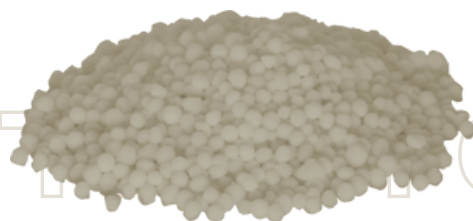


FOSFONITRATO



El **Fosfonitrato** también conocido como Nitrato de Amonio (NA) es un fertilizante que aporta básicamente Nitrógeno (N) a los cultivos, es un fertilizante muy apreciado por los agricultores ya que contiene un balance de 50% de Nitrógeno Amoniacal (NH_4) y 50% de Nitrógeno Nítrico (NO_3) lo cual le da un efecto visual muy marcado inmediatamente después de la aplicación.



Características Físicas y Químicas

Nombre Químico:	Nitrato de Amonio
Otros Nombres:	Fosfonitrato, Nitrofosfato, Sulfonit o Sal Nítrica.
Fórmula Química:	NH_4NO_3
Peso Molecular (g/mol):	80.04
Contenido de Nitrógeno Total (N):	33% de Nitrógeno (w/w)
Contenido de Nitrógeno Amoniacal (NH_4^+):	16.5% de Nitrógeno (w/w)
Contenido de Nitrógeno Nítrico (NO_3^-):	16.5% de Nitrógeno (w/w)
Contenido de Fósforo total (P_2O_5):	3.0% de Pentóxido de Fósforo (w/w)
Presentación Física:	Perlas o Gránulos esféricos color blanco o verde.
Tamaño de partícula:	1.2 a 3.5 mm
Solubilidad en agua, a 20° C (100 g/100 ml):	200g/100 ml de agua
pH en solución al 10%:	5.5 – 6.5 Unidades
Densidad Aparente (Kg/m³):	913 – 1,000 Kg/m ³
Índice de Salinidad:	104.7
Humedad Relativa Crítica (a 30° C):	59%
Acidez equivalente a Carbonato de Calcio:	59 partes de Carbonato de Calcio por 100 de FFN.



Comportamiento en el suelo

El Sulfonit (FFN) ó Nitrofosfato (NFF) contiene 16.5% Nitrógeno Amoniacal (NH_4) el cual es de disponibilidad retardada o moderada y 16.5% de Nitrógeno Nítrico (NO_3) el cual es de disponibilidad inmediata o rápida, lo cual permite que el cultivo muestre una respuesta y efectos inmediatos a la aplicación, la desventaja de la fase Amoniacal es que igual que otros fertilizante con esta base, el amoniaco presenta pérdidas significativas de nitrógeno por efecto de la volatilización. Una vez que el Amonio (NH_4) es absorbido por las arcillas y la materia orgánica del suelo, y este ha pasado por el proceso de nitrificación es entonces disponible y fácilmente absorbido por las plantas.

