



## Cloruro de Hierro III

Percloruro Férrico 45%

Presentación 1.000 ml

### 1. Identificación del producto

- Nombre químico: Cloruro de hierro (III)
- Fórmula química: FeCl<sub>3</sub>
- Peso molecular: 162,20 g/mol
- N° CAS: 7705-08-0
- Grado: Técnico / P.A. según aplicación
- Aspecto: Sólido cristalino o líquido (solución acuosa)
- Color: Marrón oscuro a amarillo anaranjado (en sólido y solución)

### 2. Composición

- Hierro (III) cloruro, FeCl<sub>3</sub>: ≥ 95 % (para grado técnico)
- Agua: presente en formas hidratadas (FeCl<sub>3</sub>·6H<sub>2</sub>O común)

### 3. Propiedades físico-químicas

- Estado físico: Cristales o solución acuosa
- Densidad (sólido): 2,898 g/cm<sup>3</sup>
- Punto de fusión: 306 °C (anhidro)
- Solubilidad: Muy soluble en agua, soluble en alcohol
- pH (solución acuosa 1%): 1 – 2 (ácido fuerte)
- Olor: Irritante, característico

### 4. Estabilidad y reactividad

- Estabilidad: Estable bajo condiciones normales de almacenamiento  Reactividad:
  - o Reacciona violentamente con bases fuertes o Hidroliza liberando HCl en presencia de agua
- Productos de descomposición: Óxidos de hierro y cloro

### 5. Usos principales

- Industria: Tratamiento de aguas y efluentes, coagulación y floculación
- Laboratorio: Reactivo analítico, síntesis de compuestos de hierro
- Industria química: Fabricación de pigmentos, galvanoplastia  Educación: Pruebas de química inorgánica

## 6. Manejo y almacenamiento

- Almacenar en envases herméticos, resistentes a la corrosión (HDPE o vidrio)
- Mantener en lugar fresco, seco y ventilado
- Evitar contacto con materiales orgánicos, bases fuertes y metales
- Proteger de la humedad y del calor

## 7. Seguridad y riesgos

- Corrosivo: Irrita piel, ojos y mucosas
- Tóxico por ingestión o inhalación de polvo
- Puede causar quemaduras químicas
- Evitar inhalación de polvo y contacto directo

Equipo de protección personal:

- Guantes resistentes a químicos
- Gafas de seguridad
- Bata o ropa protectora
- Protección respiratoria en caso de polvo