

15 Biologia Molecolare/Cellulare » REAGENTI CHIMICI E BIOCHIMICI » TAMPONI IN POLVERE



## EDTA PH 8,0

Cod. 15.0045.00

### Descrizione

EDTA in buste da ricostituire in 500 ml di acqua distillata.

EDTA (Ethylene-diamine-tetraacetic acid) è un agente chelante largamente impiegato in biologia molecolare per sequestrare ioni metalli bivalenti e trivalenti come calcio e magnesio. Può essere infatti utilizzato per lo stoccaggio del sangue in qualità di agente anticoagulante in quanto sequestra gli ioni calcio.

Dissolvendo il contenuto di una busta nella quantità di acqua indicata, a 25° C, si ottiene una soluzione a pH=8,0 con EDTA 0,5 M.

Le buste possono essere conservate per tre anni a temperatura ambiente.

### Dati tecnici

<b>Diluizione</b>	1 busta/500 ml
<b>Confezione</b>	5 buste