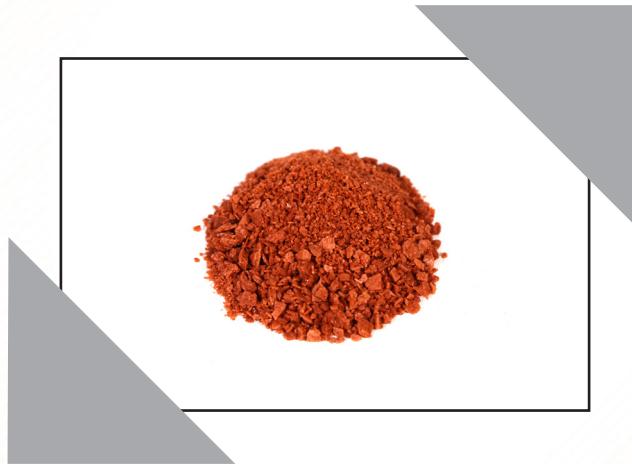


کبالت نیترات

نیترات کبالت یک ترکیب شیمیایی معدنی است و معمولا تعداد آب تبلورهای مختلفی دارد. رایج ترین حالت این ماده شش آب تبلور با فرمول شیمیایی $\text{Co}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ است که کریستال های آن به رنگ قرمز تیره (زرشکی) می باشد.

این ماده در آب و حلال های قطبی دیگر به راحتی حل می شود و غیر قابل اشتعال است. نیترات کبالت را می توان از واکنش اکسید کبالت، هیدروکسید کبالت یا کربنات کبالت با اسید نیتریک بدست آورد.



مشخصات

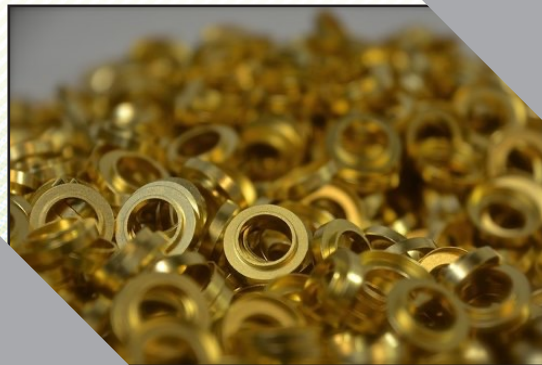
مقادیر	عنصرها
% 19.8	کبالت
% 0.005 max.	مس
% 0.005 max.	آهن
% 0.005 max.	روی
% 0.005 max.	منگنز
% 0.013 max.	نیکل
% 0.005 max.	سرب
% 0.02 max.	سولفات
% 0.02 max.	نامحلول در آب

تولید

یکی از روش هایی که برای تولید نیترات کبالت مورد استفاده قرار می گیرد استفاده از فلز Co همراه با اسید نیتریک است. برای این کار ابتدا فلز به داخل محفظه ای که در مقابل فشار و خوردگی مقاوم باشد ریخته می شود، سپس به آن اسید نیتریک اضافه شده و بعد از آن ظرف آب بندی می شود. واکنش در دمای ۲۰-۲۰۰ درجه سانتیگراد و فشار ۰.۵ تا ۰.۵ مگاپاسکال صورت می گیرد. مدت زمان واکنش بین ۱ تا ۱۰ ساعت است و می توان از همزن نیز استفاده کرد. آنچه که تولید می شود مخلوطی است که در آن مایع و جامد در کنار هم وجود دارد و پس از اتمام واکنش باید جداسازی جامد-مایع صورت گیرد.

موارد مصرف

- آبکاری شیمیایی
- به عنوان پیگمنت در صنعت سرامیک
- کاتالیست در صنایع شیمیایی



www.armansanate.com
info@armansanate.com

دفتر مرکزی:
تهران، سعادت آباد، بلوار سرو غربی،
بین میدان کتاب و چهار راه سرو،
پلاک ۱۲۸، طبقه دوم، واحد ۱۰۴
تلفن: ۰۲۱ ۲۶۷۶۴۲۳۹
فکس: ۰۲۱ ۲۶۷۶۰۵۳۵

کارخانه:
استان سمنان، شهرستان گرمسار،
شهرک صنعتی ایوانکی،
خیابان ابتکار ۲، پلاک ۱۹
تلفن: ۰۲۳ ۳۴۵۸۳۳۶۸
فکس: ۰۲۳ ۳۴۵۸۳۶۰۵