**PREPARO E DILUIÇÃO DE SOLUÇÕES**

U2

Apresentação

Sumário teórico

Roteiro

Pré Teste

Experimento

Pós Teste

PróximoSumário teórico

**Apresentação**

#### 1. OBJETIVO

Neste experimento, você irá preparar e diluir uma solução a partir de um reagente sólido.

#### Ao final deste experimento, você deverá ser capaz de:

* preparar soluções a partir de reagentes sólidos;
* calcular previamente a quantidade de reagentes necessários para o preparo e a diluição de soluções com concentração pré-estabelecida;
* utilizar adequadamente as vidrarias necessárias para o preparo de soluções.

#### 2. ONDE UTILIZAR ESSES CONCEITOS?

A preparação e a diluição de soluções fazem parte de qualquer procedimento de laboratório. Não importa qual experimento ou análise você realize, o primeiro passo é sempre preparar os reagentes necessários para o preparo de soluções. Por conveniência ou para evitar contaminação, a maioria dos laboratórios armazena soluções em concentrações mais altas. Dessa forma, as soluções são diluídas de acordo com as necessidades de experimentos específicos.

#### 3. O EXPERIMENTO

Este experimento foi dividido em duas etapas. A primeira etapa consiste na preparação de uma solução a partir de um soluto sólido, enquanto a segunda etapa consiste na diluição da solução preparada anteriormente.

#### 4. SEGURANÇA

Nesta prática serão utilizados jaleco, luvas e óculos. O jaleco é imprescindível no laboratório de química. As luvas são essenciais para evitar o contato direto com os reagentes. Os óculos garantem a segurança dos olhos frente a um possível espalhamento das soluções.

#### 5. CENÁRIO

O experimento será conduzido em uma capela. A balança analítica e o balão volumétrico já se encontram na parte interna. Todos os outros itens necessários à realização do experimento estarão no armário inferior e deverão ser colocados na parte interna da capela para dar início aos procedimentos.

Bons estudos.