Amostra desconhecida de sódio e potássio, cloreto de sódio e cloreto de potássio secos em  
estufa por 8 horas (será fornecido pelo técnico responsável), 2 balões volumétricos de 250 mL,3  
balões de 100 mL e 16 balões volumétricos de 50 mL devidamente rotulados. 2 Pipetas graduadasde: 1, 2, 5 e 10 mL, 2 béqueres de 50 mL, 1 béquer de 100 mL e 1 funil comum pequeno.

**Procedimento**

1 - Preparar uma solução padrão de 500 mg L-1 de Na+ e uma solução padrão 500 mg L-1 de K+ utilizando o padrão dado de 1000 mg L-1. Para isso pipetar apenas 5,00 mL de cada padrão e transferir para um mesmo frasco. Pipetar 1,8 mL de cloreto de lítio (1000 mg L-1) em um balão volumétrico de 25 mL e completar com cloreto de césio 5%.

2 - Diluir a solução estoque de sódio e de potássio (500 mg/L) para 7 balões de 25 mL, contendo respectivamente 0,5; 1,0; 2,0; 4,0; 6,0; 8,0 e 10 mg/L. Rotule-os.

3 – Nas soluções para curva padrão pipetar 500 μL da solução supressora de cloreto de césio contendo o padrão interno de lítio (72 mg L-1).

4 - Ajustar o zero do aparelho usando H2O deionizada contendo a solução supressora como branco. Com a solução mais  
concentrada da série, ajustar o outro extremo da escala.

5 - Fazer as leituras das intensidades emitidas para as duas séries de soluções (Na+ e K+),  
construindo uma tabela de valores ( Ler o Sinal de Li+) . NB: quando estiver fazendo análise da série de soluções de  
sódio, fazer também leituras de sódio para as amostras desconhecidas. Fazer o mesmo quando  
estiver analisando a série das soluções de potássio.

6 - Determinar o teor de sódio e de potássio em amostras desconhecidas fornecidas pelo técnico,  
usando as curvas analíticas anteriores. Fazer previamente os cálculos para esse sal ligth recebido  
para verificar os teores teóricos de Na+ e K+ no mesmo (20 mg sal/L = ~ 4,0 ppm Na e ~5,2 ppm K).

7 - Determinar a quantidade de sódio ou potássio em amostras reais: água de torneira, leite,  
detergente, bebidas isotônicas etc. Obs.: Caso alguma amostra desconhecida esteja fora da parte  
linear da curva padrão, fazer os ajustes necessários antes das medidas.

8 - Traçar as duas curvas de calibração.

9 - Consultar a literatura e apresentar um relatório sobre as experiências realizadas, com seus  
resultados e conclusões