

Příprava 0,1 M citrátového pufru (pH 3.0–6.2)

1. Připravte si roztok A ... 0,1 M $C_6H_8O_7 \cdot H_2O$ (kyselina citronová, monohydrát):

- 2,1 g kyseliny citronové rozpustíte v H_2O tak, aby finální objem byl 100 ml

2. Připravte si roztok B ... 0,1M $C_6H_5O_7Na_3 \cdot 2H_2O$ (citrát trisodný, dihydrát):

- 2,9 g citrátu rozpustíte v H_2O tak, aby finální objem byl 100 ml

3. Pro přípravu 100ml 0.1M citrátového pufru smíchejte roztok A s roztokem B

pH	Roztok A (ml)	Roztok B (ml)
3.0	82.0	18.0
3.2	77.5	22.5
3.4	73.0	27.0
3.6	68.5	31.5
3.8	63.5	36.5
4.0	59.0	41.0
4.2	54.0	46.0
4.4	49.5	50.5
4.6	44.5	55.5
4.8	40.0	60.0
5.0	35.0	65.0
5.2	30.5	69.5
5.4	25.5	74.5
5.6	21.0	79.0
5.8	16.0	84.0
6.0	11.5	88.5
6.2	8.0	92.0