

نشادر چیست ؟

- نام شیمیایی : نشادر.
- اسامی مترادف با نشادر : کلرید آمونیوم ، آمونیوم کلراید ، Ammonium chloride ، کلرور آمونیوم.
- گرید محصول : ۱. نشادر صنعتی ۲. نشادر آزمایشگاهی
- مارک محصول : نشادر باطری گرید چینی و ایرانی.
- فرمول مولکولی : NH_4Cl
- خلوص : نشادر ۹۹٪ (کلرید آمونیوم ۹۹٪)
- شکل ظاهری : نمک سفید بلوری.
- رنگ : سفید.
- بو : بدون بو.
- نقطه ذوب : ۳۳۸ درجه سانتی گراد.
- نقطه جوش : ۵۲۰ درجه سانتی گراد.
- حلالیت در آب : قابلیت حل بالا در آب.

نشادر

کلرید آمونیوم دارای وزن مولکولی ۵۳٫۵ بوده و همچنین نشادر و نمک آمونیاکی از دیگر نام های ایم ماده می باشد. کلرید آمونیوم پودر سفید رنگ بوده ، طعم آن خنک ، شور و گاهی اوقات تند نیز می باشد. این ماده محلول در آب و گلیسرین و کمی محلول در الکل بوده و در دمای ۳۵۰ درجه سانتی گراد تصعید می شود. این ماده به دلیل داشتن یون Cl^- دارای خاصیت اسیدی در سه حالت فیزیکی بخار ، مایع و جامد می باشد.

موارد مصرف و کاربرد نشادر :

کلراید آمونیوم استفاده فراوانی در صنایع مختلف دارد که عمده موارد مصرف آن و نیز نحوه به کارگیری محصولات مختلف به شرح زیر است :

تلفن : ۳۶۳۰۳۷۱۰ - ۳۶۳۰۸۳۱۲

فکس : ۳۶۳۱۷۵۸۸

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

WWW.TEHRANACID.COM - WWW.TACID.IR

۱. استفاده در ساخت باتری های خشک ، به عنوان الکترولیت خشک.
۲. استفاده در صنایع آبکاری و روکش دادن فلزات به عنوان پاک کننده سطوح فلزات آلیاژی مانند برنز و نیز به عنوان آماده کننده سطوح جهت عملیات روکش دادن با قلع و فلاکسینگ (fluxing) سطوح آهن در گالوانیزه کردن به روش غوطه وری گرم. در هر صورت کلرید آمونیوم باعث می شود که اولاً رطوبت در سطوح فلزات جذب گردد ثانیاً سطوح فلزات پاک گردد و این باعث می شود قلع یا روی در عملیات روکش دادن بهتر با فلز واکنش داده و ترکیب شود.
۳. در صنایع الکترونیک به عنوان حکاکی کننده در ساخت مدارهای چاپی و کمک به لحیم کاری استفاده می گردد.
۴. در کشاورزی به عنوان کود ازته به همراه کودهای فسفاته به مزارع برنج داده می شود.
۵. در ضمن کاربردهای متنوعی در صنایع دارویی ، غذایی ، نساجی ، چرمسازی ، چاپ و رنگ دارد.
۶. در کل ۵۰ درصد کلرید آمونیوم جهت ساختن باتری های خشک ، ۲۰ درصد در عملیات آبکاری و گالوانیزه کردن و ۳۰ درصد مابقی در صنایع دیگر استفاده می گردد.

روش تولید ناسار :

کلرید آمونیوم از سه روش زیر تهیه می گردد :

۱. فرایند اصلاح شده solvay
 ۲. واکنش بین اسید کلریدریک و آمونیاک (خنثی کننده)
 ۳. واکنش بین سولفات آمونیوم و کلرید سدیم
- (۱) فرایند اصلاح شده solvay : در این فرآیند ، آمونیاک و گاز کربنیک در محلول آبکی کلرید سدیم حل می گردند. این فرآیند در اصل جهت تولید کربنات سدیم بوده و کلراید آمونیوم محصول جانبی این فرآیند می باشد. اصولاً این روش جهت تولید مداوم با ظرفیت بالا می باشد و به همین خاطر این روش در واحدهای بزرگ مناسب تر و اقتصادی تر است. به علت آنکه یکی از خوراک های این روش گاز آمونیاک می باشد لذا اکثراً چنین واحدی در کنار کارخانجات تولید آمونیاک احداث می گردد.
- (۲) واکنش مستقیم بین اسید کلریدریک و آمونیاک : این فرآیند از واکنش مستقیم بین اسید کلریدریک و آمونیاک ایجاد می گردد. آمونیاک می تواند به صورت خالص ، گازی و یا به صورت محلول به کار رود. این فرآیند در فشار کمتر از اتمسفر و $ph=8$ انجام می پذیرد. گرمای حاصل از واکنش در این فرآیند بسیار بالا بوده و لذا عملیات خنک کردن حائز اهمیت می باشد. اقتصادی بودن این روش تابع نکات زیر است : ۱. ارزان بودن مواد مقاوم در مقابل

