

## Principio

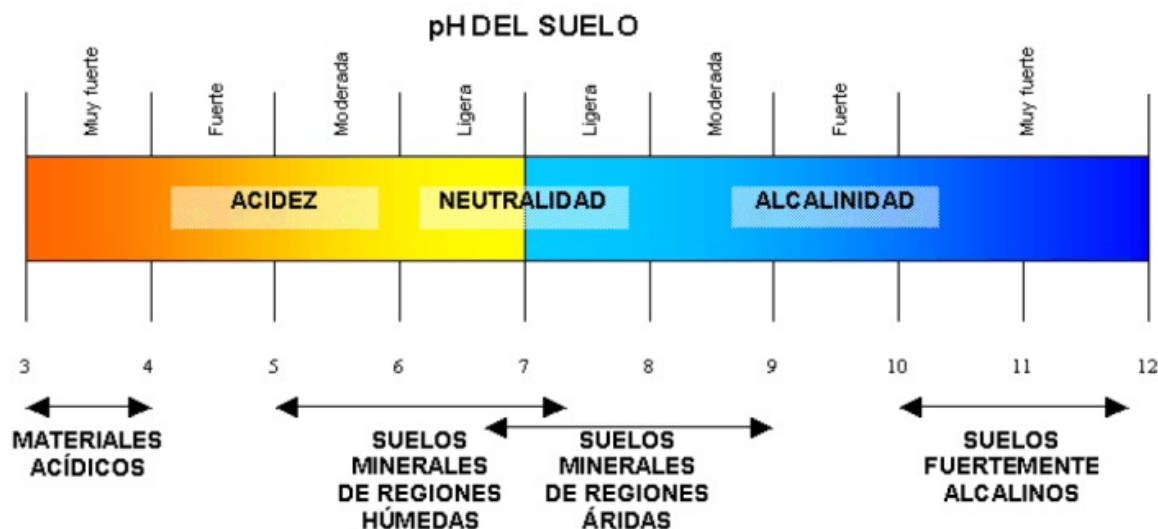
La medición potenciométrica del pH se basa en la diferencia entre el potencial eléctrico de una solución y el de un electrodo. Esta medición es relativa y depende del tipo de electrodo y la temperatura.

El pHmetro debe ser calibrado con soluciones estándar de pH conocido. El pH es la unidad potenciométrica de medición, que indica el grado de acidez o alcalinidad en soluciones acuosas y se define como:  $\text{pH} = -\log[\text{H}^+]$  Para iniciar la medición de pH es muy importante realizar los pasos de ajuste del equipo, con el fin de verificar las desviaciones de los valores reales de las soluciones Buffer.

Este protocolo se basará en la norma técnica colombiana NTC 5264; Esta norma describe la determinación del pH o acidez activa de los suelos, en el laboratorio, a través de un método potenciométrico.

La estimación del pH es determinante en los cultivos:

- Disponibilidad de nutrientes para las plantas
- Determina su solubilidad sino porque controla el tipo de actividad biológica
- la mineralización de la materia orgánica
- concentración disponible de iones y sustancias tóxicas
- capacidad de intercambio catiónico de suelos
- Enfermedades de las plantas



**COMUNÍCATE CON NOSOTROS PARA MAYOR INFORMACIÓN**

▼ Santa Cruz:  
(591 3) 3116969 / (591 3) 3120130

▼ La Paz:  
(591 2) 2128418 / (591 2) 2120793

▼ Cochabamba:  
(591 4) 412 9049

[www.hannabolivia.com](http://www.hannabolivia.com)