

منیزیم کلرید

نام: magnesium chloride

توضیحات

منیزیم کلرید که با نام های کلراید منیزیم و منیزیم کلراید نیز شناخته می شود یک ترکیب شیمیایی با هیدرات های مختلف است. این نمک ها، هالیدهای یونی معمولی هستند که انحلال پذیری بالایی در آب دارند. برای خرید کلرید منیزیم با برند مرک با کارشناسان نرمال لابو در ارتباط باشید.



بررسی منیزیم کلرید

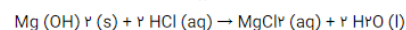
منیزیم کلرید که با نام های کلراید منیزیم، منیزیم کلراید و کلرید منیزیم شناخته می شود با فرمول مولکولی $MgCl_2$ و جرم مولکولی 95.30 g/mol و با نام انگلیسی **Magnesium chloride** یک ترکیب شیمیایی با هیدرات های مختلف است. این نمک ها، هالیدهای یونی معمولی هستند که انحلال پذیری بالایی در آب دارند. کلرید منیزیم هیدراته با چگالی 1.569 g/cm^3 گرم بر سانتی متر مکعب و نقطه جوش 117°C درجه سانتی گراد را می توان از آب شور یا آب دریا استخراج کرد. منیزیم کلرید به شکل بیسوفیت معدنی طبیعی نیز از بستر دریاها استخراج می شود. مقادیری از کلرید منیزیم از تبخیر آب دریا به دست می آید. کلرید منیزیم غیرهیدرات ماده تشکیل دهنده اصلی فلز منیزیم است که در مقیاس وسیع تولید می شود. منیزیم کلرید هیدراته به راحتی در دسترس است. هیدرات های مختلف این ماده در دماهای بالا آب خود را از دست می دهند. شکل غیرهیدرات کلرید منیزیم از حرارت دادن ترکیب هگزآمین به دست می آید و یک اسید لوئیس ضعیف است. در فرآیند Dow، منیزیم کلرید از هیدروکسید منیزیم با استفاده از هیدروکلریک اسید احیا می شود. منیزیم 3.7% درصد از کل مواد معدنی موجود دریا را تشکیل می دهد. کربنات ها و کلسیم برای رشد مرجان ها، جلبک های مرجانی، صدف ها و بی مهرگان ضروری هستند.

روش تولید کلرید منیزیم $MgCl_2$:

دو فرآیند مرسوم برای تولید صنعتی کلرید منیزیم وجود دارد.

- آب زدایی از محلول غلیظ $MgCl_2$

ی آب یک اسید لوئیس است هرچند یک اسید ضعیف به حساب می آید. در فرآیند Dow، کلرید منیزیم از هیدروکسید منیزیم با استفاده از اسید کلریدریک تولید می شود:



همچنین می تواند با واکنش مشابه از کربنات منیزیم تهیه شود.

- کلردار کردن MnO_2

در فرآیند دوم که به نام (IG Farben process) مرسوم است سنگ معدنی دولومیت به آرامی سوزانده می شود با آب دریا در یک دستگاه ته نشین کننده با یکدیگر ترکیب می شوند. در ادامه منیزیم هیدروکسید ته نشین می شود و سپس فیلتر شده و به منیزیم اکسید خشک شده تبدیل می گردد. این ماده بوسیله عبور از کوره و واکنش با گاز کلر یا اسید کلریدریک به محلول مذاب شده این محصول تبدیل و در آخرین مرحله توسط تبخیر کننده و خشک کننده، خشک شده و به قسمت بسته بندی ارسال می گردد.

