

## هیدروکسید پتاسیم چیست ؟

- فرمول شیمیایی : KOH
- اسامی مترادف : پتاس - پتاسیم هیدرات

## هیدروکسید پتاسیم

ترکیبی سفید رنگ با قدرت بازی بسیار بالا است که با فرمول شیمیایی KOH نشان داده می شود و با نام های هیدروکسید پتاسیم، پتاس، پتاسیم کاستیک، پتاس سوزآور و پتاسیم پرک نیز شناخته می شود. بر خلاف هیدروکسید سدیم، هیدروکسید پتاسیم عاری از کلر می باشد و در نتیجه می توان از آن برای خنثی سازی محلول ها و موادی که باید در عدم حضور کلر خنثی شوند استفاده کرد. هیدروکسید پتاسیم نسبت به مقدار بیشتری در آب حل می شود. هیدروکسید پتاسیم، جامدی بی بو، سفید و ناهموار است که اغلب محلول در آب است و در ساخت صابون، به عنوان الکترولیت در باتری های قلیایی و در قلیایی و در آبکاری الکتریکی، لیتوگرافی و رنگبرها استفاده می شود.

همانند هیدروکسید سدیم، پتاس ماده بی رنگ و یک نمونه از بازهای قوی است و کاربردهای بسیاری در صنعت و کشاورزی دارد. بیشترین کاربرد این ترکیب واکنش نسبت به اسیدها و خاصیت خوردگی آن است. تولید جهانی هیدروکسید پتاسیم تقریباً ۸۰۰,۰۰۰ تن در سال ۲۰۰۵ است. هیدروکسید پتاسیم ماده تشکیل دهنده بیشتر صابون های مایع و جامد و همچنین بسیاری از ترکیبات دیگر است. پتاس به راحتی در آب حل می شود و محلولی بازی را ایجاد می کند. پتاس سوزآور در تماس با پوست، دارای اثر خوردگی است و در واکنش با اسیدها، نمک پتاسیم تولید می کند. هیدروکسید پتاسیم نم گیر است، به این معنا که رطوبت را در مجاورت با هوا جذب کرده و تشکیل محلولی را می دهد که گرفتن دوباره آب از آن بسیار سخت است.

پتاس مانند هیدروکسید سدیم به هنگام حل شدن در آب گرما تولید می کند. این ماده در تماس با دست به راحتی آب شده و دست را چرب و تولید صابون می کند. صابون تولید شده از واکنش چربی پوست با پتاس بوجود می آید. همچنین واکنش تدریجی پتاس با دی اکسید کربن موجود در هوا می تواند منجر به تولید کربنات پتاسیم شود.

تلفن : ۳۶۳۰۳۷۱۰ - ۳۶۳۰۸۳۱۲

فکس : ۳۶۳۱۷۵۸۸

تهران - خیابان ۱۷ شهریور جنوبی - خیابان قاسم مهاجر - پلاک ۵۶

WWW.TEHRANACID.COM - WWW.TACID.IR

**موارد مصرف و کاربرد هیدروکسید پتاسیم :**

هیدروکسید پتاسیم خالص را می توان از واکنش هیدروکسید سدیم با پتاسیم ناخالص به دست آورد. این ترکیب را معمولا به صورت قرص های شفاف فروخته می شود، که در تماس با هوا چسبناک می شود، پتاس یا همان هیدروکسید پتاسیم حاوی مقدار متغیری از آب است و انحلالش در آب بسیار گرما زا است. محلول های هیدروکسید پتاسیم با غلظت حدود ۵٪ در تماس با پوست تحریک کننده، در حالی که با غلظت های بالاتر از ۲٪ خورنده هستند. در دمای اتاق، تقریبا ۱۲۱ گرم هیدروکسید در ۱۰۰ میلی لیتر آب قابلیت حل شدن دارد. به دلیل بالا بودن میل ترکیبی هیدروکسید پتاسیم با آب، در آزمایشگاه ها از آن به عنوان ماده خشک کننده نیز استفاده می شود. هیدروکسید پتاسیم، بازی قوی و تشکیل دهنده محلول های قلیایی در آب و دیگر حلال های قطبی است. این محلول ها قادر به پروتون زدایی بسیاری از اسیدها، حتی اسیدهای ضعیف، هستند در شیمی تجزیه تیتراسیون با استفاده از محلول های پتاسیم برای سنجش اسیدها استفاده می شود.

