

کلرید پتاسیم

نام: potassium chloride



توضیحات

پتاسیم کلرید یک نمک فلزی حاوی پتاسیم و کلر، بی بو و فاقد ظاهر بلوری سفید یا رنگی است. این جامد به راحتی در آب حل می‌شود و محلول‌های آن مزه‌ای شبیه نمک دارند. برای خرد پتاسیم کلرید می‌توانید با فروشگاه نرمال لایو مرکز فروش انواع مواد شیمیایی آزمایشگاهی در ارتباط باشید.

بررسی کلرید پتاسیم

پتاسیم کلرید با نام انگلیسی **Potassium chloride** یک نمک فلزی حاوی پتاسیم و کلر، بی بو و فاقد ظاهر بلوری سفید یا رنگی است. این جامد به راحتی در آب حل می‌شود و محلول‌های آن مزه‌ای شبیه نمک دارند. کلرید پتاسیم به نمون کود در کشاورزی، در پردازشی (عامل بسیار مهم در گرفتگی‌های قلبی)، در علم و فراوری مواد غذایی استفاده می‌شود. این ماده در طبیعت به شکل سیلیویت معدنی و در ترکیب با کلرید سدیم به عنوان سیلوینیت یافته می‌شود. کلرید پتاسیم از مواد معدنی سیلویوت، کارنالیت و پیاس و نیز آب شور استخراج می‌شود و همچنین از کریستال کردن محلول، شناورسازی یا چadasازی الکترواستاتیک مواد معدنی مناسب تولید می‌شود. این ماده محصول جانبی تولید اسید نیتریک از نیترات پتاسیم و اسید هیدروکلریک است. بیشترین مقادیر کلرید پتاسیم به عنوان پیاس کشاورزی و منعنه در کانادا، روسیه و بلاروس تولید می‌شود. با در نظر گرفتن این موضوع که کلرید پتاسیم به صورت کریستال سفید با صورتی یا بی رنگ شیشه‌ای با افزایش دما میزان حلایتش در آب افزایش می‌یابد.

روش تهیه پتاسیم کلرید:

همانطور که گفته شد، این ماده توسط واکنش بین پتاسیم هیدروکسید و هیدروزن کلرید تولید می‌گردد. کلرید پتاسیم با فرمول شیمیایی KCl یک نمک معدنی صورتی تا سفید رنگ است که به یکی از روش‌های زیر بدست می‌آید:

استخراج از معادن سنگی

کلرید پتاسیم که از این معادن بدست می‌آید معمولاً به دلیل همراه داشتن ترکیبات آهن دارای رنگ نارنجی متمایل به صورتی هستند. حدود ۹۰ درصد از کلرید پتاسیم تولیدی در جهان از این معادن بدست می‌آید. از بزرگترین تولیدکنندگان کلرید پتاسیم در جهان می‌توان کشورهای کانادا و روسیه را نام برد که دارای معادن عظیم پیاس سنگی هستند. هست تولید سنگ معدن نظر تحت فرآیند تقطیع و فراوری قرار گیرد تا ناخالصی ها جدا شده و کلرید پتاسیم به عنوان مخصوص نهایی بدست می‌آید. به عبارتی از لحاظ فیزیکی می‌باشد تغییراتی در سنگ معدن بوجود آورد و طی چند مرحله بالآخره ماده اصلی را استخراج نمود. اولین گام، استخراج سنگ معدن و انتقال سنگ های معدن به محل کارخانه می‌باشد و پس از انتبار سنگ معدن، نسبت به خرد کردن آن اقدام نمود. عمل خرد کردن هم توسط آسیاب‌های بزرگ که مخصوص شکستن سنگ است انجام می‌گیرد. آسیاب‌ها معمولاً از نوع چکشی می‌باشند. پس از اینکه مواد از یک سرنگ ارتعاشی عبور کردنده به مرحله بعدی یعنی چadasازی ماده مورد نظر انتقال می‌باشد. کار انجام شده در این زمینه وجود داشته که هر یک تکنولوژی خاص خود را دارا بوده و محصولات آنها از نظر

کیفیت و نوع دانه بندی و موارد استفاده در بازار متفاوت هستند. حال به شرح هر یک از فرآیندهای تولید کلرید پتاسیم از سنگ معدن می‌پردازیم.

