

Nome:

N° USP:

**Laboratório 3: Estrutura da matéria**

1. Preencha as tabelas abaixo com os resultados obtidos pelo seu grupo no experimento I. No caso da identificação das amostras desconhecidas, justifique sua resposta.

Tabela 1. Resultados do teste de chama.

Amostra	LiCl	NaCl	KCl	CaCl <sub>2</sub>	BaCl <sub>2</sub>	SrCl <sub>2</sub>	CuCl <sub>2</sub>
Cor da chama							

Tabela 2. Identificação de amostras desconhecidas.

Amostra	açúcar	algicida (CuSO <sub>4</sub> )	água de barita	casca de banana	casca de ovo	sacarina	NaCl	sucralose	NaHCO <sub>3</sub>
1									
2									
3									
4									
5									
6									
7									
8									
9									

2. Quais cores foram observadas quando as amostras extraídas com acetato de etila e a amostra de água tônica foram submetidas à radiação UV? Com base nas cores emitidas, qual das amostras apresenta maior diferença de energia entre a radiação absorvida e a radiação emitida? Explique.
3. Represente a curva de calibração de absorção atômica (no experimento demonstrativo) e determine a concentração do analito nas amostras 1 e 2 testadas. Mostre os cálculos.