

FICHA TÉCNICA

ANHIDRITA

El aporte de azufre al suelo se realiza a través de diversas formas azufradas, entre las cuales una de las más utilizadas es la anhidrita, por ser una alternativa no solo económica sino además ecológica. Consiste principalmente de sulfato de calcio (CaSO_4) y su utilización más difundida ha sido tradicionalmente como corrector químico de suelos sódicos, o como mejorador de la estabilidad de la estructura del suelo. Sin embargo es una fuente de azufre de bajo costo y efectiva, ya que sus componentes son de rápida disponibilidad para las plantas, aun cuando su solubilidad en agua es inferior respecto de otros sulfatos (solubilidad de la sal pura: 3 gr/l de agua a 25 °C).

Descripción: Anhidrita natural

Composición Química : Sulfato de Calcio

Análisis químico Promedio

SiO_2	1,637%
Fe_2O_3	0,044%
Al_2O_3	0,079%
CaO	36,730%
MgO	0,377%
Na_2O	0,091%
K_2O	0,070%
SO_3	54,737%

El Sulfato cálcico se comercializa en la siguiente forma:

SULFATO CALCICO	
FORMULA QUIMICA	CaSO_4
PUREZA	85-95%
GRANULOMETRIA	0-80 mm
HUMEDAD	1-3%
AZUFRE	20-23%

ENVASES:

A GRANEL