**ENSAIO DE CHAMAS**

U2

Apresentação

Sumário teórico

Roteiro

Pré Teste

Experimento

Pós Teste

PróximoSumário teórico

**Apresentação**

#### 1. OBJETIVO

Este experimento trata da identificação de cátions e ânions de uma solução salina através da análise por ensaio de chama. O experimento, partindo do modelo atômico de Rutherford-Bohr, torna mais claro o conhecimento acerca dos fenômenos que envolvem camadas atômicas, transição eletrônica, entre outros.

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

* utilizar o bico de Bunsen;
* utilizar a capela de exaustão;
* identificar cátions através do espectro de emissões;
* relacionar a emissão luminosa ao modelo atômico de Rutherford-Bohr.

#### 2. ONDE UTILIZAR ESSES CONCEITOS?

A análise por ensaio de chama é um procedimento bastante utilizado nos laboratórios de química. Além de ajudar a compreender o modelo atômico de Rutherford-Bohr, a prática pode ser utilizada para observação colorimétrica visando identificar a presença de cátions metálicos em diferentes substâncias.

#### 3. O EXPERIMENTO

Esse experimento utiliza os seguintes itens: capela de exaustão, bico de Bunsen e borrifadores contendo soluções salinas. Durante o experimento você irá identificar e diferenciar chamas oxidantes e redutoras, além de visualizar o efeito da presença de cátions metálicos sobre a chama emitida pelo bico de Bunsen.

#### 4. SEGURANÇA

Nesta prática serão utilizados luvas, jaleco, máscara e óculos. Apesar da realização de o experimento ser na capela de exaustão, os equipamentos de proteção individuais são essenciais para o ambiente de laboratório. As luvas evitarão algum possível corte ou contaminação com agentes nocivos à pele, o jaleco protegerá o corpo como um todo, a máscara evitará a aspiração de prováveis gotículas emitidas pela solução e o óculos impedirá a contaminação dos olhos.

#### 5. CENÁRIO

O experimento será conduzido na capela de exaustão. Você utilizará um bico de Bunsen para produzir chama. Borrifadores contendo diferentes soluções de sais metálicos estão armazenados no armário da capela. Você deverá selecioná-los e utilizá-los de modo a garantir a correta execução do experimento.

Bons estudos.