

## FERTILIZANTES

## NITROGENADOS



## SULFATO DE AMONIO 21-0-0 24S

### DATOS BÁSICOS

- **NOMBRE COMERCIAL:**  
SULFATO DE AMONIO
- **GRADO EQUIVALENTE:**  
21-0-0 24S
- **CATEGORÍA:**  
FERTILIZANTE
- **FAMILIA:**  
NITROGENADOS
- **PRESENTACIÓN:**  
SÓLIDO GRANULADO EN BOLSAS DE 50Kg

### FORMULACIÓN

NITRÓGENO TOTAL (AMONIAICAL)	21 %
AZUFRE TOTAL (COMO SULFATO)	24%
ACIDEZ LIBRE (H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> )	0,1%
HUMEDAD	1 %
PESO MOLECULAR	132,14

El nitrógeno es esencial en la planta. Forma parte de cada célula viva. Las plantas requieren grandes cantidades de nitrógeno para crecer normalmente. El Nitrógeno es necesario para la síntesis de la clorofila y como parte de la molécula de la clorofila, está involucrado en el proceso de la fotosíntesis. Es componente de vitaminas y de los sistemas de energía de la planta. Es también un componente esencial de los aminoácidos; por lo tanto, el nitrógeno es directamente responsable del incremento de proteínas en las plantas, estando directamente relacionado con la cantidad de hojas, brotes, tallos, etc.

En cereales el nitrógeno es determinante en la cantidad de proteínas de los granos.

### DESCRIPCION

Hasta la aparición de la urea, el sulfato de amonio era un fertilizante muy popular. Puede obtenerse como subproducto de algunas industrias o como producto de síntesis de mejor calidad y pureza.

El Sulfato de Amonio es la fuente con mayor contenido de azufre como sulfato, de alta disponibilidad para cultivos.

### APLICACIONES

Al combinar el aporte de nitrógeno con azufre es ideal para cultivos de trigo y maíz, o como base para realizar mezclas. Aporta nutrientes que son rápidamente absorbidos por las plantas.

En suelos alcalinos, los iones sulfato se combinan con el calcio para formar yeso, resultando en una alta inmovilización de los iones sulfato.

En suelos ácidos, los sulfatos reaccionan con los cationes potasio, aluminio, hierro o magnesio, formando sulfatos de solubilidad variable.

En suelos neutros a ácidos, es muy poco probable que el nitrógeno amoniacal se pierda cuando el fertilizante se aplica en cobertura. En suelos alcalinos, sin embargo, puede volatilizarse algo del amonio.

Por lo mencionado, el sulfato de amonio no debería aplicarse al voleo y ser aplicado directamente al suelo o mezclado con otros fertilizantes. Se recomienda aplicarlo en pre-siembra.

También es un producto muy versátil y altamente soluble, pudiendo utilizarse en fertirriego, aunque la presentación cristalina es la más indicada para esta práctica. Asimismo, también puede utilizarse en aplicaciones foliares.

**FERTILIZANTES****NITROGENADOS****DOSIFICACIÓN**

No se recomiendan dosis mayores de 40 kg/ha de producto sobre la misma línea de siembra, ya que existen severos riesgos de fitotoxicidad a la semilla. En cambio, localizado entre hileras, al costado o por debajo de la línea de siembra no existen limitaciones de cantidades.

**MANIPULEO Y ALMACENAJE**

- De los fertilizantes nitrogenados es el de mayor humedad crítica (HC), por lo tanto como producto puro es aquel de menor tendencia a absorber humedad del aire.
- Se recomienda su almacenaje en recintos cerrados, bien ventilados y con ambiente seco, donde la temperatura no debe ser elevada.
- El producto debe mantenerse embolsado sobre tarimas, sin entrar en contacto con el suelo, y lejos de fuentes de calor. No dejar envases abiertos porque se humedece en contacto con el aire (es higroscópico).
- Se debe Separar, la estiba del techo por lo menos un metro. Dejar espacio entre ellas para permitir la circulación de aire.