

# CIANURO DE SODIO

SINÓNIMOS: sal sódica del ácido cianhídrico.

FÓRMULA QUÍMICA: NaCN

NÚMERO CAS: 143-33-9



**DIVISA**  
Química y Asociados

EMPRESA CERTIFICADA EN ISO 9001:2015

## DESCRIPCIÓN

Se presenta como un sólido higroscópico cristalino blanco, granular o polvo con un ligero olor a almendra e inodoro cuando se seca. Un veneno humano mortal por ingestión. Tóxico por absorción cutánea a través de heridas abiertas, por ingestión y por inhalación de polvo.

La solución de cianuro de sodio se presenta como una solución acuosa transparente e incolora.



## APLICACIONES/USO

Limpieza de metales; de tintes y pigmentos, nailon, quelante; extraer oro y plata de los minerales.

Para madrigueras de conejos y ratas; nidos de termitas.

## MANEJO Y ALMACENAMIENTO

Evitar respirar los vapores. Manténgase contra el viento. Evitar el contacto corporal con el material. No manipule paquetes rotos a menos que use el equipo de protección personal adecuado. Lave cualquier material que pueda haber estado en contacto con el cuerpo con abundante agua o con agua y jabón.

Separado de oxidantes fuertes, ácidos, alimentos y piensos, dióxido de carbono y productos que contengan agua. Seco. Bien cerrado. Mantener en una habitación bien ventilada. Almacenar en un área sin desagüe o acceso a alcantarillado.

## PRECAUCIONES

### Indicaciones de peligro:

**H290** - Puede ser corrosivo para los metales.

**H300+H310+H330** - Mortal en caso de ingestión, en contacto con la piel o si se inhala.

**H372** - Provoca daños en la glándula tiroides tras exposiciones prolongadas o repetidas.

**H410** - Muy tóxico para los organismos acuáticos, con efectos nocivos duraderos.



## PROPIEDADES FÍSICOQUÍMICAS

DETERMINACIÓN	ESPECIFICACIÓN	UNIDADES
NaCN	98.0 - 99.5	%
NaOH	0.30 - 0.80	%
Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	0.20 - 0.80	%
HCOONa	0.10 - 0.50	%
H <sub>2</sub> O	0.0 - 0.10	%

## PRESENTACIÓN

CUÑETE: 50 kg.