تلفن : ۳۶۳۰۳۷۱۰ - ۳۶۳۰۸۳۱۲

فکس : ۳۶۳۱۷۵۸۸

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

WWW.TEHRANACID.COM - WWW.TACID.IR

۳) خوردگی که در ساخت تجهیزات چنین فرآیندی استفاده می شود. ۲. ارزان بودن و در دسترس بودن مواد اولیه یکی از موارد عمده ای که از این روش جهت تولید کلرید آمونیوم می گردد در شرایطی است که واحدی گاز HCL زیادی داشته باشد یا اینکه به طریقی با آزاد شدن گاز فوق آلودگی ایجاد گردد لذا جهت جذب گاز اضافی و کنترل آلودگی چنین روشی بسیار مناسب و اقتصادی می باشد.

۴) واکنش بین سولفات آمونیوم و کلرید سدیم : این روش در اثر واکنش بین سولفات آمونیوم و کلرید سدیم می باشد. راندمان این واکنش ۹۵٪ می باشد. محصول جانبی این روش سولفات سدیم است. به علت نامحلول بودن سولفات سدیم در محلول حاصل از واکنش ، سولفات سدیم تولیدی رسوب نموده و پس از فیلتراسیون جدا می گردد. با انجام عملیات کریستالیزاسیون بر روی محلول صاف شده کلرید آمونیوم جدا و سپس خشک می گردد. از بین روش های فوق واکنش بین کلرید سدیم و سولفات آمونیوم مناسب تشخیص داده شده است.

نوع بسته بندی : نشادر (کلرید آمونیوم) در کیسه های ۲۵ کیلوگرمی موجود می باشد.

ایمنی نشادر :

۱. هشدارهای حفاظتی :

تماس با چشم : سوزش شدید چشم

تماس با پوست : سوزش خفیف

بلعیدن و خوردن : سوزش مخاط

تنفس : سوزش تارهای مخاط ، سرفه و تنگی نفس

۲. کمک های اولیه :

تماس با چشم : چشمها را باز نگه داشته و با مقدار زیادی آب بشویید به چشم پزشک مراجعه کنید.

تماس با پوست : با مقدار زیادی آب بشویید لباس های آغشته به ماده را از تن خارج کنید.

بلعیدن و خوردن : مقدار زیادی آب بنوشید خود را وادار به استفراغ کنید ، به پزشک مراجعه نمایید

تنفس : تنفس در هوای آزاد.

۳. پیشگیری :

حفاظت پوست : لباس محافظ مناسب باید برای محل کار در نظر گرفته شود که نوع آن بستگی به غلظت ماده ای دارد که حمل می شود.

تلفن : ۳۶۳۰۳۷۱۰ - ۳۶۳۰۸۳۱۲

فکس : ۳۶۳۱۷۵۸۸

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

WWW.TEHRANACID.COM - WWW.TACID.IR

حفاظت چشم : لازم است.

حفاظت تنفسی : در هنگام پخش شدن گرد و غبار ماده در هوا لازم است.

شرایط انبارش : محیط کاملا بسته ، خشک ، دمای نگهداری محدودیتی ندارد. تجهیزات دیگری لازم ندارد.

این مطلب راجع به نشادر، کلرید آمونیوم، فروش نشادر، قیمت نشادر، خرید نشادر، فروش کلرید آمونیوم، قیمت کلرید آمونیوم، نشادر چیست، کاربرد کلرید آمونیوم، نام تجاری کلرید آمونیوم می باشد.

این مطلب توسط شرکت کیما تهران اسید جمع آوری گردیده است.

سایت : www.tacid.ir

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