



Reactivos de Hierro (II) (300 Pruebas) - HI96776-03

## **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 (Fe3 +) y pricipitará como hidróxido de óxido de hierro (FeO (OH)). Sin embargo, el agua anexica puede tener altos niveles de hierro ferroso disuelto (Fe2 +), 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 (Fe2 +) del hierro. PLos HI96776-03 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, 23? Edición, 3500-Fe B, Método de Fenantrolina. En solución acuosa, el hierro ferroso reactivo (Fe2 +) reacciona con la 1,10-fenantrolina para formar un complejo rojo anaranjado.