

Hierro y clorosis férrica

Curso de césped · Tema 5: Abonado de céspedes · Clase 14

En 3 ideas

1. El hierro casi siempre está en el suelo, pero eso no garantiza que la planta lo tome.
2. Interviene en la formación de clorofila y en procesos enzimáticos, y la planta lo absorbe sobre todo como ión ferroso.
3. Cuando falta disponible, el verde se apaga entre nervios y la pradera parece cansada aunque el nitrógeno no falte.

Puntos clave de la clase

1. Es una de esas situaciones en las que el análisis total del suelo puede decir «hay hierro» y, aun así, el césped grita que no lo ve.
2. La clorosis férrica aparece sobre todo en suelos alcalinos, de pH alto.
3. Las causas habituales son el exceso de carbonato cálcico en el suelo o de bicarbonato en el agua de riego, que inmovilizan el hierro.
4. También hay interacciones en medio ácido cuando sobran cobre, manganeso o zinc.
5. El síntoma es el mismo verde pálido intervenal; el origen puede ser una lista larga, y tratar solo el síntoma sin mirar el suelo os hace repetir el tratamiento cada pocas semanas.
6. En jardines mediterráneos con agua dura, este guion se repite cada primavera si no cambiáis el enfoque.

Herramientas y materiales

- ☐ Mantillo
- ☐ Fertilizante

Errores típicos

- No porque falte en el mapa geológico del suelo, sino porque el pH, el bicarbonato del agua y el fósforo a mansalva lo dejan fuera del alcance de la raíz.



cursosdejardineria.com

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

<https://cursosdejardineria.com/curso/cesped/tema/5/clase/14>

© Academia de Jardinería