

Conservar una Muestra de Agua para Analizarla en Clase

Guía de Campo

Actividad

Conservar una muestra de agua para realizar en clase el análisis de pH, conductividad o salinidad, alcalinidad y nitratos.

Qué se Necesita

- Q Botella de polietileno con tapón de 500 ml
- Q Rotulador permanente
- Q Cinta adhesiva protectora
- Q Guantes de látex

En el Campo

1. Etiquetar una botella de polietileno de 500 ml con el nombre del centro escolar, el nombre del profesor o profesora, el nombre del sitio, la fecha y la hora de recogida.
2. Enjuagar la botella y la tapa con el agua de la muestra tres veces.
3. Llenar la botella con el agua de la muestra hasta que el agua tenga forma de cúpula en la parte alta de la botella, de tal manera que, cuando se ponga el tapón no quede aire en el interior.
4. Poner la tapa y sellarla con la cinta adhesiva.

Nota: La cinta sirve como etiqueta, y un indicador de si la botella ha sido abierta. La cinta NO debe estar en contacto con la muestra de agua.

5. Guardar esas muestras en el frigorífico a unos 4° C hasta que sean analizadas (dentro de las dos horas siguientes para el pH y nitratos y dentro de las 24 horas para alcalinidad y salinidad o conductividad eléctrica).
6. Una vez que la etiqueta se abre lo primero que hay que hacer es el análisis de salinidad o conductividad eléctrica, después el del pH, después el de nitratos y por último el de alcalinidad. La muestra deberá alcanzar 20° - 27° C antes de medir la conductividad eléctrica. Todas las mediciones deberían ser realizadas durante la misma sesión de laboratorio.