

## Álcool Desinfetante 70% (p/p)

### Fonte: Formulário Nacional – Segunda Edição

Sinonímia: Álcool etílico neutro 77 °GL, etanol 70% (p/p).

Forma Farmacêutica: Solução.

Fórmula

Componentes	Quantidade
álcool etílico	75,73 g
água qsp	100 ml

Orientações para o preparo: Em recipiente adequado, misturar o álcool etílico e a água e agitar. Deixar em repouso até completa eliminação das bolhas e conferir o título etanólico da solução conforme descrito em Determinação do grau alcoólico.

Observação: O álcool para desinfecção deve conter, no mínimo, 70% (p/p), correspondente a 76,9 °GL e, no máximo, 75% (p/p), correspondente a 81,4 °GL de álcool etílico, a 15 °C.

Embalagem e armazenamento :Em recipiente adequado, de vidro âmbar ou plástico opaco de alta densidade, perfeitamente fechado e ao abrigo da luz, à temperatura ambiente.

Advertências: Manter distante de fontes de calor; Manter fora do alcance de crianças.

Indicações: Antisséptico e solvente.

Prazo de validade: Como antisséptico, o prazo de validade do álcool a 70% p/p e de 7dias; *(De acordo com informações do Formulário Nacional da Farmacopeia Brasileira)*

### Exemplo:

Para preparar 1 000 ml de álcool desinfetante 70% (p/p) ou 77 °GL, partindo-se de álcool etílico a 96 °GL e temperatura aparente igual a 21 °C, proceda da seguinte forma:

Consulte a *Tabela da força real dos líquidos espirituosos*, fazendo a intersecção entre as leituras aparentes obtidas: 96 ° (96c) e 21 °C. A tabela indica que o valor do grau alcoólico real é de 94,7 °GL a 15 °C.

Consulte a Tabela alcoométrica para determinar o título ponderal do álcool a 94,7 °GL. Será necessário aproximá-lo para 95 °GL e fazer a correlação entre a 1ª e a 3ª coluna da tabela. A tabela indica que o título ponderal do álcool a 95 °GL é 92,43 g. Calcule a quantidade de álcool etílico a ser pesado através da fórmula:

$$Y = \frac{P \times b}{a}$$

Onde

Y = quantidade de álcool etílico a ser pesado;

P = quantidade, em peso, de álcool desinfetante que se deseja preparar;

b = título ponderal que se deseja obter (70% p/p);

a = título ponderal do álcool etílico (corrigido pela tabela a 15 °C).

Sendo assim,

$$Y = \frac{1\,000 \times 70\text{ g}}{92,43\text{ g}} = 757,30\text{ g de etanol}$$

Então

Pesar 757,30 g de álcool etílico e 242,70 g de água.

Referencia

Formulário Nacional da Farmacopeia Brasileira - 2º Edição / 2012, revisão 02