

# NITRATO DE SODIO

SINÓNIMOS: trioxonitrato (v) de sodio, nitrato sódico

FÓRMULA QUÍMICA:  $\text{NaNO}_3$

NÚMERO CAS: 7631-99-4



**DIVISA**  
Química y Asociados

EMPRESA CERTIFICADA EN ISO 9001:2015

## DESCRIPCIÓN

El nitrato de sodio aparece como un sólido cristalino blanco. No combustible, pero acelera la quema de materiales combustibles. Si hay grandes cantidades involucradas en el fuego o si el material combustible se divide finamente, se puede producir una explosión. Puede explotar bajo una exposición prolongada al calor o al fuego. En los incendios se producen óxidos tóxicos de nitrógeno.



## APLICACIONES/USO

Se utiliza en propulsores sólidos, explosivos, fertilizantes y para muchos otros usos.

## MANEJO Y ALMACENAMIENTO

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. EVITAR LA DISPERSIÓN DE POLVO... protección respiratoria... No comer, beber ni fumar durante el trabajo. Es necesario un tratamiento específico en caso de intoxicación con esta sustancia; los medios apropiados con instrucciones deben estar disponibles. Prevenir contra daños físicos; almacenar en un lugar fresco y seco lejos de compuestos orgánicos inflamables o sustancias fácilmente oxidables; el piso de madera no es aceptable.

## PRECAUCIONES

### Indicaciones de peligro:

**H272** - Puede agravar un incendio; comburente.

**H319** - Provoca irritación ocular grave.



## PROPIEDADES FISICOQUÍMICAS

DETERMINACIÓN	ESPECIFICACIÓN	UNIDADES
NITRATO DE SODIO ( $\text{NaNO}_3$ )	90.0 MIN.	%
SULFATO DE SODIO ( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ )	5.0 MÍN.	%
CLORUROS	0.5 MÁX.	%

## PRESENTACIÓN

SACO: 25 kg.