



Tetracloruro de estaño

PubChem CID	24287
Estructura	 2D Encuentra estructuras similares
Sinónimos	Tetracloruro de estaño Cloruro de estaño (IV) Tetracloroestánano 7646-78-8 CLORURO ESTÁNICO <input type="button" value="Más..."/>
Fórmula molecular	SnCl_4 o Cl_4Sn
Peso molecular	260,5 g / mol

[Más Información Sobre El Proyecto LCSS >](#)

1 Clasificación GHS

Mostrando 1 de 5 [Ver más](#)

Pictograma (s)	 Corrosive
Señal	Peligro
Declaraciones de peligro GHS	H314: Provoca quemaduras graves en la piel y lesiones oculares graves [Peligro Corrosión / irritación cutáneas] H412: Nocivo para la vida acuática con efectos duraderos [Peligroso para el medio ambiente acuático, peligro a largo plazo]
Códigos de declaración de precaución	P260, P264, P273, P280, P301 + P330 + P331, P303 + P361 + P353, P304 + P340, P305 + P351 + P338, P310, P321, P363, P405 y P501 (La declaración correspondiente a cada código P se puede encontrar en la página de Clasificación GHS).

[▶ REGLAMENTO DE LA UE \(CE\) No 1272/2008](#)

2 identificadores



2.1 CAS



7646-78-8

► Químicos CAMEO; Química común CAS; ChemIDplus; DTP / NCI; EPA Chemicals bajo TSCA; EPA DSSTox; Agencia Europea de Sustancias y Preparados Químicos (ECHA); Banco de datos de sustancias peligrosas (HSDB); Base c

2.2 InChI



InChI = 1S / 4ClH.Sn / h4 * 1H; / q ;;; + 4 / p-4

Calculado por InChI 1.0.5 (versión PubChem 2019.06.18)

► PubChem

2.3 Tecla InChI



HPGGPRDJHPYFRM-UHFFFAOYSA-J

Calculado por InChI 1.0.5 (versión PubChem 2019.06.18)

► PubChem

3 propiedades físicas



3.1 Descripción física



Mostrando 2 de 3 Ver más

El cloruro estánnico anhidro es un líquido fumante incoloro con un olor acre. Es soluble en [agua](#) fría y se descompone con [agua](#) caliente para formar [ácido clorhídrico](#) con desprendimiento de calor. Es corrosivo para los metales y los tejidos.

► [Químicos CAMEO](#)

Líquido

► [EPA Chemicals bajo TSCA; Base de datos del metaboloma humano \(HMDB\)](#)

3.2 Olor



ACRE

Mackison, F. W., R. S. Stricoff, and L. J. Partridge, Jr. (eds.). NIOSH/OSHA - Occupational Health Guidelines for Chemical Hazards. DHHS(NIOSH) Publication No. 81-123 (3 VOLS). Washington, DC: U.S. Government Printing Office, Jan. 1981., p. 1

► [Hazardous Substances Data Bank \(HSDB\)](#)

3.3 Boiling Point



114.15 °C

Lide, DR (ed.). CRC Handbook of Chemistry and Physics. 81st Edition. CRC Press LLC, Boca Raton: FL 2000, p. 4-93

► [Hazardous Substances Data Bank \(HSDB\)](#)

114 °C

► [ILO International Chemical Safety Cards \(ICSC\)](#)

3.4 Melting Point



-33 °C

Lide, DR (ed.). CRC Handbook of Chemistry and Physics. 81st Edition. CRC Press LLC, Boca Raton: FL 2000, p. 4-93

► [Hazardous Substances Data Bank \(HSDB\); ILO International Chemical Safety Cards \(ICSC\)](#)

-33°C

► [Human Metabolome Database \(HMDB\)](#)

3.5 Solubility



Showing 2 of 4 View More

Soluble in [acetone](#), [ethanol](#), [gasoline](#), [benzene](#), [carbon tetrachloride](#), [toluene](#), [kerosene](#), [methanol](#)

