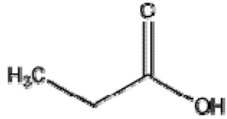
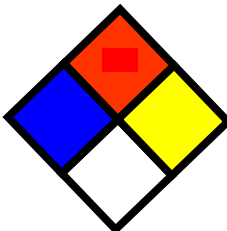


## ÁCIDO PROPIÓNICO

DATOS DE IDENTIFICACIÓN	
<b>Nombre químico (IUPAC):</b> Ácido propanoico	<b>No. CAS:</b> 79-09-4
<b>Sinónimos:</b> Ácido propílico; Carboxietano; Ácido estancarboxílico; Ácido hidroacrílico; Ácido metacetónico; Ácido metil acético; Ácido etilfórmico; Propionato; C3 ácido; Propanoato; Ácido etilfórmico; Ácido etanocarboxílico; Ácido pseudoacético; Ácido metilacético	
<b>Nombres comerciales:</b> Bugle; Fema Number 2924; Monoprop; Propcorn; Prozoin; Sentir preservador de granos; Tenox P preservador de granos; Tenox IBP-2 preservador de granos, componente de; Luprosil; Prozoin; Proxoin; Chem Stor, componente de	
<b>Estructura química:</b>	<b>Fórmula química:</b> C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>
	<b>Peso molecular:</b> 74.08
<b>Tipo de plaguicida:</b> Fungicida, microbicida y preservador de granos	<b>Clasificación:</b> Sin clasificación
<b>Uso:</b>	
<b>Presentaciones comerciales:</b>	

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS
Líquido oleoso transparente e incoloro, con ligero olor acre o rancio. Su punto de ebullición es igual a 141.1 °C y su punto de fusión a -21.5 °C. Su densidad específica es igual a 0.993 g/cm <sup>3</sup> a 20 °C. Su pKa es de 4.88. Es muy soluble en agua (1.0 X 10 <sup>6</sup> mg/L a 25 °C). Es ligeramente soluble en cloroformo, soluble en eter y dietil eter, y miscible con etanol. Su presión de vapor es igual a 3.53 mm Hg a 25°C (390 Pa a 20 °C). Este compuesto es corrosivo.

PELIGROSIDAD	
	<p><b>Salud (Azul):</b> Sustancia que bajo condiciones de emergencia, pueden causar daños serios o permanentes.</p> <p><b>Inflamabilidad (Rojo):</b> Sustancia que debe ser precalentada moderadamente o expuestas a temperaturas ambiente relativamente altas, antes de que pueda ocurrir la ignición.</p> <p><b>Riesgo de Explosión (Amarillo):</b> Sustancia que por sí misma es estable normalmente, aún bajo condiciones de fuego.</p>

DESTINO EN EL AMBIENTE
<b>Persistencia:</b>
En el aire está presente en forma de vapor, el cual se degrada por reacciones con radicales hidroxilo (vida media de 13 días). En el suelo muestra una movilidad muy elevada, ya que en condiciones naturales se encuentra en forma aniónica, la cual no se adsorbe a la materia orgánica ni a las arcillas. Puede ser biodegradado rápidamente en los sistemas terrestres. En los cuerpos de agua prácticamente no se adsorbe a los sedimentos o sólidos suspendidos, ni se degrada por hidrólisis. No se espera que se volatilice desde el agua o el suelo húmedo, pero sí desde el suelo seco. Su potencial de bioconcentración en organismos acuáticos es bajo. No es susceptible a la fotólisis en el ambiente. Se produce por fermentación anaeróbica de carbohidratos en el estómago de los rumiantes. Es un componente natural de los productos lácteos y de algunos aceites esenciales.

TOXICIDAD PARA LOS ORGANISMOS Y EL MEDIO AMBIENTE
<b>Tipo toxicológico:</b>

Es tóxico para organismos acuáticos. No presenta toxicidad aguda en anfibios, pero algunos estudios han mostrado malformaciones en embriones de rana expuestos a ácido propiónico. Es ligeramente tóxico para el zooplancton. En peces su toxicidad varía de ligera a prácticamente nula. No es tóxico para insectos. Este compuesto tiene actividad fungicida y microbicida, y puede ser usado como conservador.