

نیترات مس چیست ؟

- نام شیمیایی : نیترات مس.
- اسامی مترادف با نیترات مس : مس نیترات، Cupric nitrate، Copper nitrate.
- فرمول مولکولی : $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$.
- درجه خلوص : ۹۹٫۹٪.

نیترات مس

نیترات مس با فرمول شیمیایی $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ یک ترکیب شیمیایی با شناسه پاپ کم ۱۸۶۱۶ است؛ که جرم مولی آن ۱۸۷٫۵۵۵۸ g/mol (anhydrous) می باشد. شکل ظاهری این ترکیب، کریستال های آبی است.

نیترات مس خشک (بدون آب تبلور) کریستال های آبی - سبز پر رنگ است که در دمایی بین ۱۵۰ الی ۲۰۰ درجه سانتی گراد و در شرایط خلاء تصعید می شود. نیترات مس را معمولا می توان در ۵ نوع با آب تبلور مختلف تولید کرد ولی معمول ترین آنها سه آبه و شش آبه با فرمول $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ می باشد که این تعداد آب تبلور بیشتر در تجارت و به صورت صنعتی تولید می شود تا آزمایشگاه.

نیترات مس معمولا از واکنش فلز مس با اسید سولفوریک و نیتریک بدست می آید.



کاربرد و موارد مصرف نیترات مس :

۱. در تولید اکسید مس.
۲. به عنوان کاتالیزور در تولید مواد آلی.
۳. در تولید نوار تست بارداری.
۴. تولید قارچ کش ها، باکتری کش ها و علف کش ها.
۵. استفاده در حمام آبکاری نیکل.
۶. تولید رنگ سرامیک.

KIMIA TEHRAN ACID

تلفن : ۳۶۳۰۳۷۱۰ - ۳۶۳۰۸۳۱۲

فکس : ۳۶۳۱۷۵۸۸

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

WWW.TEHRANACID.COM - WWW.TACID.IR

۷. استفاده در آبکاری و تولید و رنگرزی منسوجات استفاده می شود.

تولید نیترات مس :

از انحلال کربنات مس در اسید نیتریک بدست می آید.

این مطلب راجع به نیترات مس، نیترات مس سه آبه، نیترات مس مرک، فروش نیترات مس، قیمت نیترات مس، تهیه نیترات مس، کاربرد نیترات مس، سیترات مس، نیترات نیکل، نیترات سرب، نیترات آهن، جرم مولکولی مس، Cu(NO3)2، 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