

FICHA TÉCNICA

ACIDO CLORHÍDRICO

El ácido clorhídrico (también llamado ácido muriático, espíritu de sal, ácido marino, ácido de sal, ácido hidrocblórico, agua fuerte o, en España, sulfumán) es una disolución acuosa del gas cloruro de hidrógeno (HCl). Es muy corrosivo y ácido. Se emplea comúnmente como reactivo químico y se trata de un ácido fuerte que se disocia completamente en disolución acuosa. El uso más conocido es el de desincrustante para eliminar residuos de caliza (carbonato de calcio). Otra importante aplicación del ácido clorhídrico de alta calidad es la regeneración de resinas de intercambio iónico. El intercambio catiónico suele utilizarse para eliminar cationes como Na^+ y Ca^{2+} de disoluciones acuosas, produciendo agua desmineralizada.

USOS Y APLICACIONES

- ✓ Usos más importantes para el ácido clorhídrico son:
- ✓ El decapado de metales
- ✓ La acidificación de pozos de petróleo
- ✓ Agente blanqueador de grasas y aceites
- ✓ Producción de cloruro de calcio y el tratamiento de minerales
- ✓ Producción de acero
- ✓ Síntesis de productos orgánicos e inorgánicos
- ✓ Regeneración de resinas
- ✓ Para controlar el pH de productos farmacéuticos, alimentos y agua potable.
- ✓ En la industria alimentaria se utiliza, por ejemplo, en la producción de la gelatina disolviendo con ella la parte mineral de los huesos.
- ✓ Desincrustante para eliminar residuos de caliza



Para mayores detalles consulte nuestra hoja de datos de seguridad en:



www.limpo.mx



ventas@limpo.mx



yulissa.sanchez@limpo.mx