



Link in Kangaroo:

<http://www.yeskangaroo.com/fa/product/view/38>



PRODUCT NAME

Sodium hydroxide



**KANGAROO**

**FAST DELIVERY-FAST SUPPLY**

KANGAROO

# اطلاعات عمومی محصول

Sodium hydroxide



اطلاعات عمومی	
نام ماده:	سدیم هیدروکسید
ساختار شیمیایی:	$\text{Na}^+ \text{O}^- \text{H}$
فرمول شیمیایی:	NaOH
اسم IUPAC:	Sodium hydroxide Sodium oxidanide
وزن مولکولی:	۳۹/۹۹۷۱ gr/mol
Cas number:	۱۳۱۰-۷۳-۲
نام های دیگر:	Caustic soda, lye, ascarite, white caustic, Sodium hydrate
معرفی	
<p>سدیم هیدروکسید (Sodium Hydroxide) یا سود سوزآور (Caustic Soda) ترکیبی معدنی با فرمول NaOH است که به صورت جامد (پرک یا گرانول) و یا محلول هایی با غلظت های مختلف می تواند وجود داشته باشد. سدیم هیدروکسید یا سود سوزآور با آب، محلول اشباع تقریباً (50% وزنی) را تشکیل می دهد (این محلول اشباع در صنعت به سود مایع معروف است). سدیم هیدروکسید یک باز فلزی بسیار سوزآور (سوزآور به معنای ماده خورنده) است و نمکی قلیایی است که در آب، متانول و اتانول حل می شود. سدیم هیدروکسید چه در حالت جامد و چه در حالت مایع به شدت رطوبت و کربن دی اکسید هوا را جذب می کند.</p>	
خواص	
شکل ظاهری:	جامد پولکی سفید رنگ
بو:	بدون بو
دمای جوش:	۱۳۸۸ °C
دمای ذوب:	۳۲۳ °C
نقطه اشتعال:	غیر قابل اشتعال
حلالیت:	
آب (۰ °C)	۴۱۸ g/l
(۲۰ °C)	۱۱۱۰ g/l
(۱۰۰ °C)	۳۳۷۰ g/l
گیلیسرول	محلول
آمونیا	ناچیز
اتر	غیر محلول
متانول	۲۳۸ g/l
اتانول:	<< ۱۳۹ g/l



خواص	
دانسیتته:	$2.1 \text{ gr/cm}^3$
ویسکوزیته:	$4 \text{ cp at } 350 \text{ }^\circ\text{C}$
تعداد باندهای هیدروژنی دهنده:	۱
تعداد باندهای هیدروژنی پذیرنده:	۱
وزن دقیق:	۳۹/۹۹۳
تعداد اتم های سنگین:	۲
ایمنی	
سلامتی:	تماس کوتاه با این ماده موجب آسیب جدی موقت یا ادامه دار می شود
اشتعال پذیری:	غیر قابل اشتعال.
واکنش پذیری:	به طور معمول پایدار، اما در دما و فشار بالا ممکن است ناپایدار باشد

KANGAROO

# اطلاعات محصول

Sodium hydroxide

# Sodium hydroxide



اطلاعات محصول	
نام کالا:	سود پرک
شکل ظاهری:	جامد پولکی سفید رنگ
درصد خلوص:	۹۹ %
بسته بندی:	کیسه های ۲۵ کیلویی
کشور تولید کننده:	ایران
خواص	
خاصیت	مقدار
سدیم هیدروکسید	۹۸ % _ ۹۹ %
سدیم کربنات	۰/۴ %
کلراید	۳۰ ppm
اکسید آهن	۵ ppm
سیلیکات	۵ ppm
آلمینیوم اکساید	۲ ppm
کلسیم اکساید	۰/۵ ppm
جیوه	.....
سدیم سولفات	۹ ppm
عمر مفید:	در صورت نگه داری صحیح ۲۴ ماه سدیم کلراید ۶۰ ppm

KANGAROO

کاربرد

Sodium hydroxide

# Sodium hydroxide



## کاربرد

به عنوان یک باز شیمیایی بسیار قوی در ساخت خمیر کاغذ و کاغذ، منسوجات، آب آشامیدنی، صابون‌ها و شوینده‌ها

در صنعت تولید آلومینیم

یکی از مواد شیمیایی پرمصرف به عنوان چربی گیر

تولید سفیدکننده

محصولات نفتی

ذف اکسیدهای گوگرد از گازهای سوختی، صنایع بهداشتی، صنعت سرامیک‌سازی، صنعت کاغذ سازی، صنعت الکل سازی، چرم، خودروسازی، کارخانه‌های پنبه و تنظیم pH آهک که به‌عنوان ماده پر کننده، شیرین سازی زیتون، کنترل پساب و فاضلاب، چربی زدایی، رنگ رزی، تصفیه آب، خنثی سازی اسید در باطری سازی، به‌عنوان عامل سفیدکننده و پرز گیر در منسوجات، شستشوی تانکرهای حمل و نقل مواد نفتی، شیشه آلات، ترکیبات دارویی در داروسازی، بازیافت پلاستیک، سنتز الیاف مصنوعی ابریشم در صنعت نساجی، آبکاری فلزات، شستشوی مخازن و لوله‌ها، دستگاه‌های صنعتی و حفاری، تولید نشاسته، شکلات سازی، فراوری زیتون

... و





# Sodium hydroxide

شرایط انبارش و نگهداری
دور از گرما و منبع آتش نگه داری شود، قورت ندهید، گاز، دود، بخار و اسپری را تنفس نکنید، هرگز آب به آن اضافه نکنید، لباس های محافظ بپوشید، از تهویه مناسب استفاده کنید، از تماس با پوست و چشمان جلوگیری شود. از عوامل آلی، اسیدی و قلیایی و آهن دور باشد.
نگه داری: ظرف در مکانی خنک و مرطوب و دارای تهویه مناسب نگه داری شود. درب ظرف محکم بسته شود. در دمای بالای $23^{\circ}\text{C}$ نگه داری نشود
روش های خرید و تحویل این محصول
۱- خرید از موجودی انبار کانگورو - محل تحویل تهران
۲- خرید مستقیم از کارخانه تولیدی - محل تحویل به درخواست مشتری

## سپاس از توجه شما

**خواهشمند است جهت سفارش گذاری این محصول با شماره های ۸۸۰۶۴۸۰۰ و ۸۸۰۴۲۱۱۱ تماس حاصل فرمایید و یا از طریق ایمیل [info@yeskangaroo.com](mailto:info@yeskangaroo.com) سفارش خود را ثبت نمایید.**

آدرس دفتر : خیابان شیراز جنوبی، پایین تر از اتوبان همت، کوچه یاس، پلاک ۱۴، واحد ۳

فکس : ۸۸۲۱۶۷۵۸ - ۸۹۷۷۶۷۴۸

تلفن : ۸۸۰۶۴۸۰۰ - ۸۸۰۴۲۱۱۱

وبسایت : [www.yeskangaroo.com](http://www.yeskangaroo.com)

ایمیل : [info@yeskangaroo.com](mailto:info@yeskangaroo.com)

گرد آورنده : شرکت تولیدی صنعتی علمی سازان پاسارگاد (KANGAROO)

آقای مهندس شریف زاده - سرکار خانم نوری