

Ethylchlorid

VESTOLIT Basischemie

Bei Raumtemperatur gasförmiges Alkylchlorid mit ätherischem Geruch, leicht zu einer farblosen Flüssigkeit komprimierbar. Ethylchlorid findet unter anderem Verwendung als chemisches Zwischenprodukt zur Herstellung von Metallalkylen und Ethylcellulose.

Klassifizierung

- Ethylchlorid C_2H_5Cl
- Monochlorethan
- Chlorethan
- Chlorethyl
- CAS-Nr. 75-00-3
- Molmasse: 64,52 g/mol

Einsatzgebiete

- Chemische Industrie (Alkylierung)
- Ethylcellulose
- Ethylbenzol / Styrol (Katalysator)
- Metallalkyle (z. B. Al-Alkyle, Ziegler-Natta-Katalysatoren)
- TEL = Bleitetraethyl

Lieferdaten

Eigenschaften	Prüfmethode ¹⁾	Einheit	Wert
Gehalt GC	DIN 51 619	% (m)	≥ 99,8
Abdampfdruckstand	ASTM D 2109	mg/kg	≤ 50
Wassergehalt	DIN EN ISO 10101	mg/kg	≤ 100
Säuregehalt (als HCl)	ASTM D 2989	mg/kg	≤ 10

¹⁾ Messung in Anlehnung an die jeweils gültige Norm

Physikalische Daten (Literaturangaben)

Charakterisierung		Einheit	Wert
Siedetemperatur	bei 1013 hPa	°C	12,3
Dichte	bei 0 °C	g/cm ³	0,924
Verdampfungswärme am Siedepunkt		kJ/kg	395,2
spezifische Wärme		kJ/kg K	1,57
Dampfdruck	bei 0 °C	hPa	624
Dampfdruck	bei 10 °C	hPa	930
Dampfdruck	bei 20 °C	hPa	1.344
Dampfdruck	bei 30 °C	hPa	1.889
Dampfdruck	bei 40 °C	hPa	2.591
Dampfdruck	bei 50 °C	hPa	3.477
Dampfdruck	bei 60 °C	hPa	4.574
Kritische Temperatur	-	°C	183
Kritischer Punkt	-	bar	52,7
Löslichkeit bei 0 °C	Wasser in Ethylchlorid	g/l	0,7
Löslichkeit bei 0 °C	Ethylchlorid in Wasser	g/l	4,55
Explosionsgrenzen in Luft	-	Vol. %	3,6-14,8
Zündtemperatur	DIN 51 794	°C	517

Sicherheitsdaten, Transportklassen und toxikologische Daten sind dem aktuellen EU-Sicherheitsdatenblatt (MSDS) zu entnehmen. Weitere Auskünfte und Hinweise erhalten Sie von unserem Technischen Service unter Customer-Service.Europe@vestolit.com.