

**اسید پرکلریک . نمک سدیم****کارت ایمنی مواد****PERCHLORIC ACID, SODIUM SALT****ICSC: 0715**

CAS # 7601-89-0

RTECS # SC9800000

ICSC # 0715

UN # 1502

EC # 017-010-00-6

اسید پرکلریک، نمک سدیم

پرکلرات سدیم

اینه نات

فرمول شیمیایی: NaClO_4

وزن مولکولی: ۱۲۲/۴

نوع خطر / مواجهه	خطرات حاد / علائم	پیشگیری	کمکهای اولیه / اطفاء حریق
آتش :	غیر قابل احتراق، اما احتراق سایر مواد را شدت می بخشد. در بسیاری از واکنش ها ممکن است باعث آتش سوزی و انفجار گردد. هنگام بروز آتش سوزی گازهای سمی و محرک آزاد می نماید.	در معرض شعله و جرقه قرار نگیرد. در تماس با مواد قابل احتراق قرار نگیرد. در تماس با پودر فلزات قرار نگیرد. در مجاورت آن سیگار نکشید.	آب به مقدار فراوان، اسپری آب
انفجار :		در معرض ضربه یا اصطکاک قرار نگیرد.	در صورت بروز آتش سوزی بشکه ها (ظروف) را با اسپری کردن آب خنک نمایید. از یک محیط ایمن با آتش مبارزه نمایید.
مواجهه :		از پراکنندگی گرد و غبار جلوگیری نمایید. از تماس افراد کهنسال و خردسال با این ماده اجتناب کنید.	
استنشاق :	سرفه، گلودرد	تهویه موضعی یا وسیله حفاظت تنفسی	هوای تازه، استراحت ارجاع برای مراقبتهای پزشکی
پوست :	قرمزی	دستکشهای حفاظتی	لباس های آلوده شده را در بیاورید. پوست را آب زده و با آب و صابون بشویند.
چشم ها :	قرمزی، درد	عینک ایمنی حفاظت توام از چشم ها و دستگاه تنفسی	ابتدا چشمها را با مقدار زیادی آب برای چندین دقیقه بشویند. اگر به سادگی امکان پذیر است لنزهای تماسی را خارج نمایید. برای مراقبتهای پزشکی ارجاع دهید.
گوارشی :		در هنگام کار: خوردن، آشامیدن و سیگار کشیدن ممنوع	دهان را با آب بشویند. وی را برای مراقبتهای پزشکی ارجاع دهید.

بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن (ذخیره کردن)	دفع ضایعات
<p>O symbol Xn symbol R: 9-22 S: 2-13-22-27 UN Hazard Class: 5.1 UN Packing Group: II</p>	<p>دور از مواد قابل احتراق و احیاء کننده (خطرات مواد شیمیایی را ببینید) در مکان مقاوم در برابر آتش سوزی که بخوبی بسته باشد و در جای خشک و خنک نگهداری نمایید.</p>	<p>مایع ریخته شده را با مقدار زیاد آب شسته و به بیرون برانید. ماده ریخته شده را در داخل ظروف بدون منفذی جمع آوری نمایید. در خاک آره یا جاذب های قابل احتراق جذب نکنید. (حفاظت فردی ویژه: P2 ماسک تنفسی برای ذرات مضر)</p>
<p>حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری : کریستال ها یا پودر سفید رنگ جاذب رطوبت</p> <p>خطرات فیزیکی :</p> <p>خطرات شیمیایی : این ماده در اثر حرارت دادن تجزیه شده تولید گازهای سمی (کلر و اکسیدهای کلر) می نماید. بشدت با مواد آلی، اسید سولفوریک، نیترات آمونیوم و پودر فلزات واکنش داده و سبب خطر آتش سوزی و انفجار می گردد.</p> <p>حدود مجاز شغلی : TLV برای این ماده تعیین نشده است.</p> <p>راه های مواجهه : این ماده می تواند از طریق استنشاق و آنروسلهای آن از طریق خوراکی جذب بدن شود.</p> <p>خطرات استنشاق : تبخیر این ماده در دمای ۲۰ درجه سانتیگراد قابل اغماض است. به هر حال در اثر پراکندگی ذرات ماده، غلظت آن سریعاً به حد زیان آور خود در هوا می رسد.</p> <p>اثرات مواجهه کوتاه مدت : این ماده چشم ها، پوست و اندام تنفسی را تحریک می نماید.</p> <p>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر: این ماده ممکن است تاثیراتی بر خون از قبیل متهموگلوبین داشته باشد. (نکات قابل توجه را ملاحظه نمایید)</p>		<h1>اطلاعات مهم</h1>

	<p>خواص فیزیکی : نقطه ذوب (در این درجه حرارت تجزیه می شود): ۴۸۲ درجه سانتیگراد چگالی نسبی (آب = ۱) ۲/۰۲ حلالیت در آب : خیلی خوب (۲۰۹ گرم در ۱۰۰ میلی لیتر آب در ۱۵ درجه سانتیگراد)</p>
	<p>اطلاعات زیست محیطی :</p>
<p>نکات قابل توجه</p>	
<p>نقاط ذوب دیگر: پرکلرات سدیم منو هیدرات: ۱۳۰ درجه سانتیگراد. اگر با مواد آلی آلوده شود تبدیل به یک ماده حساس در برابر ضربه می گردد. درمان ویژه ای در صورت مسمومیت با این ماده ضروری است. وسایل مناسب با دستورالعمل هایشان بایستی در دسترس باشد. لباس های آلوده را (به لحاظ خطر آتش سوزی) با مقدار زیاد آب خیس نمایید. ملاحظات این برگه را، همچنین پرکلرات سدیم منو هیدرات (تک مولکول آب) را بکار بگیرید. Transport Emergency Card: TEC (R)-840 NFPA Code: H2; F0; R2;</p>	
<p>دیگر اطلاعات</p>	
<p>ICSC: 0715</p>	<p>PERCHLORIC ACID,SODIUM SALT</p>

بهداشت و درمان تهران - طب صنعتی
مرکز طب صنعتی شرکت پالایش نفت تهران
واحد مهندسی بهداشت حرفه ای

تهیه : مهندس رامسین یعقوبی رضائیه
مهندس امیر غفاری

با همکاری آقای دکتر محمد صادق شمس الهی