

1 1 3 ESTUDO DA ESTABILIZAÇÃO DE SOLUÇÕES DE FERRATO (VI) DE POTÁSSIO. De Luca, M.A.; Zim, D.; Weigert, C*. (Departamento de Química Inorgânica, Instituto de Química - UFRGS).

Soluções contendo o íon ferrato (VI) decompõem-se liberando íons hidroxila e formando Fe^{3+} e $Fe(OH)_3$, que se forma tem sido considerado o catalisador do processo de decomposição. O acompanhamento periódico da elevação do pH dessas soluções tem sido encontrado para a verificação da estabilidade dessas soluções. Executou-se um estudo comparativo da eficiência de estabilização de soluções de ferrato (VI) pela adição de compostos que formam espécies estáveis com Fe^{3+} . Foram preparadas soluções de ferrato (VI) de potássio em KOH de pH 8,0, foram adicionadas NaF, $Na_2B_4O_7$, K_2CO_3 e $Na_2C_6H_6O_7$, separadamente e em diferentes proporções e o pH destas soluções foi medido periodicamente por uma hora. As medidas executadas mostraram que a adição de tetraborato de sódio retarda grandemente a elevação do pH; a adição de citrato de sódio apenas ameniza esta elevação; o fluoreto de sódio não apresenta nenhuma modificação ao comportamento da solução; e o carbonato eleva ainda mais o pH.

(FAPERGS)