

## ۱- ماهیت ماده:

نام شیمیایی: نقره تند

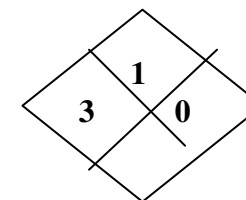
نامهای مترادف: مایع نقره، هیدرازایروم

شماره CAS: ۷۴۳۹-۹۷-۶

فرمول شیمیایی: Hg

وزن اتمی: ۲۰۰/۶

۲- علائم حفاظتی:



۳- هشدارهای حفاظتی:

تماس با پوست: ممکن است جذب شود.

تنفس: علائم خطرات حاد شامل درد شکمی، سرفه،

اسهال، کوتاهی نفس، استفراغ

انفجار: خطر آتش سوزی یا انفجار در تماس با مواد

ناسازگار

۴- کمکهای اولیه:

تنفس: هوای تازه، استراحت، در صورت نیاز، دادن تنفس

مصنوعی، مراجعه به پزشک

تماس با پوست: لباسهای آلوده را در بیاورید، قسمت

آلوده را زیر آب بگیرید و سپس با آب و صابون بشوئید. فرد

را برای مراقبتهای پزشکی ارجاع دهید.

تماس با چشم: چشم ها را برای مدت چند دقیقه با آب

بشوئید. لنزهای تماسی را اگر به سادگی امکان پذیر است

بیرون بیاورید، فرد را برای مراقبتهای پزشکی بفرستید.

گوارشی: فرد را برای مراقبتهای پزشکی بفرستید.

۵- اطفاء حریق:

خطر آتش گیری: غیر قابل اشتعال، ایجاد فیوم و

گازهای سمی یا محرک در اثر آتش سوزی می کند.

نحوه مناسب اطفاء: در صورت بروز آتش سوزی در

محیط آزاد تمام عوامل خاموش کننده مجاز می باشند. در

صورت انفجار جهت اطفاء آتش سوزی ناشی از آن با پاشیدن

آب بر روی ظروف محتوی این ماده، آنها را خنک نمائید.

سایر توضیحات: جهت پیشگیری از آتش سوزی به دور از

مواد قابل اشتعال قرار گیرد.

## ۶- حفاظت های فردی:

حفاظت پوست: استفاده از لباسها و دستکشهای حفاظتی

حفاظت چشم: استفاده از حفاظهای چشم و صورت

حفاظت تنفسی: تهویه موضعی و استفاده از ماسکهای

تنفسی

حفاظت گوارشی: در هنگام کار نخورید، نیاشامید، سیگار

نکشید، دستها را قبل از خوردن غذا بشوئید.

۷- طریقه دفع ضایعات ماده:

ناحیه خطر راتخلیه کنید، با یک فرد ماهر مشورت کنید،

تهویه را انجام دهید، در صورت امکان مایع نشت شده یا

ریخته شده را در ظرف غیر فلزی بدون منفذ جمع آوری

نمائید، مواد شسته شده را به داخل فاضلاب نریزید، نگذارید

این ماده شیمیایی وارد محیط شود

۹- مشخصات فیزیکی و شیمیایی:

نقطه جوش: ۳۵۷ درجه سانتی گراد

نقطه ذوب: ۳۹- درجه سانتی گراد

دانسیته: ۱۳/۵

حلالیت در آب: ندارد



دانشگاه علوم پزشکی و خدمات بهداشتی درمانی خراسان رضوی

مرکز بهداشت استان

مرکز بهداشت شماره ۳ شهرستان مشهد



اطلاعات فنی و حفاظت ایمنی

MSDS5

جیوه

Mercury

واحد بهداشت حرفه ای

### خطرات استنشاقی:

این ماده در دمای بالاتر از ۲۰ درجه سانتی گراد به سرعت تبخیر شده و آلودگی هوا را در حد خطرناکی بوجود می آورد.

### اثرات مواجهه کوتاه مدت:

- استنشاق بخارات ممکن است باعث پنومونی شود.
- این ماده ممکن است سبب تاثیر بر کلیه ها و سیستم اعصاب مرکزی می شود.
- تاثیرات آن ممکن است تاخیری باشند (طولانی مدت)
- معاینات پزشکی لازم است.

### اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر:

- ❖ این مواد ممکن است بر سیستم اعصاب مرکزی و کلیه ها تاثیر داشته باشد و منجر به ناپایداری روانی جیوه‌های شود. (لرزش ناشی از جیوه)
- ❖ مشکل های ادراکی، ناتوانی های مکالمه ای و خطر تاثیرات تجمعی داشته باشد
- آزمایشات بر روی حیوانات نشان داده است که این ماده احتمالا سبب تاثیرات سمی بر تولید مثل انسان خواهد شد.

چگالی بخار نسبی (هوا=۱): ۶/۹۳

چگالی نسبی مخلوط بخار هوا در ۲۰ درجه

سانتی گراد (هوا=۱): ۱/۰۰۹

### ۱۰- اطلاعات زیست محیطی:

این ماده برای موجودات آبی بسیار خطرناک است. خاصیت تجمع پذیری در بدن موجودات آبی خطری عمده در زنجیره غذایی انسان محسوب می شود.

### ۱۱- اطلاعات مهم:

### حدود تماس شغلی:

TLV: ppm: 0.025 mg/m3 (TWA)

(skin)(ACGIH 1994-1995)

### خطرات شیمیایی:

در اثر حرارت فیوم های سمی تشکیل می دهد. به سرعت با فلزات قلیلی، گاز آمونیاک، کلر، دی اکسید کلر، کلرورسیدیم و اکسید اتیلن وارد واکنش می شود.

### راههای مواجهه:

این ماده می تواند از راه استنشاقی یا از سرتاسر پوست به صورت بخار جذب بدن شود.