



# Karal S.A. de C.V.

Blvd. Aviadores 212, Col. Cd. Industrial, C.P. 37490, León, Gto.  
Tel. (01 477) 7 63 60 60 , 7 70 71 50  
[www.karal.com.mx](http://www.karal.com.mx), [ventas@karal.com.mx](mailto:ventas@karal.com.mx)

<b>Certificado de Análisis</b>		Lote	<b>32848</b>
Catálogo	Descripción del producto	CAS No.	
<b>0310</b>	<b>BUFFER pH 10 Azul Solución borato de sodio</b>	<b>1303-96-4</b>	<b>7732-18-5</b>

Grado	Fórmula	P.M.	Fecha Elaboración	Fecha Caducidad
<b>Reactivo</b>	<b>N / A</b>	<b>N / A</b>	<b>13 / 10 / 2021</b>	<b>Octubre 2023</b>

<b>Pruebas</b>	<b>Resultados</b>	<b>Especificaciones</b>
Valor de pH (25 °C)	10.02	10 - 10.02
Apariencia	LMS*	LMS*

**Observaciones:**

*Conforme a especificaciones.*

*\*LMS: Libre de Materia Suspendida.*

**Certificado emitido electrónicamente por lo cual carece de firma.**



# Karal S.A. de C.V.

Blvd. Aviadores 212, Col. Cd. Industrial, C.P. 37490, León, Gto.  
Tel. (01 477) 7 63 60 60 , 7 70 71 50  
[www.karal.com.mx](http://www.karal.com.mx), [ventas@karal.com.mx](mailto:ventas@karal.com.mx)

## Método de Análisis

El valor del pH es medido con un electrodo combinado de vidrio, después de una calibración de 3 puntos acorde a nuestros procedimientos con soluciones buffer de referencia. La incertidumbre reportada representa las incertidumbres expandidas expresadas con aproximadamente el 95% de confiabilidad usando un factor de convergencia de  $k = 2$ .

## Trazabilidad

Esta solución buffer es directamente trazable al NIST, con el material de referencia: 191d.

## Preparación

Este material de referencia es preparado gravimétricamente con fosfato de sodio dibásico anhidro/ fosfato de potasio monobásico y agua destilada y hervida.

## Almacenamiento

Almacenar de 15°C a 25°C, bien cerrado, en su empaque original

## Variación del pH con respecto a la Temperatura

T (°C)	pH
5	10.26
10	10.17
15	10.11
20	10.05
25	10.00
30	9.94
35	9.89
40	9.84
50	9.82

## Aplicación y uso correcto

Este material de referencia está planeado para su uso como estándar de calibración para instrumento de pH o electrodos de pH. El valor de pH es fuertemente dependiente de la temperatura. Es por lo tanto necesario mantener la temperatura constante durante la medición. Los detalles concernientes a la naturaleza de cualquier peligro y precauciones apropiadas que se deben tomar se proveen en las hojas de seguridad.