

# Isotonicidade por Equivalência em NaCl e Método Crioscópico Parte 4

Por Cristiano Ricardo · Publicado em 12/08/2013

Aula prática e aprofundamento do Prof. Cristiano Ricardo sobre isotonicidade por equivalência em nacl e método crioscópico no laboratório de farmacotécnica e farmácia magistral.

Versão online e eventuais atualizações:

<https://cristianoricardo.com/post/isotonicidade-por-equivalencia-em-nacl-e-metodo-crioscopico-2013-08-12>

---

Soluções injetáveis e colírios devem ser isotônicos com os fluidos biológicos (pressão osmótica equivalente a 0,9% de NaCl ou abaixamento crioscópico de  $-0,52^{\circ}\text{C}$ ).

## O método do equivalente em cloreto de sódio (E)

O valor 'E' representa quantos gramas de NaCl produzem o mesmo efeito osmótico que 1 grama do fármaco. Calcula-se a massa necessária de NaCl para atingir 0,9% total.

## Abaixamento do ponto de congelamento

Utiliza-se a equação crioscópica para determinar a quantidade de agente ajustador (NaCl, manitol ou glicose) para que a solução congele a exatamente  $-0,52^{\circ}\text{C}$ .

## Dica de bancada do Professor

Soluções hipotônicas injetadas na veia causam lise osmótica de hemácias (hemólise); nunca libere um injetável sem conferência do cálculo osmótico.

Caderno de Laboratório — Prof. Cristiano Ricardo

Disciplina de Farmacotécnica e Tecnologia Farmacêutica · Publicação de 12/08/2013 às 12:15.