

Intercambio iónico

Curso de césped · Tema 3: Condiciones edafoclimáticas · Clase 10

En 3 ideas

1. Hasta ahora hemos mirado el suelo casi como un edificio físico: textura, estructura, poros y circulación del agua.
2. Algunas partículas del suelo adsorben iones en su superficie y pueden intercambiarlos con la solución del suelo.
3. Esa capacidad está ligada a los coloides —arcilla, moléculas húmicas, oxihidróxidos de hierro y aluminio— y, en menor grado, a limos y arenas muy finas.

Puntos clave de la clase

1. Al conjunto se le llama complejo adsorbente o complejo de cambio.
2. La unidad de esa propiedad es la capacidad de intercambio iónico, a menudo llamada capacidad de intercambio catiónico y resumida en las siglas CIC.
3. No es un detalle de laboratorio para presumir: afecta de lleno a la nutrición vegetal.
4. Un valor de CIC superior a veinticinco miliequivalentes por cien gramos suele indicar un buen nivel de intercambio y es típico de suelos arcillosos.
5. Entre veinte y diez, el suelo suele ser apto y suele corresponder a texturas francas.
6. Por debajo de diez o cinco, el intercambio puede ser deficitario y aparece con frecuencia en suelos arenosos, donde el abono se lava con facilidad si no se dosifica con cuidado.

Herramientas y materiales

- ☐ Arena
- ☐ Abono
- ☐ Fertilizante
- ☐ Nivel

Errores típicos

- No hace falta memorizar la cifra exacta de vuestro jardín si aún no tenéis análisis: la textura y la materia orgánica ya os adelantan si la despesa es grande o pequeña.



cursosdejardineria.com

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

<https://cursosdejardineria.com/curso/cesped/tema/3/clase/10>

© Academia de Jardinería