Atividade Investigativa 1 – Química Geral I

Nome do Aluno:

Caro aluno,

Leia o texto abaixo com seus colegas para realizar a primeira parte da atividade.

O Sulfato de Cobre (CuSO_4), é um sal azul, bastante solúvel em água, podendo ser usado como fungicida na vinicultura, além de ser um controlador de proliferação de plantas invasivas em sistemas aquáticos, como aquários e piscinas. Esse composto também possui uma ampla utilidade laboratorial, todavia, possui toxicidade relativamente alta, sendo que pode causar irritações na pele e na mucosa se for aspirado ou ingerido. Dessa forma, é importante tratá-lo e descartá-lo de maneira correta.

Problema proposto:

No texto temos a informação de que é importante tratar soluções de Sulfato de Cobre, devido a sua toxicidade. Elabore uma hipótese, que sirva para determinar uma possível forma de remover o cobre da solução, utilizando os materiais que você tem disponível.

Você tem os seguintes materiais e reagentes disponíveis:

- 2 Béqueres.
- 1 Funil.
- 1 Papel de filtro.
- 1 Frasco com CuSO_4 (aq).
- 1 Frasco com NaOH (aq).