

DILUIÇÃO DE FORMOL

Para realizar a diluição você precisará de:

- Formaldeído 37%;
- Água.

A diluição pode ser realizada da seguinte maneira:

1. Utilizando uma fórmula para diluição de soluções.
 $C_f * V_f = C_i * V_i$

Sendo:

C_i = Concentração inicial (concentração da solução antes da diluição)
 V_i = Volume inicial (volume da solução inicial)
 C_f = Concentração final (concentração desejada)
 V_f = Volume final (volume desejado)

Exemplo:

Diluindo formol para 1L

$10 * 1000 = 100 * V_i$ (inserimos 100 como concentração inicial para que a fórmula
 $V_i = 10000 / 100$ dê certo com qualquer volume de diluição. O valor 37% é
 $V_i = 100\text{ml de formol}$ apenas informativo)

2. Após ter descoberto a quantidade de formol necessária, basta subtrair o V_i do V_f e preencher o diferencial com água. O que resultará em 900ml de água e 100ml de formol 37%, para este exemplo.