

Hepes 5 mM, NaCl 250 mM para 500 ml:

- Hepes 5 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 5 \times 10^{-3} \times 260.3 \times 0.5 = 0.651 \text{ g}$$

- NaCl 250 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 250 \times 10^{-3} \times 58.44 \times 0.5 = 7.305 \text{ g}$$

Tampón P11, péptidos de Rabdovirus, para 500 ml:

- NaCl 100 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 100 \times 10^{-3} \times 58.44 \times 0.5 = 2.922 \text{ g}$$

- Mes 5 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 5 \times 10^{-3} \times 195.2 \times 0.5 = 0.488 \text{ g}$$

- Acetato sódico 5 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 5 \times 10^{-3} \times 82.03 \times 0.5 = 0.207 \text{ g}$$

- Tris 5 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 5 \times 10^{-3} \times 121.14 \times 0.5 = 0.303 \text{ g}$$

- Hepes 5 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 5 \times 10^{-3} \times 260.3 \times 0.5 = 0.651 \text{ g}$$

- EDTA 1 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 1 \times 10^{-3} \times 292.2 \times 0.5 = 0.146 \text{ g}$$

ajustar el pH a 5.0 y 7.0 habiendo disuelto en 450 ml de H<sub>2</sub>O y despues enrasar en un matraz aforado de 500 ml.

Hepes 5 mM, NaCl 500 mM para 500 ml:

-. Hepes 5 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 5 \times 10^{-3} \times 260.3 \times 0.5 = 0.651 \text{ g}$$

-. NaCl 500 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 500 \times 10^{-3} \times 58.44 \times 0.5 = 14.61 \text{ g}$$

## Composición del buffer INTRA para 100 ml:

- Hepes 5 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 5 \times 10^{-3} \times 260.3 \times 0.1 = 0.130 \text{ g}$$

- KCl 130 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 130 \times 10^{-3} \times 74.56 \times 0.1 = 0.969 \text{ g}$$

- NaCl 20 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 20 \times 10^{-3} \times 58.44 \times 0.1 = 0.117 \text{ g}$$

+ c.s.p. 100 ml de H<sub>2</sub>O<sub>dd</sub> . Ajustar a pH=7.0

Composición del buffer EXTRA para 100 ml:

- Hepes 5 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 5 \times 10^{-3} \times 260.3 \times 0.1 = 0.130 \text{ g}$$

- KCl 2 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 2 \times 10^{-3} \times 74.56 \times 0.1 = 0.015 \text{ g}$$

- NaCl 115 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 115 \times 10^{-3} \times 58.44 \times 0.1 = 0.672 \text{ g}$$

- Cl<sub>2</sub>Ca 2 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 2 \times 10^{-3} \times \times 0.1 = \text{ g}$$

+ c.s.p. 100 ml de H<sub>2</sub>O<sub>dd</sub> . Ajustar a pH=7.0

Composición del buffer **McNamee** para 100 ml:

-. NaCl 100 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 100 \times 10^{-3} \times 58.44 \times 0.1 = 0.5844 \text{ g}$$

-. EDTA 0.1 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 0.1 \times 10^{-3} \times 292.2 \times 0.1 = 0.00292 \text{ g}$$

-. MOPS 10 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 10 \times 10^{-3} \times 209.3 \times 0.1 = 0.2093 \text{ g}$$

-. CAPS 10 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 10 \times 10^{-3} \times 221.3 \times 0.1 = 0.2213 \text{ g}$$

-. Acetato sódico 10 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 10 \times 10^{-3} \times 136.08 \times 0.1 = 0.136 \text{ g}$$

-. 2 ml de un stock de  $\text{NaN}_3$  al 10 %.

Añadir  $\text{H}_2\text{O}$  hasta unos 90 ml y ajustar el pH al valor deseado. Una vez ajustado y utilizando un matraz aforado conseguir los 100 ml. Agitar bien en el matraz aforado.

Debes hacer cinco tampones: 2.5, 3, 3.5, 4, 4.5 y 7

NaOH 1 M, para 100 ml:

- . n° g= 4 g + c.s.p. 100 ml H<sub>2</sub>O.

ClH 1 M, para 100 ml:

-. 9.822 ml (32% riqueza) + c.s.p. 100 ml H<sub>2</sub>O.

ClH 10 mM, para 100 ml:

-. ClH 10 mM:

$$n^{\circ} \text{ g} = 10 \times 10^{-3} \times 36.46 \times 0.1 = 0.03646 \text{ g}$$

32 g ClH puro .....100 g disolu.

0.03646 g " " .....x= 0.113937 g disolu.

$d=1.16=0.113937/v \Rightarrow v=0.098 \text{ ml} + \text{c.s.p. } 100 \text{ ml H}_2\text{O}.$



## Pesos moleculares para lípidos de Avanti Polar

PCh= 760      PGh= 771      PAh= 695.9

