

MEDICION DE pH

Código : LB-ST-GPD-LQC-0042

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 4

MEDICION DE pH

1. OBJETIVOS.

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

2. RECURSOS MATERIALES.

- 2.1 pH metro.
- 2.2 Agitador Orbital Thermolyne Big Bill.
- 2.3 Agua destilada.
- 2.4 Material de uso común en Laboratorio.

3. GENERALIDADES.

El pH es una medida que **sirve para establecer el nivel de acidez o alcalinidad de una disolución**. La “p” es por “potencial”, por eso el pH se llama: potencial de hidrógeno.

Se expresa como el logaritmo negativo de base 10 de la concentración de iones hidrógeno. La siguiente ecuación representa esta definición:

$$\text{pH} = -\log_{10} [\text{H}^+] \quad [\text{H}^+] = 10^{-\text{pH}}$$

$$\text{pOH} = -\log_{10} [\text{OH}^-] \quad [\text{OH}^-] = 10^{-\text{pOH}}$$

$$\text{pH} + \text{pOH} = 14$$

4. DESCRIPCIÓN DE LA ACTIVIDAD.

- 4.1. Antes de cada medición verificar la calibración del instrumento.
- 4.2. Lavar el electrodo con agua destilada y secar cuidadosamente con una toalla nova.
- 4.3. Colocar el electrodo en contacto con la muestra cuidando de no tocar el fondo.
- 4.4. Espere que el instrumento marque el valor de pH estable
- 4.5. Registrar resultado es software StarLims.

Código : LB-ST-GPD-LQC-0042

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 4

MEDICION DE pH

5. MEDIDAS DE PREVENCION.

El equipo de protección personal es: Guantes de nitrilo, gafas de seguridad, tenida antiácida y zapatos de seguridad.

Código : LB-ST-GPD-LQC-0042

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

4 de 4