

Bittersalz rein, technisch

Durchschnittsanalyse

Formel	MgSO ₄ · 7 H ₂ O	
Magnesiumsulfat	MgSO ₄	49 % (= 9.8% Mg)
Sulfat	SO ₃	33 % (= 13% S)
H ₂ O		51 %
Kaliumsulfat + Calciumsulfat	K ₂ SO ₄ + CaSO ₄	0.1 %
Kaliumchlorid + Natriumchlorid	KCl + NaCl	0.04 %
Vanadium	V	< 0.6 ppm

Garantierter Gehalt

Magnesiumsulfat	MgSO ₄	48 %
-----------------	-------------------	------

Granulometrie

Kristallin: Korngrenzen zwischen 0.1 und 3mm

Physikalische Eigenschaften

Farbe	weiss
Schüttdichte	950 kg/m ³
Dichte	1'700 kg/m ³
Molare Masse	246.47 g/mol
Schüttwinkel	33 °
Schmelzpunkt	schmilzt inkongruent bei 48.1 °C unter Bildung von MgSO ₄ · 6 H ₂ O und einer daran gesättigten Lösung
Löslichkeit	schnell und praktisch rückstandsfrei in Wasser.
Sättigungspunkt bei 20 °C	25.8 Gew. % MgSO ₄
Besonderheiten:	Bittersalz ist empfindlich gegen Schwankungen der Temperatur und Luftfeuchte. 20 °C + Feuchte < 45%: H ₂ O-Abgabe, Verwitterung 20 °C + Feuchte > 90% H ₂ O-Aufnahme, Zerfliessen über 48.1 °C nicht mehr beständig. Starke Verbackungen sind möglich. Die Löslichkeit ist dadurch jedoch nicht beeinträchtigt.

Verpackung

Säcke	25 kg Säcke auf Paletten
	50 kg Säcke auf 1'050 kg Paletten
Big-Bags	500 kg

Verwendung

- Landwirtschaft als raschwirkender Blattdünger, als Mineralstoff in der Tierernährung
- Bau-, Zellstoff-, Waschmittel-, Kunststoff und Klebstoffindustrie
- zur Herstellung von synthetischem Meerwasser, Pigmenten und feuerfesten Materialien
- Rauchgasentschwefelung
- zur Erzeugung anderer Mg-Verbindungen

Hersteller

K+S