

<b>TRIFOSFATO DE PENTASODIO</b> Tripolifosfato de sodio Trifosfato de sodio Sal pentasódica del ácido trifosfórico anhidra	<b>ICSC: 1469 (Agosto 2002)</b>
<b>CAS: 7758-29-4</b>	
<b>CE: 231-838-7</b>	

	PELIGROS	PREVENCIÓN	LUCHA CONTRA INCENDIOS
<b>INCENDIO Y EXPLOSIÓN</b>	No combustible. En caso de incendio se desprenden humos (o gases) tóxicos e irritantes.		En caso de incendio en el entorno: usar un medio de extinción adecuado.

	SÍNTOMAS	PREVENCIÓN	PRIMEROS AUXILIOS
<b>Inhalación</b>	Tos. Dolor de garganta.	Usar ventilación (no si es polvo).	Aire limpio, reposo. Proporcionar asistencia médica.
<b>Piel</b>	Enrojecimiento. Dolor.	Guantes de protección.	Aclarar la piel con agua abundante o ducharse.
<b>Ojos</b>	Enrojecimiento. Dolor.	Utilizar gafas de protección o protección ocular en combinación con protección respiratoria si se trata de polvo.	Enjuagar con agua abundante durante varios minutos (quitar las lentes de contacto si puede hacerse con facilidad), después proporcionar asistencia médica.
<b>Ingestión</b>		No comer, ni beber, ni fumar durante el trabajo.	Enjuagar la boca. Dar a beber uno o dos vasos de agua.

DERRAMES Y FUGAS	CLASIFICACIÓN Y ETIQUETADO
Protección personal: respirador con filtro para partículas adaptado a la concentración de la sustancia en aire. Barrer la sustancia derramada e introducirla en un recipiente tapado. Recoger cuidadosamente el residuo. A continuación, almacenar y eliminar el residuo conforme a la normativa local.	<b>Conforme a los criterios del GHS de la ONU</b>  <b>Transporte</b> <b>Clasificación ONU</b>
<b>ALMACENAMIENTO</b>	
Seco. Bien cerrado.	
<b>ENVASADO</b>	



Organización  
Mundial de la Salud

La información original ha sido preparada en inglés por un grupo internacional de expertos en nombre de la OIT y la OMS, con la asistencia financiera de la Comisión Europea.  
© OIT y OMS 2018



## TRIFOSFATO DE PENTASODIO

ICSC: 1469

## INFORMACIÓN FÍSICO-QUÍMICA

**Estado físico; aspecto**

POLVO BLANCO O CRISTALES.

**Peligros físicos****Peligros químicos**

Se descompone por calentamiento. Esto produce humos tóxicos incluyendo óxidos de fósforo.

Fórmula:  $\text{Na}_5\text{P}_3\text{O}_{10}$ 

Masa molecular: 367.9

Punto de fusión: 622°C

Densidad: 2.52 g/cm<sup>3</sup>

Solubilidad en agua, g/100ml a 25°C: 14.5

## EXPOSICIÓN Y EFECTOS SOBRE LA SALUD

**Vías de exposición**

La sustancia se puede absorber por inhalación del aerosol.

**Efectos de exposición de corta duración**

El aerosol irrita levemente los ojos, la piel y el tracto respiratorio.

**Riesgo de inhalación**

Puede alcanzarse rápidamente una concentración molesta de partículas suspendidas en el aire, especialmente si está en forma de polvo.

**Efectos de exposición prolongada o repetida**

## LÍMITES DE EXPOSICIÓN LABORAL

## MEDIO AMBIENTE

## NOTAS

## INFORMACIÓN ADICIONAL

**Clasificación UE**GOBIERNO  
DE ESPAÑAMINISTERIO  
DE TRABAJO  
Y ECONOMÍA SOCIAL

La calidad y exactitud de la traducción o el posible uso que se haga de esta información no es responsabilidad de la OIT, la OMS ni la Comisión Europea.  
© Versión en español, INSST, 2018