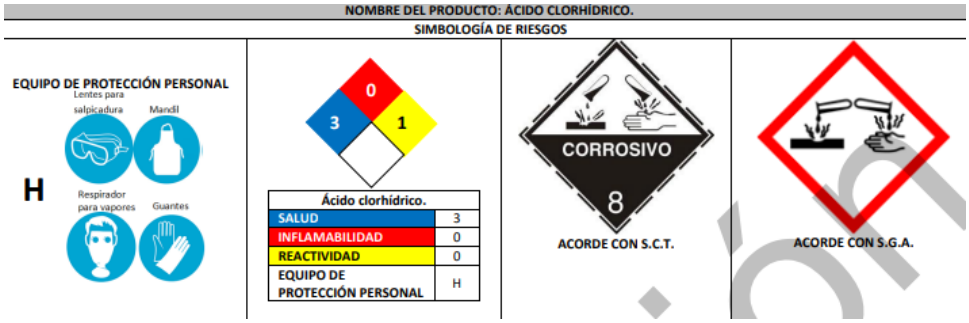
Acido muriático



El ácido muriático, también conocido como ácido clorhídrico o hidroclorídrico, es un producto químico altamente corrosivo y ácido. Normalmente se utiliza para la limpieza de superficies duras como el ladrillo y el concreto

Características generales:

- Denominación: Ácido muriático.
- Denominación Técnica: Ácido clorhídrico.
- Corrosivo y ácido.

Características técnicas:

- Estado: Liquido.
- Color: Incoloro o levemente amarillo.
- Olor: Picante-Irritante.
- Valor ph: -0,8 (20 °C).
- Punto de fusión: -114.3 °C.
- Punto de ebullición: -114.3 °C.
- Densidad: 1.1392 g/cc (20 °C).
- Densidad de vapor (aire=1): 1,257
- Solubilidad en el agua: 72,3 g/100 ml H2O (20 °C).

Composición:

- Ácido clorhídrico: 25 - 28 %
- Agua (H2O): 71 - 76 %
- Otros compuestos en concentraciones menores a 0,005% c/u. (Bromuros, cloro libre, fosfatos, hierro, bario y calcio).

Peligros potenciales

Incendio o Explosión No inflamable: Se produce gas inflamable cuando se encuentra en contacto con metales.

Contaminación: Si no se expone al riesgo, elimine la fuga. No permita que la sustancia entre en contacto con el drenaje. Recupere el líquido cuando sea posible, neutralice con una sustancia alcalina y después absórbase con un material inerte.

Primeros auxilios Ingestión: Ingestión: NO PROVOCAR EL VÓMITO. En caso de que la víctima esté inconsciente, dar respiración artificial, mantenerla en reposo y caliente. Si está

consciente, dar a beber un poco de agua continuamente (una cucharada cada 10 minutos). Inhalación: Mover al afectado al aire fresco. Si no respira, dar respiración artificial, mantenerlo caliente y en reposo, no dar a ingerir nada. Sí está consciente, suministrar oxígeno y mantenerlo sentado. Puede presentarse dificultad para respirar. Contacto con la piel: Si ha contaminado la ropa, quitarla inmediatamente y lavar la piel con abundante agua. Lavar inmediatamente la zona afectada con agua en abundancia por al menos 20 minutos. Contacto con los ojos: Lavar los ojos inmediatamente con agua corriente, asegurándose de abrir bien los párpados. EN CUALQUIERA DE LOS CASOS BUSCAR ATENCIÓN MÉDICA INMEDIATAMENTE

Derrame o fuga: Protegerse con el equipo de seguridad necesario. Si el derrame es muy grande, se debe de mantener alejado de fuentes de agua y drenajes. Se pueden construir diques de arena o diatomita para contenerlo. Usar neblina de agua para bajar los vapores. Cubrir el derrame con bicarbonato de sodio o una mezcla (50:50) de hidróxido de calcio y cal sodada, mezclar cuidadosamente. La disolución es corrosiva por lo que debe almacenarse para ser neutralizada antes de verterse al drenaje. Se genera calor por la neutralización. Incendio No inflamable, pero se generan vapores tóxicos e irritantes del ácido clorhídrico cuando se calienta.

Controles de sustitución: sustituir materiales peligrosos por materiales menos peligrosos

Elementos de protección personal:

Protección respiratoria: Máscara para gases ácido.

Protección de manos: Guantes de neopreno o PVC.

Protección de ojos: Lentes para protección química con protección total.

Protección de la piel y el cuerpo: Ropa de protección y botas de PVC.

Controles de ingeniería: Proveer de ventilación adecuada en lugares de trabajo. Se recomienda disponer de ducha y lavador de ojos en zonas de trabajo, Utilizar un extractor de aire local donde se puedan generar vapores

implementar señales de seguridad, señalización de zonas peligrosas, inspección de equipos, materiales. Etiquetado

controles administrativos: La capacitación en riesgo químico

Evaluación del ambiente de trabajo .

•Vigilancia médica.

• Vigilancia ambiental.

• Vigilancia biológica.

• Sistemas de vigilancia epidemiológica

• Actividades de promoción y prevención.