

Magnesiumchloridlösung

Durchschnittsanalyse

Formel	MgCl ₂ · 12 H ₂ O + MgCl ₂ · 8 H ₂ O		
Magnesiumchlorid	MgCl ₂	32.8%	435 g/l
Magnesiumsulfat	MgSO ₄	1.8%	24 g/l
Natriumchlorid	NaCl	0.8%	10 g/l
Kaliumchlorid	KCl	0.2%	3 g/l
Sonstiges vorwiegend Kristallwasser	H ₂ O	64.4%	857 g/l

Beschaffenheit

Praktisch gesättigte und neutral reagierende wässrige Salzlösung, schwach hygroskopisch

Physikalische Eigenschaften

Farbe	weiss bis schwach gelblich
Dichte	1'330 kg/m ³
Molare Masse:	95.21 g/mol für MgCl ₂
Viskosität:	ca. 14 cP bei 20 °C
Sättigungskonzentration bei 20 °C	ca. 34% MgCl ₂
Statistische Warennummer	282731000
Erstarrungspunkt:	- 16 °C; im Gebiet zwischen der Verladetemperatur und – 16 °C entstehende Salzausscheidungen stören auch im Winter beim Umschlag praktisch nicht; sie lösen sich zudem bei Erwärmung oder Verdünnung wieder auf.
Verladearten:	Leih- und Kundenkesselwagen, Kunden-Tankwagen und Kleingebinde. Kundenfahrzeuge und Kleingebinde sind frachtfrei und gereinigt einzusenden.

Verpackung

lose

Verwendung

- zur Herstellung anderer Magnesiumverbindungen
- Ausgangsstoff für Magnesiabindemittel (Estriche, Schleifsteine)
- zur Herstellung von Schmelzsalzen für Leichtmetall-Legierungen
- zur Staubbekämpfung
- als Auftau- Frostschutzmittel
- Für Kühlsolen, Spüllaugen für Tiefbohrungen
- Beim Quentin-Verfahren der Zuckerindustrie

Hersteller

K+S