

Obtención

El HCl de Refisal S.A. se obtiene por combustión catalítica del cloro gaseoso en presencia de hidrógeno. Después de este proceso de síntesis, el cloruro de hidrógeno gaseoso resultante se absorbe en agua, hasta obtener el ácido clorhídrico en la concentración deseada.

Aplicaciones

- Decapado y limpieza de metales.
- Industria química.
- Industria petrolera.
- Minería y metalurgia.
- Fabricación de cerámica.
- Manufactura de cuero.
- Producción de colorantes y pigmentos.
- Industria Textil.
- Industria Papelera.
- Tratamiento de aguas.
- Limpieza en el hogar (Ácido muriático).

Especificaciones Técnicas

PROPIEDAD	ESPECIFICACIÓN
Concentración HCl	31,5 %
Sustancias oxidantes como Cl ₂	0.005 % en peso máx. o 50 ppm
Densidad a 20 °C	1.155 g/ml.
Riesgo	Clase 8 Corrosivo
Identificación	1789

El alcance del certificado de Gestión de Calidad ISO 9001 versión 2000 otorgado a Refisal S.A. cubre la producción y comercialización del HCl. Refisal es miembro del Instituto del Cloro de los Estados Unidos.