

64135 Magnesiumhydroxidcarbonat, Magnesiumcarbonat basisch

Chemische Zusammensetzung : $4\text{MgCO}_3 \cdot \text{Mg}(\text{OH})_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

Magnesiumcarbonat (MgCO_3) ist ein weisses, in Wasser sehr schwer lösliches Pulver. Es entsteht aus wässriger Lösung nur, wenn diese viel überschüssige Kohlensäure enthält. Magnesiumcarbonat kann mit 5, 3 und 1 Mol Kristallwasser kristallisieren und wird beim Kochen mit Wasser allmählich zu basischem Carbonat zersetzt. Magnesiumcarbonat kommt als Mineral Magnesit vor.

Viel häufiger als das reine Magnesiumcarbonat wird in Medizin und Technik ein künstlich dargestelltes, basisches Magnesiumcarbonat (Magnesia alba) verwendet. Man erhält Magnesiumhydroxidcarbonat meist durch Ausfällen einer Magnesiumsulfatlösung mit Soda.

Das Magnesiumhydroxidcarbonat ist ein schneeweisses, sehr leichtes, lockeres, wasserunlösliches Pulver, das sich in Säuren viel schneller auflöst als Magnesit und daher als Ausgangsmaterial für die Herstellung anderer Magnesium-Verbindungen dient.

Ferner verwendet man es als Mittel gegen Magenübersäuerung, als Zahnpulver, Wundstreupulver, als Gegenmittel bei Vergiftungen mit Säuren, Arsenik und Metallsalzen, zur Herstellung von Pudern, Putzpulvern usw., als Füllmittel für Farben, Papier, Kautschuk, als feuerfestes Material, zur Hitzeisolierung u. dgl.

Analysenzertifikat

Prüfparameter	Soll-Werte	Ist-Werte
Lösliche Stoffe	max. 1.5 %	< 1.5 %
Essigsäure-Unlösliches	max. 0.07 %	< 0.07 %
Chlorid (Cl)	max. 0.1 %	< 0.1 %
Sulfat (SO ₄)	max. 0.5 %	< 0.5 %
Calcium (Ca)	max. 1.5 %	< 1.5 %
Eisen (Fe)	max. 0.07 %	< 0.07 %
Füllgewicht	ca. 100.0 g/l	103.0 g/l
Gehalt MgO	40.0 – 45.0 %	42.5 %