

**METODOLOGIA DE ANÁLISE: Espectrometria de emissão atômica.**  
**Determinação de sódio e potássio em Suco de laranja, Água de coco, Água potável e Soro Fisiológico.**

**1.0 – CURVAS ANALÍTICAS PARA SÓDIO E POTÁSSIO**

1 - A partir de soluções estoque 25,0 ppm de  $\text{Na}^+$  e  $\text{K}^+$ , respectivamente, preparar por diluição cinco soluções com as concentrações finais de sódio de 0,1; 2; 3; 4 e 5 ppm em  $\text{Na}^+$ , e 0; 1; 2; 3; 4 e 5,0 ppm em  $\text{K}^+$ .

2 - Com o padrão mais concentrado ajustar o  $\lambda_{\text{max}}$ .

3 – Ajustar o ganho da **FM** para **-250** e com o botão “**Abs/zero**” ajustar a intensidade de sinal digital para **0,300**.

3 - Com água destilada e ajustar o zero da escala no botão “**curve**”.

4 - Determinar, sucessivamente, as intensidades de emissão das soluções padrões restantes.

**2.0 - PREPARO DAS AMOSTRAS:**

**2.1 – Suco de laranja(2000ppm  $\text{K}^+$ )**

1 – Solução 1: Pipetar 3,0 mL do suco filtrado para um balão de 2000 mL e completar o volume à marca com água destilada.

2 – Homogeneizar a solução para leitura de  $\text{K}^+$  no instrumento.

**2.2 - Água de coco**

1 – Solução 1: Pipetar 10,0 mL de água de coco para um balão de 1000 mL e completar o volume à marca com água destilada e homogeneizar a solução para leitura de  $\text{Na}^+$  no instrumento.

2 – Solução 2: Pipetar 3,0 mL de água de coco para um balão de 2000 mL e completar o volume à marca com água destilada e homogeneizar a solução para leitura de  $\text{K}^+$  no instrumento.

**2.3 - Água potável**

1) Fazer a leitura da amostra da água potável e diluir se necessário.

2) Determinar a concentração de sódio e potássio na amostra, utilizando as curvas analíticas e os valores lidos no fotômetro para a amostra.

**2.4 - Soro Fisiológico(9000 ppm em  $\text{NaCl}$ )**

1 – Solução 1: Pipetar 1,0 mL do soro fisiológico para um balão de 1000 mL e completar o volume à marca com água destilada.

2 – Homogeneizar a solução para leitura de  $\text{Na}^+$  no instrumento.