

1. Verificar se existem outros agentes redutores que poderiam ser usados na síntese do CuCl
2. Quanto à solubilidade em água ou outros solventes (pesquisar)
3. O sal de Cu (II) apresenta coloração azul ou verde como vimos. Qual a origem da cor? (usar a configuração eletrônica para explicar superficialmente – uma vez que será aprendido em maiores detalhes na Inorgânica II).
4. Já o sal preparado apresentou-se branco. Explicar em termos de configuração eletrônica.
5. Qual a configuração eletrônica de Cu, Cu(I) e Cu(II)?
6. Qual a estrutura do cristal de cloreto de Cu(I)? Pode ser usado difração de raios X para caracterizá-lo?
7. Qual a reação de formação de Cu metálico a partir de cloreto de cobre (II) e alumínio?
8. Explicar com base nos potenciais padrão de redução a espontaneidade da reação.
9. Quais os principais estados de oxidação do Cu? Na natureza como aparece?