



## **ÁCIDO OXÁLICO**

<b>Característica</b>	<b>Unidad</b>	<b>Especificación</b>
Aspecto		Polvo blanco, cristalino
Pureza (C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> O <sub>4</sub> x H <sub>2</sub> O)	% P/P	Mín 99,5
Sulfatos	% P/P	Máx 0,2
Cloruros	% P/P	Máx 0,005
Metales Pesados (como Plomo)	% P/P	Máx 0,005
Hierro	% P/P	Máx 0,05

### **PRESENTACIÓN:**

- Bolsas x 25 kg

### **IDENTIFICACIÓN:**

Familia Química: Ácido Orgánico  
Fórmula: C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>O<sub>4</sub> x H<sub>2</sub>O  
Peso Molecular: 127, 07 (dihidratado)  
N° CAS: 114-62-7  
ONU N°: No regulado

### **SEGURIDAD:**

Corrosivo. Muy tóxico por inhalación e ingestión. Es un irritante fuerte. Evitar el contacto directo con la sustancia. Manipular con precaución utilizando los elementos de protección personal correspondientes.

No es inflamable, pero puede descomponerse en un incendio en Ácido fórmico y monóxido de carbono y dióxido de carbono. No inhalar los vapores producidos por la descomposición.

Almacenar en lugares ventilados, frescos y secos; lejos de fuentes de calor e ignición. Separado de materiales incompatibles como materiales oxidantes y bases fuertes. Reacciona con plata y compuestos de plata, explota con clorito de sodio e hipoclorito de sodio. Con ácido sulfúrico concentrado produce óxidos de carbono.

### **APLICACIONES PRINCIPALES:**

- Pulido y limpieza de pisos y mármoles
- Blanqueo y protección en curtiembres
- Desmanchado de textiles
- Baños de limpieza, decapado y fosfatizado de metales en la Industria Metalmeccánica