

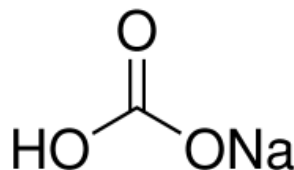
**Bicarbonato de Sódio, ultrapuro**

**Código N°:**

**BR30173-05: 500 g**

**Formula: NaHCO<sub>3</sub>**

**Peso molecular: 84.01 g/mol**



Reagente para biologia molecular, adequado para uso em cultivo celular, e para cultivo de insetos.

O Bicarbonato de sódio é um composto de fórmula NaHCO<sub>3</sub>. Apresenta-se como um pó branco, solúvel em água e com sabor levemente alcalino. Também conhecido como hidrogeno carbonato de sódio, o NaHCO<sub>3</sub> se classifica como um sal, que pode ser identificado por aquecimento.

O Bicarbonato de sódio é um sal que tem ação de tampão e é utilizado para estabilizar o pH do meio de cultura contendo células em crescimento.

As células em cultura produzem CO<sub>2</sub> e requerem então de pequenas quantidades do composto para crescimento e sobrevivência.

O CO<sub>2</sub> afeta o pH do meio de cultura. Elevando-se o CO<sub>2</sub> do entorno, diminui o pH do meio.

Diminuindo-se o CO<sub>2</sub> da atmosfera, eleva-se o pH do meio.

Quando os meios de cultura contêm em sua composição o vermelho de fenol, a coloração do meio se torna amarela na presença de metabólitos do crescimento. Nos meios de cultura o CO<sub>2</sub> dissolvido está em equilíbrio com os íons bicarbonato e muitas células em meio de cultura tem a vantagem de utilizar o CO<sub>2</sub> em reação com o bicarbonato para tamponar o pH do meio.

Aplicações alternativas do produto:

Fermento químico: O NaHCO<sub>3</sub> é um excelente fermento para o crescimento da massa de pães e bolos.

Extintores de incêndio: os extintores que contêm NaHCO<sub>3</sub> possuem uma solução de ácido sulfúrico (H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) em um compartimento separado. Quando o extintor é acionado, o NaHCO<sub>3</sub> e o H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> se misturam e reagem, produzindo espuma com liberação de CO<sub>2</sub>.