

## Peróxido de Hidrógeno

### Descripción general

Fórmula Química:	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>
Peso Molecular:	34.01 g/mol
Densidad Aparente:	1.24 g/mL
Punto de Fusión:	- 50 °C
Punto de ebullición:	114 °C
Temperatura de descomposición:	> 50° C (descomposición auto-acelerada con liberación de oxígeno). 5.0% en peso a 96 °C por 16 h.
pH al 1%:	5 – 6
Solubilidad:	Completamente miscible.
Características Físicas:	Líquido, incoloro con ligero olor característico.

### Composición química

PARAMETRO	RANGO
Peróxido de hidrógeno, H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	50.0 %
Agua, H <sub>2</sub> O	50.0 %

Los efectos de la toxicidad se relacionan con sus propiedades altamente corrosivas y oxidantes. Favorece a la combustión con otras sustancias, ya que causa reacciones violentas o explosivas. Puede ser fatal al ingerir. El producto se descompone rápidamente con liberación de oxígeno si se contamina con trazas metálicas, sustancias orgánicas y reductoras. Los efectos de la exposición dependerán directamente de la concentración y duración de la misma (intoxicación o lesiones graves).

### Aplicaciones

El peróxido de hidrógeno tiene aplicaciones como inhibidor de desarrollo bacteriano y como blanqueador en los filtros hemodializadores.

Blanqueadores de textiles, alimentos, papel, en la producción de químicos, plásticos, farmacéuticos, electro-plataado, tratamiento de agua, refinado y limpieza de metales, combustible de cohetes, caucho para espuma, antiséptico, agente neutralizante en la destilación del vino, desinfectante de semillas.

### Presentación

IBC de 1.000 kg.