



PROTOCOLO

# **PREPARACIÓN TAMPÓN FOSFATO (Fijador M.O)**

ELABORADO POR:

**Celeste Santos  
Agustín Santos**

**DEPARTAMENTO BIOLOGÍA**

## 1. PREPARACIÓN DE TAMPONES FOSFATO (con 2 sales)

\*Tampón fosfato **0,1 M pH 7,2** (fijador M.O)

**3.93 g** NaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>·H<sub>2</sub>O (pm=156,01)

**9.171 g** Na<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub> (pm=141,96)

➡ Para **900 ml** (1L)

**1,866 g** NaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>·H<sub>2</sub>O (pm=156,01)

**4,586 g** Na<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub> (pm=141,96)

➡ Para **450 ml** (500 mL)

**7,86 g** NaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>·H<sub>2</sub>O (pm=156,01)

**18,342 g** Na<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub> (pm=141,96)

➡ Para **1800 ml** (2 L)

Comprobar el pH de la disolución a pH 7,2 (añadir HCl 0,1 N)

• Finalmente añadir:

*900 ml tampón fosfato + 100 ml formaldehído (35-40%)	→	1L
*450ml tampón fosfato + 50 ml formaldehído (35-40%)	→	0,5 L
*1800ml tampón fosfato + 200 ml formaldehído (35-40%)	→	2L

## 2. TAMPÓN FOSFATO pH 7,2 (Sal tampón pH 7,2 Comercial)

\*Preparación **0,5 L (500 ml)**

Disolver **5 gr.** de sal tampón fosfato pH=7,2 en **450 ml** de agua destilada y añadir **50 ml** de formaldehído 35-40%.

\*Preparación **1 L (1000 ml)**

Disolver **10 gr.** de sal tampón fosfato pH=7,2 en **900 ml** de agua destilada y añadir **100 ml** de formaldehído 35-40%.