

# Elaborando la Solución Estándar de Bicarbonato de Sodio

## Guía de Laboratorio

### ***Qué se Necesita***

- Bicarbonato de sodio (1,9 g)
- Balanza
- Probeta de 500 ml
- Agua destilada
- Varilla para remover
- Probeta de 100 ml
- Lápiz o bolígrafo
- Vaso de precipitación de 500 ml

### ***En el Laboratorio***

1. Pesar 1,9 g de bicarbonato de sodio y echarlo a la probeta grande.
2. Añadir agua destilada a la probeta hasta la marca de 500 ml.
3. Poner la solución en el vaso de precipitación y moverlo con la varilla para estar seguro de que todo el bicarbonato se ha disuelto.
4. Lavar la probeta de 500 ml con agua destilada. Medir 15 ml de la solución de bicarbonato de sodio con la probeta de 100 ml y ponerla en la probeta limpia de 500 ml.
5. Añadir agua destilada hasta la marca de 500 ml.
6. Esta solución es la estándar y tiene una alcalinidad de aproximadamente 84 mg/l.