtemperatur: 335 °C
 in Sauerstoff: 300 °C
 Explosionsgrenzen:
 in Sauerstoff: 2,3 - 82 Vol.-%
 2,5 - 93 Vol.-%
 Flammentemperatur:
 in Sauerstoff: 3106 °C
 3160 °C
 Zündgeschwindigkeit:
 in Sauerstoff: 710 cm/s °C
 1160 cm/s bar
 Unterer Heizwert 48.700 kJ/kg

Anwendungen: In der Messtechnik als Betriebsgas für Flammenphotometer und Atomabsorptionsspektrometer.

Andere Lieferformen: Acetylen (in Aceton gelöst), Acetylen (lösungsmittelfrei)
 Gemische von Acetylen mit anderen Gasen in genau definierten Zusammensetzungen.

