



LITERATURA

TÍTULO: **BICARBONATO DE SÓDIO**

Página 1 de 2

SUGESTÃO DE FÓRMULA

Bicarbonato de sódio.....8,4%
Veículo..... qsp.....2ml
pH= 8,0

PROPRIEDADES

O bicarbonato de sódio é um potente elemento tampão. Ele é capaz de formar soluções tampão que são aquelas constituídas geralmente por sistemas doadores e receptores de prótons. O bicarbonato é importante porque reage com ácidos e bases fortes corrigindo o pH para próximo do neutro.

MECANISMO DE AÇÃO

O bicarbonato de sódio tem como fórmula molecular NaHCO_3 que quando em solução se dissocia em íons Na^+ e HCO_3^- (íon bicarbonato) e esse último, quando colocado numa solução de pH ácido onde a concentração de íons H^+ é alta ele reage com o H^+ resultando em ácido carbônico ($\text{H}^+ + \text{HCO}_3^- \rightarrow \text{H}_2\text{CO}_3$) e conseqüentemente corrigindo o pH para próximo da neutralidade permitindo que a solução a ser injetada tenha seu pH compatível com o pH fisiológico.

INDICAÇÕES

É indicado para correção de pH de soluções, quando estas estiverem ácidas e existe a necessidade de aumentar o pH.

REAÇÕES ADVERSAS

Hipopotassemia, com administração excessiva; Inchaço dos pés e partes inferiores das pernas, com doses elevadas; alcalose metabólica e hipernatremia, com doses elevadas ou em insuficiência renal; hipercalemia, com uso prolongado.

INTERAÇÕES MEDICAMENTOSAS

O bicarbonato de sódio pode interferir na eficácia de medicamentos para tratamento de fungos, como fluconazol, flucitosina, itraconazol e cetoconazol. Não se devem associar produtos contendo bicarbonato de sódio com salicilatos ou com suplementação de ferro, pois este componente aumenta a excreção dos salicilatos e diminui a absorção do ferro. O bicarbonato de



LITERATURA

TÍTULO: **BICARBONATO DE SÓDIO**

Página 2 de 2

sódio reduz o efeito das tetraciclina por diminuir sua absorção e aumentar sua eliminação. O uso concomitante de anfetaminas com derivados com bicarbonato de sódio deve ser evitado, visto que pode haver um aumento da ação das anfetaminas. Além disso, o bicarbonato pode diminuir a concentração de lítio e o efeito de metotrexato. A diminuição da pressão arterial provocada pela mecamilamina é aumentada quando sua administração ocorre concomitantemente ao bicarbonato de sódio.