

IDENTIFICACIÓN

FORMULA QUIMICA:	HCl
NOMBRE COMERCIAL:	ÁCIDO CLORHÍDRICO ÁCIDOS FUERTES
PESO MOLECULAR:	36,5 g/mol
SINÓNIMOS:	CLORURO DE HIDROGENO, ÁCIDO MURIÁTICO

DESCRIPCIÓN

Es una solución acuosa, pungente, fumante, clara, ligeramente amarilla, olor penetrante e irritante. Altamente reactivo. Ataca la mayoría de los metales produciendo hidrógeno

USOS

Acidificación (activación) de pozos de petróleo; producto intermedio químico; reducción de minerales; procesamiento de alimentos (jarabe de maíz, glutamato monosódico); decapado y limpieza de metales; acidificante industrial; limpieza en general; por ejemplo de membranas en plantas de desanilización, desnaturalizante de alcohol.

ESPECIFICACIONES TÉCNICAS

Propiedad	Método	Unidad	Especificación
Concentración de HCl	-	% p/p	31,5 Mín.
Densidad (20°C)	-	g/ml	1,15 Mín
Sustancias Oxidantes (Cl ₂)	-	ppm	50 Máx
sustancias Reductoras (SO ₂)(*)	-	ppm	500 Máx
Hierro (Fe)(*)	-	ppm	5,0 Máx.
Arsénico (As)(*)	-	ppm	2,0 Máx.
Plomo (Pb)(*)	-	ppm	2,0 Máx.
Apariencia	-	-	Ligeramente Amarillo