

MICROVER CP2

CARBONATO DE CALCIO ULTRAMICRONIZADO

ANALISIS QUIMICO

Insolubles en ácido clorhídrico	2.50%
Oxido Férrico	0.13%
Oxido de Aluminio	0.21%
Oxido de Calcio	54.60%
Oxido de Magnesio	1.60%
Pérdida por calcinación	40.70%
Carbonato de Calcio	97.40%
Carbonato de Magnesio	1.67%

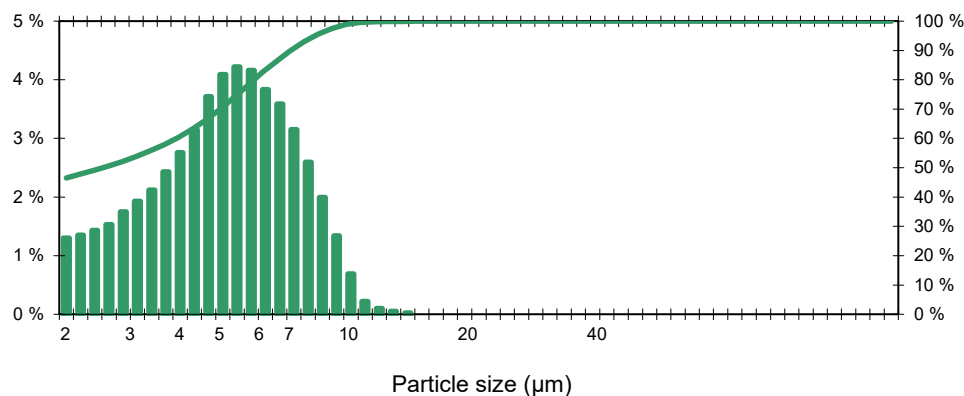
ANALISIS FISICO

Blancura en seco (H)	96.00
Color por calcinación	Blanco
Estado de Agregación	Sólido
Punto de fusión	1339 °C
Número CAS	471-34-1

TABLA DE DISTRIBUCION DE PARTICULAS

High Size	Under %	High Size	Under %	High Size	Under %	High Size	Under %	High Size	Under %	High Size	Under %	
188	100.00	84.5	100.00	38.0	100.00	17.1	100.00	7.69	97.58	3.46	60.34	D [v, 0,9] 6.20 µm
175	100.00	78.6	100.00	35.4	100.00	15.9	100.00	7.15	95.59	3.20	57.91	
163	100.00	73.1	100.00	32.9	100.00	14.8	100.00	6.65	93.00	2.99	55.79	
151	100.00	68.0	100.00	30.6	100.00	13.7	100.00	6.18	89.85	2.78	53.86	D [v, 0,5] 2.33 µm
141	100.00	63.2	100.00	28.4	100.00	12.8	100.00	5.75	86.26	2.59	52.11	
131	100.00	58.8	100.00	26.4	100.00	11.9	100.00	5.35	82.43	2.40	50.58	
122	100.00	54.7	100.00	24.6	100.00	11.1	99.98	4.97	78.27	2.24	49.15	D [v, 0,1] 0.35 µm
113	100.00	50.8	100.00	22.9	100.00	10.3	99.93	4.62	74.05	2.08	47.80	
105	100.00	47.3	100.00	21.3	100.00	9.56	99.83	4.30	69.96	1.93	46.50	
97.8	100.00	44.0	100.00	19.8	100.00	8.89	99.61	4.00	66.25			
90.9	100.00	40.9	100.00	18.4	100.00	8.27	98.92	3.72	63.10			

GRAFICO DE DISTRIBUCION DE PARTICULAS



PRINCIPALES APLICACIONES

Utilizado como carga mineral en recubrimientos plásticos y en PVC, logrando en estos últimos gran resistencia al impacto.

OBSERVACIONES

Carbonato de calcio natural de alta pureza de origen sedimentario.

Por ser un producto natural, el mineral puede presentar pequeñas alteraciones en sus componentes.

