

FICHA TÉCNICA

PERÓXIDO DE HIDROGENO 50%

| | |
|---------------------|---|
| Marca | Hersol |
| Descripción | <p>El peróxido de Hidrógeno o Agua Oxigenada como se conoce comúnmente es un agente oxidante fuerte, relativamente fácil de manejar, es producido a partir de gas de hidrógeno y oxígeno del aire mediante el método AO (Oxidación de Antraquinona). El peróxido de hidrógeno se comercializa en distintas soluciones acuosas al 50%, en peso como Grado Químico..</p> |
| Aplicaciones | <p>El peróxido de Hidrógeno, es usado en la industria de pulpa y papel como agente blanqueador. En el proceso textil es usado en el blanqueo de fibra de algodón y lana, tanto en la manufactura como en los procesos de acabados.</p> <p>En la industria química el peróxido de hidrógeno juega un importante papel tanto en aplicaciones orgánicas como inorgánicas. Un ejemplo es la fabricación de peroxigenados, tales como peróxidos, perboratos y percarbonatos.</p> <p>En la industria de tratamiento de superficies metálicas es usado para el decapado, pulimento, y limpieza de metales. Además, sirve para eliminar gases tóxicos originados en las operaciones con ácido nítrico.</p> <p>Sus propiedades biocidas y oxidantes son utilizadas en la industria del azúcar en el proceso de producción, blanqueo y desinfección de los molinos.</p> <p>Sus propiedades desinfectantes son aplicadas en la cría industrial de salmón, trucha y otros peces.</p> <p>Las propiedades bactericidas del H₂O₂ lo hacen útil en varias aplicaciones en el procesamiento de alimentos, permitiendo la desinfección tanto de los empaques como de las maquinarias utilizadas.</p> <p>En el proceso de potabilización del agua la industria ha encontrado en el H₂O₂ un gran aliado para la oxidación de la materia orgánica. La efectividad del H₂O₂ y la inocuidad de sus subproductos lo han convertido en un producto natural para el tratamiento de aguas residuales municipales industriales.</p> <p>En producción de oro el H₂O₂ es utilizado en la lixiviación con cianuro.</p> |
| Precauciones | <p>H272 Puede agravar un incendio; comburente H302+H332 Nocivo en caso de ingestión o inhalación H314 Provoca quemaduras graves en la piel y lesiones oculares graves H335 Puede irritar las vías respiratorias H412 Nocivo para los organismos acuáticos, con efectos nocivos duraderos.</p> |
| Contenido | porrón 70 kg |

ESPECIFICACIONES

| | | |
|---------------------|--------------------|--------------------|
| Concentración % P/P | 34.5 - 35.5 | 49.5-- 50.5 |
| Hierro | máx. 10 ppm | max 10 ppm |
| Estaño | máx. 10 ppm | max 10 ppm |

PROPIEDADES

| | |
|--------------|--------------------|
| Presentación | Líquido Cristalino |
| Color | max 15° APHA |
| Olor | inoloro |

| | | |
|--|---------------|---------------|
| | 35% | 50% |
| Densidad (20°C, g/cm ³) | 1.131- 1.133 | 1.193-1.198 |
| Punto de Ebullición (°C) | 108 | 114 |
| Punto de Fusión (°C) | -33 | -52 |
| pH | 3.0 ± 0.5 max | 3.0 ± 0.5 max |
| Viscosidad (20° C), Ns/ m ² | 0.00111 | 0.00117 |
| Estabilidad 16 horas | 10% máx. | 10% máx. |

Laboratorios Hersol S.A de C.V.

Niños Héroes #116 Bo. La Concepción. San Mateo Atenco Edo. Mex.

Tel: +52 (728) 287 1979, 80, 81. contacto@labhersol.com.mx

www.labhersol.com.mx