



Reactivos de Hierro (II) (100 Pruebas) – HI96776-01

## Description

El agua superficial normalmente contiene hasta 0.7 mg/L de hierro. El agua potable normalmente contiene hasta 0.3 mg/L de hierro, pero este nivel puede aumentar significativamente si los accesorios de plomería contienen hierro. En aguas bien oxigenadas y no ácidas, el hierro se encuentra principalmente en forma férrica ( $Fe^{3+}$ ) y precipitará como hidróxido de óxido de hierro ( $FeO(OH)$ ). Sin embargo, el agua anóxica puede tener altos niveles de hierro ferroso disuelto ( $Fe^{2+}$ ), que podría precipitarse en los sistemas de calefacción / refrigeración u otros equipos después de la exposición al aire. El método Hierro (II) mide la forma ferrosa ( $Fe^{2+}$ ) del hierro. Los HI96770-03 son reactivos de alta calidad que están premedidos, lo que permite a los usuarios lograr mediciones colorimétricas rápidas y precisas. Estos reactivos utilizan una adaptación de los Métodos Estándar para el Análisis de Agua Potable y Aguas Residuales, 23ª Edición, 3500-Fe B, Método de Fenantrolina. En solución acuosa, el hierro ferroso reactivo ( $Fe^{2+}$ ) reacciona con la 1,10-fenantrolina para formar un complejo rojo anaranjado.