

Etheen 3.5

Productaanduiding:	Etheen 3.5
Aggregatietoestand:	gasvormig, samengeperst
Chemische aanduiding:	C ₂ H ₄
Zuiverheid:	99,95 vol.-%
Verdere aanduidingen:	R-1150 ethyleen etheen ethyleen

Nevenbestanddelen:

Stikstof + zuurstof
Vocht
Koolwaterstoffen

Maximale waarden:

100 vol.-ppm
10 vol.-ppm
500 vol.-ppm

Verpakkingen:

In stalen cilinders

Aanduiding	Cilinder-/houdervolume	Vuldruk	Inhoud
Ethyleen 3.5 C50 16,0 kg	50 l	106 bar	16,00 kg

Tenzij anders aangegeven geldt voor de vuldruk 288,15 K en de inhoud 288,15 K (15°C) en 0,981 bar.

Andere leveringsvormen:

- op aanvraag
- Alumini® 12 en 200, ethyleen 2.5
- in stalen cilinders en bundels: ethyleen 2.5 en 3.5

Eigenschappen: zie Veiligheids Informatie Blad

Afsluiteraansluiting: NEN 3268 LU 1 | (W 21,80 x 1/14 links)

Schouderkleur: rood (RAL 3000)

Geschikte drukregelaar: wij helpen u graag een keuze te maken uit ons uitgebreide assortiment.

Typische toepassingen:

- in de meettechniek als referentiegas
- in de chemische industrie, bijv. voor de productie van polyethyleen

Etheen 3.5

Herleidingstabel:

1 m ³	bij 288,15 K (15°C); 1 bar	=	1,179 kg
1 m ³		=	2,072 l vloeibaar
1 kg		=	0,848 m ³
1 kg		=	1,757 l vloeibaar
1 l vloeibaar	bij T kookpunt; 1 bar	=	0,483 m ³
1 l vloeibaar		=	0,569 kg

Fysische gegevens:

Molaire massa		28,05 g mol ⁻¹
Sublimatiepunt	Sublimatietemperatuur	-- K (°C)
	Sublimatiewarmte	-- kJ kg ⁻¹
	Dichtheid	-- kg m ⁻³
Gastoestand	Dichtheid (bij 273,15 K en 1,013 bar)	1,26 kg m ⁻³
	Dichtheidsverhouding t.o.v. lucht (bij 288,15 K en 1,013 bar)	0,98
	Soortelijke warmte (bij 298,15 K en 1,013 bar)	1,54 kJ kg ⁻¹ K ⁻¹
	Thermische geleidbaarheid (bij 288,15 K en 1,013 bar)	0,0188 J s ⁻¹ m ⁻¹ K ⁻¹
Kritische punt	Temperatuur	282,65 (9,5) K (°C)
	Druk	50,76 bar
	Dichtheid	218 kg m ⁻³
Tripelpunt	Temperatuur	104 (-169,2) K (°C)
	Dampdruk	0,0012 bar
	Smeltwarmte	119,5 kJ kg ⁻¹
Overige kengetallen	Ontstekingstemperatuur	698 (424,9) K (°C)
	Explosiegrenzen in lucht	2,4-32,6 vol.-%
	Calorische waarde volgens DIN 51850	63414 kJ kg ⁻³

De data, waarden en aanwijzingen, hier in dit document vermeld, worden correct geacht op het moment van uitgave. De uitgever aanvaardt echter geen enkele aansprakelijkheid voor schade in welke vorm dan ook ontstaan door het gebruik van gegevens uit dit document.
Stand: 04.2013