Aplicación	Determinación de Du
Clase de Riesgo	NOCIVO
Ojos	Enrojecimiento.
Piel	Enrojecimiento.
Inhalación	Tos.
Ingestión	Náuseas, dolor de gar
Ojos	Enjuagar con agua abı con facilidad) y propor
Piel	Quitar las ropas contai
Inhalación	Aire limpio, reposo y p
Ingestión	Enjuagar la boca, dar ः
Incompatibilidad	Separado de nitrato ar
Forma de almacenamiento	Mantener en lugar sec

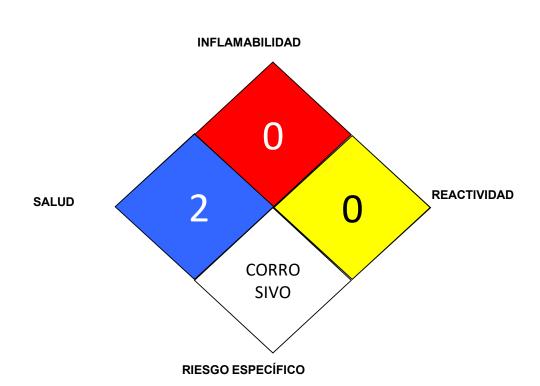
Precausiones de almacenamiento	Reacciona violentame explosión. Reacciona o para formar amoníaco. Ataca al cobre y comp
EPP	

# Cloruro de Amoni

reza (Buffer)
RIESGO PARA LA SALUD
ganta, vómitos.
PRIMEROS AUXILIOS
undante durante varios minutos (quitar las lentes de contacto si puede hacerse cionar asistencia médica.
minadas, aclarar la piel con agua abundante o ducharse.
roporcionar asistencia médica.
a beber agua abundante, guardar reposo y proporcionar asistencia médica.
ALMACENAMIENTO
nónico, clorato potásico, ácidos, álcalis, sales de plata. Mantener en lugar seco.
0.

nte con nitrato amónico y clorato potásico, originando peligro de incendio y con concentrados de ácidos para formar cloruro de hidrógeno y bases fuertes . Reacciona con sales de plata para formar compuestos sensibles al choque. uestos.





### ROJO: INFLAMABLE

- 4 EXTREMADAMENTE
- 3 INFLAMABLE
- 2 COMBUSTIBLE
- 1 AL CALENTAR
- 0 NO SE QUEMA

# AZUL: SALUD

- 4 FATAL
- 3 MUY PELIGROSO
- 2 PELIGROSO
- 1 LIGERAMENTE
- 0 NORMAL

### AMARILLO: REACTIVID.

- 4 DETONACION RAPIDA
- 3 CONFUENTE DE INICIO
- 2 CAMBIO QUIMICO
- 1 SI SE CALIENTA
- 0 ESTABLE

# BLANCO: ESPECÍFICO

OXY: OXIDANTE;

ACID: ACIDO; ALC: ALCALI

CORR: CORROSIVO; W: NO

USE AGUA; O: RADIACION