ویژگی منیزیم کلرید

مشخصات

منیزیم کلرید	نام:
magnesium chloride	نام انگلیسی:
کلراید منیزیم، منیزیم کلراید، کلرید منیزیم	مترادف:
Magnesium dichloride, Magnesium chloride hexahydrate	مترادف (en):
جامد	ظاهر:
بلور جامد بی رنگ یا سفید	شکل و حالت فیزیکی:
$Cl_2Mg \cdot 6H_2O$	فرمول مولکولی:
203.30 g/mol	جرم مولکولی:
714°C	نقطه ذوب:
1412°C	نقطه جوش:
1.570 g/cm^3	چگالی:
1.570 g/cm^3	چگالی:
$4.5 - 7.0 \text{ (g/l, H}_2\text{O, } 20^\circ\text{C } 50)$	pH value:
468.7 g/l	انحلال پذیری:
7791-18-6	شماره CAS:
105833	شماره (Merck):
1058330250, 1058331000, 1058332500, 10583339025	شماره کاتالوگ:

نکات منیزیم کلرید

کلرید منیزیم که با نام **Magnesium chloride hexahydrate** نیز شناخته می شود یک منبع منیزیم بلوری محلول در آب برای استفاده های سازگار با کلریدها است. نمک های کلرید منیزیم در آب بسیار محلول بوده و به عنوان منبع یون های منیزیم که برای بسیاری از فعالیت های سلولی ضروری است ، در پزشکی مورد استفاده قرار می گیرند. یون های منیزیم طعم تلخی دارند و محلول های کلرید منیزیم بسته به غلظت منیزیم در درجات مختلف تلخ هستند.

کاربرد منیزیم کلرید:

- ساخت ضد عفونی کننده ها
- صفحات چوبی و تیرهای فولادی نسوز
- به عنوان یک جزء درخاموش کننده های آتش
- تولید پارچه های پشمی و پنبه ای
- خنک نگه داشتن ابزار حفاری
- مصارف صنعت پزشکی
- یخ زدایی از جاده ها، پیاده روها، توقف گاه ها
- کنترل گرد و غبار در جاده های بدون پوشش
- صنعت مواد غذایی
- صنعت داروسازی

خطرات منیزیم کلرید:

استنشاق کلرید منیزیم موجب سرفه و گلو درد می شود. تماس منیزیم کلرید ماده با چشم باعث سرخی چشم می شود.

کلرید منیزیم در دمای ۳۰۰ درجه سانتیگراد تجزیه می شود که این امر باعث تولید گازهای سمی و خورنده مانند کلر می شود. خطرناک ترین راه ورود ماده ی سمی به بدن، سیستم تنفسی است و لذا باید سیستم های تهویه مناسب راه اندازی شود. در شرایط سمیت متوسط، استفاده از ماسک های معمولی جواب می دهد و وجود سیستم های تهویه در کنار وسایل حفاظت فردی می تواند موثرتر باشد. در شرایط سمیت پایین، خطر منتفی است. در مورد مواد شیمیایی خیلی خطرناک، در صورت عدم استفاده صحیح مضرات فوق العاده شدیدی از قبیل سرطان، صدمه به جنین، عیوب ژنتیکی، عقیمی، کاهش امکان بارداری، مرگ جنین ، جهش کروموزومی یا نقایص اساسی بعد از تولد جنین در فرد ایجاد می کنند.

خرید منیزیم کلرید

استفاده و منیزیم کلرید در همه برنامه های صنعتی متعدد، به خصوص در تولید فلز Mg و مشتقات آن و در کاربردهای دارویی و مراقبت شخصی و ... با سرعت خیلی بالایی در حال رشد است. انتظار میرود که بالا رفتن نیاز به حفظ استاندارد های کیفیت بالای آب به ویژه در مناطق توسعه یافته مانند اروپای غربی و آمریکای شمالی، منجر به افزایش سرمایه گذاری در فرایند تصفیه فاضلاب در صنایع شیمیایی، نیروگاهها و مراکز درمان زباله شهری و در نتیجه افزایش نیاز روز افزون به این ماده در آینده شود. فروشگاه نمرال لایو با افتخار اعلام می کند برای تامین نیازهای بازارهای داخلی اقدام به واردات و فروش محصولات merck آلمان نیز کرده است ، با اطمینان به کیفیت محصولات با برندهای ایرانی و وجود بازار مناسب و درجهت احترام به حق انتخاب مشتری ضمن ارائه محصولات تولیدی به واردات و فروش محصولات اورجینال مرک آلمان نیز پرداخته است. شما می توانید برای خرید کلرید منیزیم و یا اطلاع از قیمت کلرید منیزیم با کارشناسان نمرال لایو در ارتباط باشید سفارش خرید خود را ثبت کنید.