

## IDENTIFICACIÓN

|                   |                 |
|-------------------|-----------------|
| FORMULA QUIMICA:  | FeCl3           |
| NOMBRE COMERCIAL: | Cloruro Férrico |
| PESO MOLECULAR:   | 162,2 g/mol     |
| SINÓNIMOS:        | Cloruro Férrico |

## DESCRIPCIÓN

Líquido de color rojizo oscuro, obtenido por cloración del cloruro ferroso. Rápidamente corroe la mayoría de los metales con excepción de l titanio ,por tanto se debe evitar el contacto con objetos elaborados en aluminio ,acero al carbón ,acero inoxidable y cobre, evité también el contacto con nylon.

## USOS

Se emplea en plantas de tratamiento de aguas residuales y agua potable como un excelente floculante ,muy usado por su remoción de orgánicos y de arsénico ;usado también como agente de grabados en litografías y fotografías ,catalizador, mordiente, agente oxidante y desinfectante ,pigmento, aditivo de piensos.

## ESPECIFICACIONES TECNICAS

| Propiedad             | Método | Unidad | Especificación |
|-----------------------|--------|--------|----------------|
| Cloruro Ferrico FeCl3 | -      | %p/p   | 40-45          |
| Cloruro Ferroso FeCl2 | -      | %p/p   | <0,92          |
| Acidez (HCl)          | -      | %p/p   | <0,1           |
| Insolubles            | -      | %p/p   | <0,2           |
| Densidad (20°C)       | -      | g/ml   | 1,418-1,485    |