

pH EN SOLUCION

1. OBJETIVOS.

Establecer la metodología analítica para la determinación de pH en soluciones.

2. RECURSOS MATERIALES.

- 2.1 pH metro.
- 2.1 Tampones de pH 1.0, 2.0, 4.0, 7.0 y 10.
- 2.2 Agua destilada.
- 2.3 Material de uso común en Laboratorio.
- 2.4 Software StarLims.

3. GENERALIDADES.

El pH es una medida de la acidez o de la alcalinidad de una solución. El método más exacto y comúnmente más usado para medir el pH es usando un medidor de pH (o pHmetro), un electrodo y los resultados se obtienen en forma directa

4. DESCRIPCION DE LA ACTIVIDAD

- 4.1 Calibrar pH metro con tampones y determinar el pH de soluciones.
- 4.2 Si la solución contiene demasiado sólidos en suspensión filtrar la muestra con filtro wattman # 42 o equivalente.
- 4.3 Introducir el electrodo de pH en la solución cuidando de no tocar el fondo.
- 4.4 Espere que el instrumento marque el valor de pH estable.
- 4.5 Traspasar las lecturas de pH directas al software StarLims.

5. MEDIDAS DE PREVISION

Código : LB-ST-GPD-LQC-0048

Aprobado por : Maritza Jofre C

Última Revisión : 20-09-2024

Revisión : 08

**Doc. de Consulta o Entrenamiento. Este Documento impreso es válido solo para el día
19/01/2026**

2 de 3

pH EN SOLUCION

El instrumento no puede ser sometido a sobre voltajes cuide siempre que tanto la batería como la fuente externa de corriente sean las apropiadas (9VDC). También se debe tener precauciones con el electrodo no se debe introducir en soluciones muy ácidas ni muy concentradas, use como alternativa diluciones.

Código : LB-ST-GPD-LQC-0048

Aprobado por : Maritza Jofre C

Última Revisión : 20-09-2024

Revisión : 08

**Doc. de Consulta o Entrenamiento. Este Documento impreso es válido solo para el día
19/01/2026**

3 de 3