فرآیند خشک

این فرآیند دارای ۶ مرحله به شرح زیر است:

- خردابن

- چadasازی دوغاب حاوی ماده معدنی

- چadasازی نمک دوغانه

- چadasازی کلرید پتاسیم از ترکیب دو نمک

- خشک کردن

- دانه بندی

سنگ معدن حاوی نمک کلرید پتاسیم به همراه مواد نامحلول با روش‌های حرارتی و یا توسط آسیاب کردن با خرد کردن به اندازه کوچک خرد می‌گردد و سپس با اضافه کردن آب، دوغاب حاوی نمک‌های کلرید پتاسیم و کلرید سدیم توسط رسوب سازی با حرارت و یا توسط هوا جدا می‌شود. در مرحله بعد کلرید پتاسیم جدا گردد که با روش‌های فلوتاسیون، چadasازی الکترواستاتیکی یا چadasازی مغناطیسی این عمل صورت می‌گیرد. سپس کلرید پتاسیم، خشک شده و جهت خالص سازی بیشتر مجدداً در محیط آبی بازیابی می‌گردد. سپس دانه بندی شده و به بازار عرضه می‌گردد که بازیابی این روش کمتر از ۵۰ درصد است.

فرآیند قلل

در این فرآیند قلل از خرد کردن سنگ معدن به آن آب اضافه می‌گردد و دوغابی از ماده معدنی درست می‌شود و سپس ماده معدنی تحت خردابش قرار می‌گیرد که فرآیند تر به دو روش متفاوت انجام می‌گیرد:

فرآیند تقطیع ماده معدنی حاوی کلرید پتاسیم با استفاده از دوغاب حاوی این ماده معدنی که دارای ۶ مرحله می‌باشد:

- خردابن

- چadasازی دوغاب

- چadasازی نمک‌های دوغانه

- چadasازی کرور پتاسیم

- خشک کردن

- دانه بندی.

ماده معدنی مخلوط با آب توسط سنگ شکن و یا آسیاب خرد و سپس چadasازی دوغاب به صورت چadasازی حرارتی یا رسوب سازی انجام می‌پذیرد. سپس کارنالیت موجود در محلول اشباع آب شور جدا می‌گردد و با توسط فلوتاسیون جدا می‌شود.

روش دیگر آن است که لاغر بنت موجود در محلول جدا می‌شود و کلرید پتاسیم از مخلوط دو نمک به صورت فلوتاسیون یا چadasازی فیلتراسیون یا سانتریفیوز آبگیری شده و خشک می‌گردد. بعد از دانه بندی کلرید پتاسیم به صورت کریستال های بدون آب غربال گشته و پس از دانه بندی به صورت گرانول در می‌آید. میزان بازیابی محصول در این روش بیش از ۹۰ درصد می‌باشد.

نام:	کلرید پتاسیم
نام انگلیسی:	Potassium chloride
متراծ:	پتاسیم کلرید، کلرید پتاسیم، سیلویت، کریستال پتاس
:en:	Sylvite, Muriate of potash
ظاهر:	جامد
شکل و حالت فیزیکی:	پودر سفید رنگ
فرمول مولکولی:	KCl
جرم مولکولی:	74.56g/mol
نقطه ذوب:	77°C
نقطه جوش:	141°C
جگال:	1.98g/cm³
:pH value	5.5 - 8.5(g/l, H₂O, 20.0 °C 50.0)
حلایت در آب:	دارد.
انحلال پذیری:	۳۴۷g/l
شماره CAS:	۷۶۴۷-۷۰-۷
شماره (Merck):	۱۰۴۹۳۶
شماره کاتالوگ:	۱۰۴۹۳۶۹۰۵۰, ۱۰۴۹۳۶۹۰۵۱, ۱۰۴۹۳۶۵۰۰۰, ۱۰۴۹۳۶۵۰۰۱, ۱۰۴۹۳۶۵۰۰۰, ۱۰۴۹۳۶۵۰۲۰

نکات کلرید پتاسیم

کلرید پتاسیم ترکیب شیمیایی (KCl) نوعی نمک است که از ترکیب پتاسیم و کلر به وجود می‌آید. کلرید پتاسیم جهت درمان هیپوکالمیا (hypokalemia) مورد استفاده قرار گیرد. برای اینکه سلول‌های بدن به وظایف خود به درستی عمل کنند، خون به سطحی از پتاسیم نیاز دارد. اشخاصی که از کم‌سود پتاسیم در خون خود رنگ می‌برند، به بیماری هیپوکالمیا مبتلا هستند. در این موارد قرص‌های پتاسیم کلراید جهت تنظیم پتاسیم خون این بیماران تجویز می‌شود. KCl به صورت گسترشده در صنایع تولید کود کشاورزی بکار برده می‌شود. اما مهمترین کاربرد آن به عنوان گود شیمیایی در صنایع کشاورزی است. سایر موارد استفاده آن در صنایع دیگر مانند تولید صابون و شوینده‌ها، رنگ‌های شیمیایی و داروها، صنایع شیشه و سرامیک، صنایع غذایی، تهیه گل خواری و ... هستند که حجم بسیار کمی از تولید پتاس، در این صنایع مصرف می‌شود. به طور طبیعی به عنوان سیلوپیت معده‌نی و در ترکیب با کلرید سدیم به عنوان سیلوپیت اتفاق می‌افتد. در فروشگاه نرمال لابو شما می‌توانید کلرید پتاسیم Potassium chloride را با برنده merck آلمان و با ضمانت اصل بودن آن خریداری نمایید.

