

pH de la Precipitación Usando Tiras de pH y Cristales de Sal Grandes

Guía de Laboratorio

Actividad

Medir el pH de la precipitación usando tiras de pH y cristales de sal grandes.

Qué se Necesita

- Hoja de Datos de la Investigación de la Atmósfera
- 3 vasos de precipitación de 100 ml limpios
- Cristales de sal grandes (0,5mm a 2mm de diámetro)
- Recipiente de muestra cubierto que contenga al menos 30 ml. de lluvia o de nieve derretida
- Pinzas
- Guantes de látex
- Varilla para agitar o cuchara
- Bolígrafo o lapicero
- Tiras de pH
- Agua destilada en una pizeta

En el Campo

1. Verter una muestra de lluvia o nieve derretida de 50 ml (o menos si no tiene 50 ml) del recipiente de muestra en un vaso de precipitación limpio. Se debe tener al menos 30 ml de muestra para medir el pH.
2. Ponerse los guantes de látex.
3. Usar las pinzas para añadir un cristal de sal en el vaso de precipitación .
4. Mezclar bien el contenido del vaso de precipitación con la varilla o con una cuchara hasta que la sal se haya disuelto.
5. Seguir las instrucciones que vienen con la tira de pH para medir el pH de la muestra. Anotar el valor de éste en la *Hoja de Datos*.
6. Si sobran al menos 30 ml de lluvia o nieve en el recipiente con la muestra, repetir los pasos 1-5. Si no, repetir el paso 5. Continúe hasta que se tenga un total de 3 mediciones de pH.
7. Calcular la media de las 3 mediciones de pH y anotarla en la *Hoja de Datos*.
8. Comprobar para asegurarse de que cada medición varía menos de una unidad (1,0) con respecto a la media de pH. Si no están en este rango, entonces repetir las mediciones. Si las mediciones siguen sin cumplir esto, discutir con el profesor/a sobre posibles problemas.
9. Desechar las tiras de pH usadas y enjuagar los vasos de precipitación y el recipiente de muestra tres veces con agua destilada.