

Actividad de laboratorio: pH del suelo¹.

Problema: ¿Cómo se determina la acidez de la disolución de suelo?

Objetivo: Determinar experimentalmente el carácter ácido, básico o neutro de la disolución de suelo en una muestra.

Preparación

Materiales: vaso de precipitados de 250 mL, agitador de vidrio, embudo de plástico, una hoja de papel filtro, 4 tubos de ensayo, gradilla, muestra de suelo tamizado, pizeta con agua destilada, papel pH y escala de colores.

Procedimiento

Pesa 5 g de suelo y colócalos en un vaso de precipitados con 50 mL de agua destilada y agita durante unos minutos. Permite que al menos la mitad del volumen del suelo se asiente y filtra la parte líquida.

Coloca 1 mL del filtrado en un vidrio de reloj y determina su carácter ácido o básico con una tira de papel tornasol y su acidez

¹ Rico, A. y Pérez., R. (2014) Química I, Agua y Oxígeno. Colegio de Ciencias y Humanidades. UNAM

con papel pH. Compara los colores obtenidos con la escala patrón.

Puedes utilizar como testigo el pH del agua destilada.



Resultados

- ¿Cuál es el pH de la disolución de suelo?
- Con base en el valor obtenido responde, ¿es ácido, básico o neutro el carácter de la disolución de tu muestra de suelo?
- ¿Qué significa que el suelo sea ácido, básico o neutro?
- ¿Cómo se determina el pH del suelo?