



# Karal S.A. de C.V.

Bld. 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>23461</b>
Catálogo	Descripción del producto	CAS No.	
<b>0310</b>	<b>BUFFER pH 10. Azul. Solución borato de sodio</b>	<b>1303-96-4 7732-18-5</b>	

Grado	Fórmula	P.M.	Fecha	Caducidad
Reactivo	N/A	N/A	23/03/2017	Septiembre 2018

Pruebas	Resultados	Especificaciones
Valor de pH e incertidumbre (25 °C)	10	10 ± 0.02
Apariencia	LMS*	LMS*

**Observaciones:**

Conforme a especificaciones.

\*LMS: Libre de Materia en Suspensión.

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



# Karal S.A. de C.V.

Bld. 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 2 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: 189c, 188, 187e, 186lg, 186llg, 185h.

## 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.