

Buffer citrato pH 3-3,5

Composición

Componentes	Cantidad
Solución A (ácido cítrico.H ₂ O 0,1 M + hidróxido sódico 1 M 5:1)	40 ml
Solución B (ácido clorhídrico 0,1 M)	60 ml

Modo de elaboración

1. Preparación de la **solución A**: 500 ml de solución de ácido cítrico.H₂O 0,1 M + 100 ml de solución de hidróxido sódico 1 M.

— Solución de ácido cítrico.H₂O 0,1 M: pesar 10,5 g de ácido cítrico.H₂O y disolver en matraz aforado con cantidad suficiente de agua purificada hasta 500 ml.

b) Solución de hidróxido sódico 1 M (véase protocolo correspondiente).

2. Preparación de la **solución B**: ácido clorhídrico 0,1 M (véase protocolo correspondiente)

3. Preparación de la solución **buffer-citrato pH 3-3,5**. Se prepara según la fórmula: x ml de sol A + (100 – x) ml de sol B (véanse tablas Geigy). «x» varía según el pH deseado.

Para pH 3-3,5 hay que utilizar, de forma aproximada, la proporción 40 ml de sol A + 60 ml de sol B. Es condición indispensable medir el pH y ajustarlo si es necesario, pues la proporción a veces varía según la marca de los productos empleados.

Caducidad y conservación

— Estabilidad: 4 meses en nevera (2-8 °C).

— Conservación: en nevera.

Etiquetado

Servicio de Farmacia	Hospital
Buffer citrato pH 3-3,5	
Conservar en nevera.	Fecha cad:
Fecha elab:	
Lote:	
Observaciones:	

Observaciones

El ácido clorhídrico es fumante. Sus vapores son sumamente irritantes, se debe manejar con las precauciones adecuadas.

Bibliografía

Atienza M, Lluch A, Martínez J, Santos MD. Formulación en farmacia pediátrica. Litografía Sevillana. Sevilla, 2001.

Indicaciones

Excipiente para preparación de otras soluciones (como en la elaboración de enalaprilol solución).