

## اسید کرومیک

نام: Chromic acid



### توضیحات

اسید کرومیک (اسید دیکرومیک، تری اکسید کروم) بیشتر به دلیل استفاده در صنعت اتمات فلزات (متوسط در آبکاری کروم) شناخته شده است. سایر موارد معمول استفاده به عنوان نگهدارنده چوب، تولید محصولات پلاستیکی، لعاب سرامیک و تمیز کردن ظروف شیشه ای آزمایشگاه است. برای خرید انواع مواد شیمیایی به سایت نرمال لایو مراجعه کنید.

### بررسی اسید کرومیک

شیمی را می توان از کهن ترین علوم تجربی به شمار آورد. علم شیمی در طول تاریخ توانسته به بشر کمک های بسیار زیادی کند. شاید بتوان به سادگی بیان کرد که شیمی علمی باشد که هزاران سال قدمت دارد. برای اینکه در علم شیمی پیشرفت حاصل شود و پیرو آن، اتفاقاتی شگرف در زندگی انسان ها رخ دهد به یکسری تجهیزات و مواد شیمیایی نیاز است. تجهیزات آزمایشگاهی و مواد شیمیایی می بایست در خدمت پژوهشگران قرار بگیرند تا ایشان بتوانند دست به آزمایش و اکتشاف بزنند. مواد شیمیایی دارای گسترده وسیعی هستند. یکی از اصلی ترین دسته های مواد شیمیایی را اسید ها تشکیل می دهند. اسید ها در بسیاری از صنایع، منازل، آزمایشگاه ها، دارو ها و ... وجود دارند. اسید کرومیک یکی از این نمونه ها اسید ها ست که می توان بسیار در مورد ویژگی هایش سخن گفت. نرمال لایو قصد دارد تا با بررسی اسید کرومیک به شما عزیزان اطلاعاتی دقیق را منتقل کند. اسید کرومیک با فرمول شیمیایی  $H_2CrO_4$  شهرت دارد و با نام Tetraoxochromic acid نیز شناخته می گردد یک ماده جامد بلوری قرمز رنگ است. اسید کرومیک یک اکسید طبیعی است که به آن اسید تتراکسوکرومیک یا اسید کرومیک (VI) نیز گفته می شود. در این باره می بایست بیان کرد که عموماً مخلوطی است که با افزودن اسید سولفوریک غلیظ ( $H_2SO_4$ ) به دی کرومات تشکیل می شود که از انواع ترکیبات و تری اکسید کروم جامد تشکیل شده است. کرومیک اسید مولکولی -  $H_2CrO_4$  مشابه اسید سولفوریک ( $H_2SO_4$ ) است زیرا هر دو اسیدهای قوی هستند؛ با این حال تنها پروتون اول به راحتی از بین می رود.

### ویژگی اسید کرومیک

#### مشخصات

نام:	اسید کرومیک
نام انگلیسی:	Chromic Acid
فرمول شیمیایی:	$H_2CrO_4$
شکل ظاهری:	بلور قرمز رنگ
جرم مولی:	118.01g/mol
دمای ذوب:	۱۹۷ درجه سلسیوس
دمای جوش:	۲۵۰ درجه سلسیوس
شماره CAS:	۱۳۳۳-۸۲-۰
شماره (Merck):	۱۰۰۲۲۷
شماره کاتالوگ:	۱۰۰۲۲۷

### نکات اسید کرومیک

نکات اسید کرومیک بسیار زیاد است و در این فرصت تلاش کارشناسان نرمال لایو این است که نکات مهم در مورد این اسید را به شما منتقل کنند. به اسید کرومیک، اسید تتراکسوکرومیک یا اسید کرومیک (VI) نیز گفته می شود. این معمولاً مخلوطی است که با افزودن اسید سولفوریک غلیظ ( $H_2SO_4$ ) به دی کرومات که از انواع ترکیبات و تری اکسید کروم جامد تشکیل شده، ساخته می شود. اسید کرومیک مولکولی -  $H_2CrO_4$  شبیه اسید سولفوریک ( $H_2SO_4$ ) است زیرا هر دو اسیدهای قوی هستند، با این حال فقط پروتون اول به راحتی از بین می رود. اسید دیکرومیک -  $H_2Cr_2O_7$  فرم کاملاً پروتون شده یون دی کرومات ( $Cr_2O_7^{2-}$ ) است. همچنین به عنوان محصول افزودن تری اکسید کروم ( $CrO_3$ ) به اسید کرومیک مولکولی دیده می شود. کریستال های تیره رنگ قرمز تیره تری اکسید کروم. اسید کرومیک از اختلاط دی کرومات پتاسیم و اسیدی مانند اسید هیدروکلریک یا اسید سولفوریک ساخته می شود. این یک ماده اکسید کننده بسیار قوی است که با هر ترکیب آلی واکنش شدیدی نشان می دهد. سالهاست که از اسید کرومیک در آزمایشگاههای شیمیایی برای تمیز کردن حمام استفاده می شود تا تمام آثار باقیمانده آلی از ظروف شیشه ای پاک شود (به مخلوط بکمن مراجعه کنید). اسید کرومیک همچنین برای حمام آبکاری کروم، برنزه سازی و به عنوان رنگ دهنده در شیشه و سرامیک استفاده می شود. از این ترکیب خورنده برای رنگ آمیزی چوب، استخوان و سیاه عاج نیز استفاده شد.

### خرید اسید کرومیک

فروشگاه هایی که مواد شیمیایی را به فروش می رسانند می بایست همه اطلاعات مورد نیاز خریداران را در اختیار شان قرار دهند تا ایشان با دیدی باز نسبت به خرید مواد شیمیایی اقدام نمایند. فروشگاه اینترنتی نرمال لایو با اطلاع از این مورد تلاش کرده است تا با استخدام کارشناسان خبره و زنده به نیاز کاربران خود به خوبی پاسخ دهد. همین موضوع سبب شده تا در رابطه با خرید اسید کرومیک با شما کاربران گرامی به بحث و تبادل نظر بنشینیم. به هنگام خرید اسید کرومیک به این نکات مهم توجه ویژه کنید که اسید کرومیک قادر به اکسیداسیون انواع مختلف ترکیبات آلی است و انواع مختلفی برای این معرف ایجاد شده است. از کرومیک اسید به عنوان معرف جونز در اسید سولفوریک آبی و استون استفاده می شود که الکل های اولیه و ثانویه را به ترتیب به اسیدهای کربوکسیلیک و کتون اکسید می کند، هرچند به ندرت بر پیوندهای غیر اشباع تأثیر می گذارد.