

Nitrogenados inorgánicos

Curso de césped · Tema 5: Abonado de céspedes · Clase 7

En 3 ideas

1. No son «mejores» ni «peores» que el mantillo; son otra herramienta, con ritmos distintos y con riesgos de lavado o de quemadura si se aplican a ciegas.
2. Entender cómo se comportan en el suelo os ahorra sacos mal elegidos y praderas que un día se ponen negras de verde y al siguiente se quedan flojas.
3. El nitrógeno amoniacal tiende a quedar retenido por los coloides del suelo, así que se lixivia menos que el nítrico... siempre que haya capacidad de cambio: en arenas pobres en materia orgánica también puede escaparse.

Puntos clave de la clase

1. En pocos días, con temperatura y vida microbiana a favor, suele transformarse en nítrico.
2. El ejemplo clásico es el sulfato amónico: abono sólido, alrededor de un veintiuno por ciento de nitrógeno y además bastante azufre.
3. Acidifica el suelo, de modo que encaja en suelos salinos o cuando buscáis un ambiente más ácido para ciertas especies.
4. Si lo usáis con frecuencia, conviene vigilar el calcio, porque ese sulfato moviliza calcio que el riego puede lavar.
5. La planta las asimila deprisa, pero el agua las arrastra con facilidad; por eso pedís fraccionar.
6. El nitrato sódico, el viejo nitrato de Chile, ronda el dieciséis por ciento de nitrógeno y en césped ornamental se ve poco.

Herramientas y materiales

- ☐ Arena
- ☐ Mantillo
- ☐ Abono



cursosdejardineria.com

Escanea el código para ver esta clase completa y escuchar su podcast.

<https://cursosdejardineria.com/curso/cesped/tema/5/clase/7>

© Academia de Jardinería