از هیدروکسید پتاسیم برای تولید سایر ترکیبات پتاسیم نظیر پرمنگنات پتاسیم، کربنات پتاسیم، فسفات های پتاسیم نظیر دی فسفات تترا پتاسیم، پتاسیم، سیانید پتاسیم، تولید رنگدانه ها تولید شیشه، تولید صابون های مایع با کیفیت بالا، ساخت گازوئیل از نباتات، خنثی سازی محلول های اسیدی و در تولید مواد شیمیایی استفاده می شود. از مهم ترین کاربردهای دیگر آن، در تهیه کودهای شیمیایی و به عنوان الکترولیت در باتری ها می باشد. مانند هیدروکسید سدیم، هیدروکسید پتاسیم کاربردهای متعددی دارد که تقریبا بیشترشان از خاصیت قلیایی آن و تواناییش در تجزیه بسیاری از مواد بهره می گیرند. به عنوان مثال، در فرآیندی به عنوان سوزاندن شیمیایی هیدروکسید پتاسیم به تجزیه بافت های نرم، هم حیوان هم انسان، و به جا گذاشتن تنها استخوان ها و بافتهای سخت سرعت می بخشد. پتاس همچنین برای ساخت تراشه های نیمه رسانا استفاده میشود. در مانیکور نیز برای از بین بردن پوست های زمخت دست و پا از ماده شیمیایی استفاده می شود که عنصر اصلی سازنده آن هیدروکسید پتاسیم است. برای از بین بردن موی حیوانات از بازهایی مانند هیدروکسید پتاسیم که به کوتیکول ساقه مو آسیب می زنند، استفاده میشود. پوست حیوانات را برای چند ساعت در محلول KOH و آب می خیسانند و آنها را برای مرحله مو زدایی آماده می کنند. از این اثر برای اصلاح صورت هم استفاده می شود. محصولات قبل اصلاح و بعضی از خمیرهای ریش تراشی حاوی هیدروکسید پتاسیم می باشند.

تلفن : ۳۶۳۰۳۷۱۰ - ۳۶۳۰۸۳۱۲

فکس : ۳۶۳۱۷۵۸۸

تهران - خیابان ۱۷ شهریور جنوبی - خیابان قاسم مهاجر - پلاک ۵۶

WWW.TEHRANACID.COM - WWW.TACID.IR

از پتاس برای ساخت صابون نیز استفاده می شود و همچنین در شیمی آلی کاربرد دارد. می توان از آن برای ساخت کودهای شیمیایی و دیگر ترکیبات حاوی پتاسیم استفاده کرد. هیدروکسید پتاسیم در ساخت گازوئیل از نباتات، در باتری های آلکالاین و نیکاد به عنوان الکترولیت و همچنین شناسایی قارچ ها کاربرد دارد.

این مطلب راجع به هیدروکسید پتاسیم، هیدروکسید پتاسیم چیست، هیدروکسید پتاسیم کره ای، کود پتاس چیست، قیمت پتاسیم هیدروکسید، کاربرد پتاس، پتاس چیست، فروش پتاسیم هیدروکسید، potassium hydroxide، می باشد.

این مطلب توسط شرکت کیما تهران اسید جمع آوری گردیده است

سایت : [www.tacid.ir](http://www.tacid.ir)

[www.tehranacid.com](http://www.tehranacid.com)

KIMIA TEHRAN ACID

تلفن : ۳۶۳۰۳۷۱۰ - ۳۶۳۰۸۳۱۲

فکس : ۳۶۳۱۷۵۸۸

تهران - خیابان ۱۷ شهریور جنوبی - خیابان قاسم مهاجر - پلاک ۵۶

WWW.TEHRANACID.COM - WWW.TACID.IR