

ÁCIDO CLORÍDRICO**Fabricação:**

É produzido por reação química de síntese entre o Cloro e o Hidrogênio, formando o gás cloreto de hidrogênio que é absorvido em água por contato direto. É comercializado em solução aquosa a 31 - 32% de concentração.

Aplicações:

É utilizado principalmente na limpeza e tratamento de metais ferrosos, fabricação de cloretos, operações de flotação no processamento de minérios, acidificação de poços de petróleo, regeneração de resinas de troca iônica, construção civil, neutralização de efluentes e na fabricação de agentes químicos para diversos segmentos, como a indústria alimentícia, farmacêutica, química e agroquímica.

Características Físico-Químicas:

	Valor
Fórmula Química	HCl
Peso Molecular	36,5
Ponto de Fusão	-20°C (30% m/m)
Ponto de Ebulição	110°C (30% m/m)
Peso Específico	1,15 (20,4°C)
Solubilidade em Água	Completa
Pressão de Vapor	11 mmHg (30% m/m, 20°C)
Observações	Não inflamável / Não combustível

Especificação:

	Fórmula Química	Unidade	Análise Típica (unid. CS- AL)	Especificação Interna/Garantia (unid. CS-AL)	Análise Típica (unid. CS-BA)	Especificação Interna/Garantia (unid. CS-BA)
Acidez Total	HCl	%	31,0	30,0 min	32,9	31,9 min
Ferro Total	Fe	µg/g	0,08	1,5 máx	1,0	2,0 máx
Cloro Livre	Cl ₂	µg/g	0,10	0,4 máx	0,3	1,0 máx
Mercúrio	Hg	µg/g	-	-	0,01	0,02 máx

Embalagem e Armazenamento:

É comercializado a granel em carros-tanque.

Precauções e Segurança:

Consultar a FISPQ (Ficha de Informação de Segurança do Produto Químico).

Prazo de Validade:

A preservação das características físico-químicas do Ácido Clorídrico está diretamente relacionada às condições de manuseio e armazenamento. Sendo observadas estas condições, o prazo de validade recomendado é de 6 meses.

Unidade:

Alagoas

Bahia