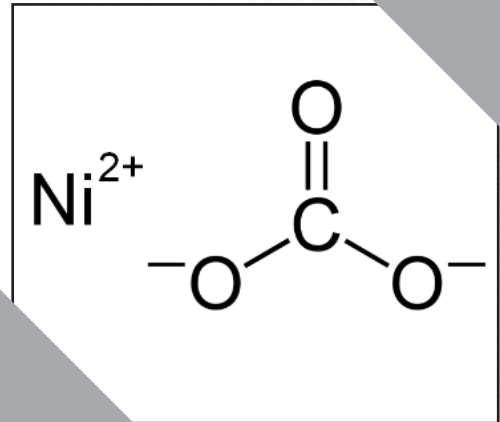


نیکل کربنات

کربنات نیکل دارای فرمول مولکولی NiCO_3 است. شکل ظاهری این ترکیب، پودر سبز روشن است که در دمای بالاتر از ۳۰۰ درجه سانتی‌گراد تجزیه می‌شود. در آمونیاک و اسید رقیق محلول بوده و در آب نامحلول است. از طریق واکنش یک کربنات فلز قلیایی با سولفات نیکل تهیه می‌شود. کاربرد اصلی این ماده در صنعت آبکاری و رنگ‌آمیزی سرامیک و لعاب می‌باشد.



مشخصات:

مقادیر	عنصرها
35-49 % min.	نیکل
0.3 % max.	کبالت
0.002 % max.	آهن
0.005 % max.	مس
0.005 % max.	روی
0.002 % max.	سرب
0.005 % max.	پتاسیم
0.05 % max.	منیزیم
0.05 % max.	کلسیم
0.05 % max.	سدیم
0.01 % max.	کلر
0.3 % max.	سولفات
0.05 % max.	ماده نامحلول در اسید کلریدریک

روش تولید

مهمترین روش برای تولید صنعتی کربنات نیکل، واکنش سولفات نیکل با کربنات سدیم می باشد. در این روش ابتدا سولفات نیکل را درون یک مخزن همزن دار، در آب حل کرده و کربنات سدیم را به آرامی به محلول اضافه می کنند. افزایش کربنات سدیم تا جایی ادامه پیدا می کند که pH محلول به ۶ برسد. محلول تولید شده حاوی سولفات سدیم و کربنات نیکل می باشد.

این محلول توسط فیلتر پرس تصفیه شده و رسوب کربنات نیکل از محلول سولفات سدیم جدا می شود. کیک فیلتر، جهت جداسازی سولفات سدیم توسط آب شستشو می شود و سپس به خشک کن منتقل می شود. پس از آسیاب نمودن، پودر کربنات نیکل سبز رنگ آماده ی بسته بندی و فروش خواهد بود. عیب این روش باقی ماندن مقداری سولفات سدیم بر روی کیک کربنات نیکل حاصل از فیلتر پرس می باشد.

موارد مصرف

- رنگدانه و افزودنی سرامیک
- تولید نمک های نیکل
- صنعت آبکاری
- ماده اولیه برای کاتالیست های نیکل



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 ابنکبار ۲، پلاک ۱۹
تلفن: ۰۲۳ ۳۴۵۸۳۳۶۸
فکس: ۰۲۳ ۳۴۵۸۳۶۰۵