



7ª SEMANA DE  
**CONHECIMENTO**



**Técnica de prepara de solução Isotônica NaCl 0,9%**

28/10 a 01/11



**Autor(res)**

Célia Regina Martinez Fortunato  
Keisy Cristina Martins Dos Santos  
Maria Cristina De Oliveira  
Sandra Da Costa Ribeiro Santos  
Alcione Antunes Barbosa De Souza  
Thays Fortes Costa

**Categoria do Trabalho**

Trabalho Acadêmico

**Instituição**

CENTRO UNIVERSITÁRIO ANHANGUERA DE SÃO PAULO

**Resumo**

Técnica de Preparo de Solução Isotônica (NaCl 0,9%)

1. Calcular a quantidade de NaCl:

Para uma solução isotônica de NaCl a 0,9%, dissolver 9 g de NaCl em 1 litro de água destilada (0,9 g de NaCl para 100 mL).

2. Procedimento:

- Medir o volume desejado de água destilada (ex: 1 L).
- Pesar a quantidade necessária de NaCl (ex: 9 g para 1 L).
- Dissolver o NaCl na água, misturando até dissolução completa.
- Completar o volume, se necessário, e transferir para um frasco.

3. Rotulagem: Identificar o frasco com a concentração (0,9% NaCl) e a data de preparo.

Essa solução é comumente usada para reidratação e em procedimentos médicos.