کاربرد کلرید پتاسیم:

پتاسیم کلرید کاربردهای بسیاری در زندگی نه تنها انسان‌ها بلکه کلیه جانداران دارد. از کاربرد در سلول‌های بدن انسان گرفته تا مشارکت در تهیه و تولید انواع کود‌های حیوانی، این ماده را بدل به یکی از پر کاربرد ترین نمک‌ها بدل کرده است که در ادامه به بررسی دقیق تر کاربردهای آن خواهیم پرداخت.

کلرید پتاسیم دارای طیف گسترده‌ای از کاربردهای پزشکی و صنعتی است. این ماده بخشی حداکثر ناچیزی از تولید کود است، مورد استفاده قرار می‌گیرد و خاک ها را با پتاسیم غنی می‌کند و باعث رشد بیشتر گیاهان می‌شود.

کلرور پتاسیم به عنوان جایگزین نمک در مواد غذایی مورد استفاده قرار می‌گیرد که کاهش غلظت سدیم در آنها به منظور کاهش خطر فشار خون بالا مورد نظر است. در بعضی از غذاها مانند سوپ، سس، غلات صباحانه و نوشیدنی‌های وزرشی از این ماده به جای نمک استفاده می‌شود تا پتاسیم بدن ما تأمین شود.

کلرور پتاس کلرید دهنده در صنایع غذایی استفاده می‌شود تا بافت و ساختار ماده به عنوان تقویت کننده طعم در شیر، شکلات، پنیر و خامه استفاده می‌شود. کلرید پتاسیم هجینین یکی از مواد اولیه مهم مورد نیاز در ساخت فلز پتاسیم است.

کلرید پتاسیم در تولید صابون‌ها مورد استفاده می‌گیرد و در واحدهای تصفیه آب نیز این ماده برای نرم کردن آب به عنوان جایگزین کلرید سدیم مورد استفاده قرار می‌گیرد.

کلرید پتاسیم یک کریستال نوری با دامنه انتقال گسترده از ۲۰ تا ۲۱ نانومتر میکرومتر است و به عنوان منع تابش بتا در کالیبراسیون تجهیزات کنترل اشعه بسیار مفید است. از این ماده در جوشکاری آلومینیوم همراه با نمک‌های کلرید، لیتیوم و سدیم استفاده می‌شود.

خرید کلرید پتاسیم

کلرید پتاسیم (KCl) یک نمک فلزی متشکل از پتاسیم و کلرید است. این ماده بی‌بو است و ظاهر کریستال شیشه‌ای سفید یا بی‌رنگ دارد. پتاسیم کلراید جامد بوده و به راحتی در آب حل می‌شود، کلرید پتاسیم یکی از مواد پرکاربرد در تمامی آزمایشگاه‌ها می‌باشد و همواره تقاضا برای خرد آن وجود دارد اما حتی در هنگام خرد کلرید کلرید پتاسیم دقت نمایید که این از برنده معتبر باشد. خرد مواد شیمیایی آزمایشگاهی می‌باشد از یک مجموعه معتبر خردباری شود چرا که تمامی مواد آزمایشگاهی با کیفیت پایین و قیمت پایین و مشابه مواد شیمیایی اصلی در بازار وجود دارد. فروشگاه نرمال لابو مرکز فروش و پخش انواع مواد شیمیایی آزمایشگاهی و مواد شیمیایی صنعتی با بهترین برندهای تولید داخل و برندهای معتبر دنیا همچون [merck](#), [sigmaaldrich](#) و ... آماده ارائه خدمات فروش مواد شیمیایی و یا ارائه مشاوره خرد به شما عزیزان می‌باشد در نظر داشته باشید که شما می‌توانید برای خرد کلرید پتاسیم از قیمت کلرید پتاسیم از طریق فرم استعلام و یا شماره تلفن های درج شده در سایت با کارشناسان نرمال لابو در ارتباط باشید.