Kirk-Othmer Encyclopedia of Chemical Technology, 4th ed. Volumes 1: New York, NY: John Wiley and Sons, 1991-Present., p. 24(97) 125

► [Hazardous Substances Data Bank \(HSDB\)](#)

Sol in cold [water](#) (decomposes in hot [water](#)), [carbon disulfide](#)

Lewis, R.J., Sr (Ed.). Hawley's Condensed Chemical Dictionary. 13th ed. New York, NY: John Wiley & Sons, Inc. 1997., p. 1042

► [Hazardous Substances Data Bank \(HSDB\)](#)

3.6 Density



2.34 g/cu cm

Lide, DR (ed.). CRC Handbook of Chemistry and Physics. 81st Edition. CRC Press LLC, Boca Raton: FL 2000, p. 4-93

► [Hazardous Substances Data Bank \(HSDB\)](#)

Relative density ([water](#) = 1): 2.26

► [ILO International Chemical Safety Cards \(ICSC\)](#)

3.7 Vapor Density



9 (air= 1)

Mackison, F. W., R. S. Stricoff, and L. J. Partridge, Jr. (eds.). NIOSH/OSHA - Occupational Health Guidelines for Chemical Hazards. DHHS(NIOSH) Publication No. 81-123 (3 VOLS). Washington, DC: U.S. Government Printing Office, Jan. 1981., p. 2

► [Hazardous Substances Data Bank \(HSDB\)](#)

Relative vapor density (air = 1): 9.0

▶ [ILO International Chemical Safety Cards \(ICSC\)](#)

3.8 Vapor Pressure



18 MM HG AT 20 °C

Mackison, F. W., R. S. Stricoff, and L. J. Partridge, Jr. (eds.). NIOSH/OSHA - Occupational Health Guidelines for Chemical Hazards. DHHS(NIOSH) Publication No. 81-123 (3 VOLS). Washington, DC: U.S. Government Printing Office, Jan. 1981., p. 2

▶ [Hazardous Substances Data Bank \(HSDB\)](#)

Vapor pressure, kPa at 20 °C: 2.4

▶ [ILO International Chemical Safety Cards \(ICSC\)](#)

3.9 Decomposition



When heated to decomposition it emits toxic fumes of **/chloride/**.

Lewis, R.J. Sax's Dangerous Properties of Industrial Materials. 9th ed. Volumes 1-3. New York, NY: Van Nostrand Reinhold, 1996., p. 3176

▶ [Hazardous Substances Data Bank \(HSDB\)](#)

3.10 Corrosivity



Corrosive to metals

Association of American Railroads. Emergency Handling of Hazardous Materials in Surface Transportation. Washington, D.C.: Assoc. of American Railroads, Hazardous Materials Systems (BOE), 1987., p. 683

▶ [Hazardous Substances Data Bank \(HSDB\)](#)

Will attack some forms of plastics, rubber, & coatings.

Mackison, F. W., R. S. Stricoff, and L. J. Partridge, Jr. (eds.). NIOSH/OSHA - Occupational Health Guidelines for Chemical Hazards. DHHS(NIOSH) Publication No. 81-123 (3 VOLS). Washington, DC: U.S. Government Printing Office, Jan. 1981., p. 2

▶ [Hazardous Substances Data Bank \(HSDB\)](#)

4 Toxicity Data



4.1 Non-Human Toxicity Values



LD50 Mouse intraperitoneal 46 mg/kg

Venugopal, B. and T.D. Luckey. Metal Toxicity in Mammals, 2. New York: Plenum Press, 1978., p. 183

▶ [Hazardous Substances Data Bank \(HSDB\)](#)

LC50 Rat inhalation 2300 mg/cu m/10 min

Lewis, R.J. Sax's Dangerous Properties of Industrial Materials. 9th ed. Volumes 1-3. New York, NY: Van Nostrand Reinhold, 1996., p. 3176

▶ [Hazardous Substances Data Bank \(HSDB\)](#)