

## Ácido Clorhídrico

### Fabricación:

Se produce a través de la reacción química de síntesis entre el Cloro y el Hidrógeno, formando el gas clorato de hidrógeno que

se absorbe en agua por contacto directo. Se comercializa en solución acuosa a 31-32% de concentración.

### Aplicaciones:

Se utiliza principalmente en la limpieza y tratamiento de metales ferrosos, fabricación de cloratos, operaciones de flotación en el procesamiento de menas, acidificación de pozos de petróleo, regeneración de resinas de intercambio iónico, construcción civil, neutralización de efluentes y en la fabricación de agentes químicos para diversos segmentos, como la industria alimenticia, farmacéutica, química y agroquímica.

### Características Fisicoquímicas:

	Valor
Valor Fórmula Química	HCl
Peso Molecular	36,5
Punto de Fusión	-20°C (30% m/m)
Punto de Ebullición	110°C (30% m/m)
Peso Específico	1,15 (20,4°C)
Solubilidad en Agua	Completa
Presión de Vapor	11 mmHg (30% m/m, 20°C)
Observaciones	No inflamable / No combustible

### Especificación:

	Fórmula Química	Unidad	Análisis Típico (unid. CS-AL)	Especificación Interna/Garantía (unid. CS-AL)	Análisis Típico (unid. CS-AL)	Especificación Interna/Garantía (unid. CS-BA)
Acidez total	HCl	%	31,0	30,0 min	32,9	31,9 min
Hierro Total	Fe	µg/g	0,08	1,5 máx	1,0	2,0 máx
Cloro Libre	Cl <sub>2</sub>	µg/g	0,10	0,4 máx	0,3	1,0 máx
Mercurio	Hg	µg/g	-	-	0,01	0,02 máx

### Empaque y Almacenaje:

Se comercializa a granel en carros tanque.

### Precauciones y Seguridad:

Consultar la FISPQ (Ficha de Información de Seguridad del Producto Químico).

### Plazo de Validez:

La preservación de las características fisicoquímicas del Ácido Clorhídrico está relacionada directamente con las condiciones de manipulación y almacenaje. Si se respetan estas condiciones, el plazo de validez recomendado es de 6 meses.

**Unidad:** Alagoas Bahía