

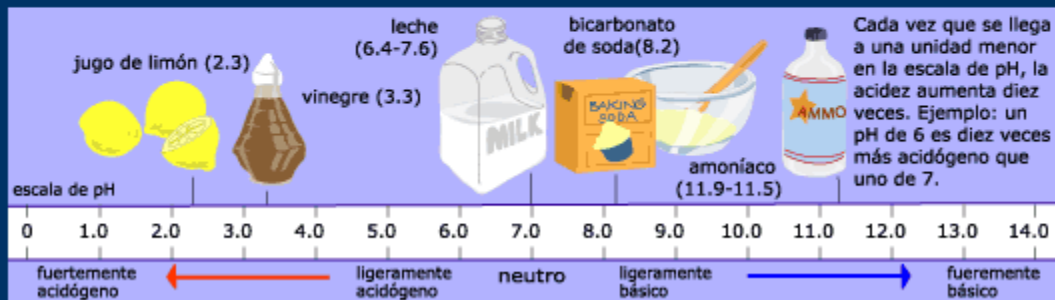


El pH del suelo

¿QUÉ ES EL pH DEL SUELO?

Ciertas sustancias, como el jugo de limón, son ácidas y tienen sabor agrio. Otras, como la aspirina, son bases, con sabor amargo. Las sustancias que no son ni acidógenas ni básicas son neutras.

El pH de una sustancia, como suelo, mide cuán acidógena o básica es. La escala de pH va de 0 a 14. A la mitad, pH 7, es neutra. Un valor pH menor de 7 es acidógeno; mayor de 7 es básico.

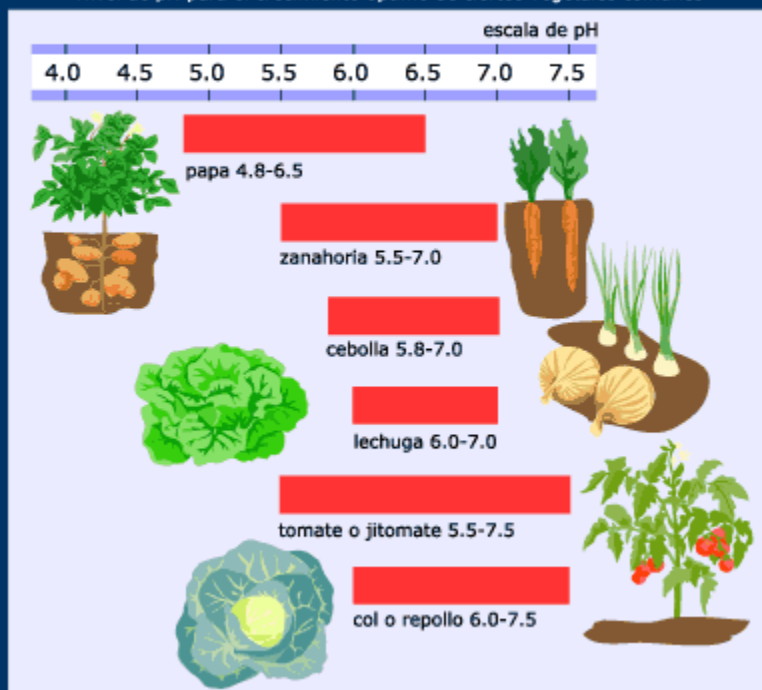


¿POR QUÉ ES IMPORTANTE EL pH DEL SUELO?

El pH del suelo afecta la salud de las plantas. Para que éstas puedan utilizar un nutriente, el mismo tiene que estar previamente disuelto en agua. Muchos de los nutrientes necesarios se disuelven cuando el suelo es ligeramente acidógeno. Muchas plantas crecen bien entre pH de 6 a 7.

Cuando el suelo es acidógeno, los minerales como hierro y manganeso se disuelven en el agua de la tierra. En pequeñas cantidades, ayudan a las plantas a crecer. Pero si el suelo es muy acidógeno, estos minerales abundan y pueden hacer daño, o hasta matar las plantas.

Nivel de pH para el crecimiento óptimo de ciertos vegetales comunes



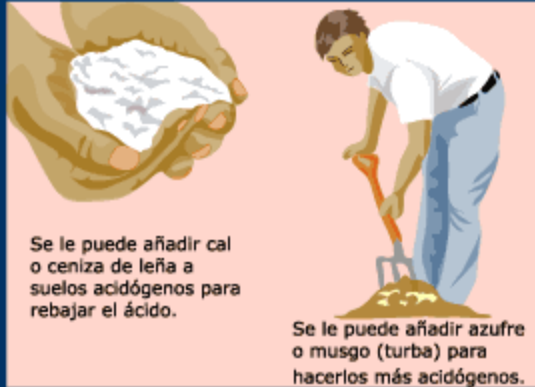
¿CÓMO SE MIDE EL pH DEL SUELO?

Muchos tintes cambian de color al contacto con ácidos o bases. Para medir el pH se puede saturar un suelo con un tinte unos minutos y se observa el color del líquido.



¿CÓMO SE CAMBIA EL pH DEL SUELO?

Se le pueden añadir sustancias que lo hagan más o menos acidógeno.



Se le puede añadir cal o ceniza de leña a suelos acidógenos para rebajar el ácido.

Se le puede añadir azufre o musgo (turba) para hacerlos más acidógenos.