

NOME: JOSÉ PEDRO BRITO JÚNIOR

TÍTULO: Estudo das condições para reação de complexação de íons chumbo II com tenoyltrifluoroacetona empregando o sistema ternário de solventes água-etanol-clorofórmio.

AUTORES: HELIEDER CORTES FREITAS, JOSÉ PEDRO BRITO JÚNIOR, Gislene Rodrigues Nogueira, Eleir Gonçalves dos Reis, Helieder Cortes Freitas, José Maria Franco de Assis

AGÊNCIA FINANCIADORA (se houver): PAPq

PALAVRA CHAVE: complexação, chumbo II, tenoyltrifluoroacetona.

RESUMO

Introdução: O aumento de resíduos industriais nocivos aos seres vivos faz com que seja necessário o desenvolvimento de metodologias de determinação. Assim este trabalho apresenta um estudo das condições para a complexação de íons chumbo II com tenoyltrifluoroacetona (TTA), no sistema ternário homogêneo de solventes água-etanol-clorofórmio.

Metodologia: Empregando-se os solventes água-etanol-clorofórmio, titulou-se os pares miscíveis, água e etanol, com o terceiro solvente imiscível em um dos dois anteriores até a obtenção do ponto de opalescência. A titulação possui a finalidade de obter as proporções entre os pares de solventes do sistema.

Resultados e Discussão: Definida a proporção dos solventes água-etanol-clorofórmio, obteve-se um espectro de absorção molecular na região do visível. De posse do melhor comprimento de maior absorção do complexo, fez-se um estudo para a definição do melhor pH de complexação variando-se o pH da porção aquosa. Após definido o pH, fez-se o estudo para determinar o melhor tempo de reação.

Conclusão: De posse dos resultados encontrados até o momento, observa-se ser possível o desenvolvimento de uma metodologia determinativa de íons chumbo II empregando TTA no sistema ternário dos solventes água-etanol-clorofórmio.