

محصولات barysun

برند barysun، یکی از برندهای گروه TSR است که در تولید طیف گسترده‌ای از نمک‌های معدنی تخصص دارد. انواع نمک‌های باریم از جمله سولفات باریم، کربنات باریم و کلرید باریم و ترکیبات دیگری همچون سولفید سدیم و کربنات سدیم از جمله محصولات این برند هستند. همچنین خطوط تولید نمک‌های استرانسیم و سایر فرآورده‌های ترکیبات باریم برای تأمین مواد مورد نیاز صنایع تولید شیشه، لعاب کاشی و سرامیک و سموم کشاورزی نیز به‌زودی راه‌اندازی خواهند شد.



نمک‌های باریم

نمک‌های باریم گروهی از ترکیبات شیمیایی هستند که از عنصر باریم به دست می‌آیند. این نمک‌ها خواص گوناگونی دارند و کاربردهای متنوعی در صنایع مختلف از پزشکی و الکترونیک گرفته تا کشاورزی و تولید پیدا کرده‌اند. نمک‌های باریم که به ویژگی‌های منحصر به فرد و واکنش‌پذیری بالا شهرت دارند، نقش مهمی در طیف گسترده‌ای از فرایندها و محصولات دارند و به پیشرفت در بخش‌های مختلف علم و فناوری کمک می‌کنند.



کربنات باریم

آیتم	استاندارد
کربنات باریم BaCO ₃	99%
کل سولفور (بر اساس SO ₄)	0.3%MAX
ماده نامحلول در HCl	0.25%MAX
آهن به شکل Fe ₂ O ₃	0.004%MAX
رطوبت	0.3MAX
325mesh	3%MAX
اندازه متوسط ذرات (D50)	1.5UM

کربنات باریم یک ترکیب شیمیایی با فرمول BaCO₃ است که شامل یک اتم باریم و یک اتم کربن و سه اتم اکسیژن است. این ترکیب به صورت یک پودر سفیدرنگ در دسترس است و در بسیاری از صنایع مورد استفاده قرار می گیرد. این صنایع عبارتند از صنعت لعاب و سرامیک، ظروف آرکوپال، ساخت شیشه، چینی بهداشتی، تولید رنگ و رنگدانه، صنعت کلر آلکالی، صنعت نفت و گاز، استخراج سرب و روی. این ترکیب در آب و الکل نامحلول است و در انواع اسیدها (HCl, H₂SO₄, HNO₃) محلول است.

کلرید باریم

کلرید باریم یک ترکیب شیمیایی است که شامل عنصرهای باریم (Ba) و کلر (Cl) است و با فرمول شیمیایی BaCl₂ نشان داده می شود. این ترکیب شیمیایی در دمای اتاق، به صورت جامد سفیدرنگ و بدون بو وجود دارد و در آب حل می شود. همانند نمک های دیگر باریم سمی است و رنگ شعله آن زرد مایل به سبز است. این ترکیب به عنوان محصول جانبی تولید رادیوم توسط ماری کوری کشف شد. در هنگام خالص سازی رادیوم جداسازی نهایی منجر به تولید کلرید باریم و کلرید رادیوم می شود.

کلرید باریم در صنایع زیادی از جمله تولید رنگ، کلر آلکالی، پلاستیک، تولید استیلایزر، تولید لاستیک، تولید رزین، عایق، صنایع نساجی، صنایع عملیات حرارتی، صنایع پزشکی، حفاری، صنعت الکترونیک، صنایع غذایی و تولید سایر ترکیبات شیمیایی کاربرد دارد.

آیتم	استاندارد
کلرید باریم BaCl ₂	99%Min
کلسیم	0.03%MAX
سولفید	0.003%MAX
آهن به شکل Fe ₂ O ₃	0.001%MAX
ماده نامحلول در آب	0.03MAX
سدیم	0.03%MAX

سولفات باریم (بلنک فیکس)

بلنک فیکس یا سولفات باریم رسوبی، یک پودر سفیدرنگ و بی مزه است که از ترکیب باریم و سولفات ساخته شده است. فرمول شیمیایی آن BaSO₄ است و به صورت طبیعی در برخی سنگ های معدنی یافت می شود. بلنک فیکس به عنوان یک پرکننده در صنعت رنگ و رنگرزی، پلاستیک، لاستیک، کاغذ، پوشاک، غذا و داروسازی استفاده می شود. همچنین به عنوان یک عامل روشنایی در صنایع چاپ و نشر، نقاشی و تزئینات داخلی نیز مورد استفاده قرار می گیرد. به دلیل اینکه بلنک فیکس در آب نامحلول است، می تواند به عنوان یک عامل باریکه در فرایند رنگرزی استفاده شود. همچنین بلنک فیکس به عنوان یک ماده شناسایی در فرایند تصویربرداری پزشکی مورد استفاده قرار می گیرد. در این فرایند، بلنک فیکس به صورت سوسپانسیون در آب یا روغن استفاده می شود و به عنوان یک عامل روشنایی در رادیولوژی، تصویربرداری پرتویی و سایر فرایندهای پزشکی به کار می رود.

آیتم	استاندارد
سولفات باریم BaSO ₄	۹۹%
سفیدی	≥۹۶
فرار در ۱۰۵ درجه سانتی گراد	≤۰٫۲۰
محلول در آب	≤۰٫۲۰
جذب روغن	۱۵-۱۰
مقدار PH (برای صد گرم در لیتر)	۷٫۰-۹٫۰
پس ماند در الک (غریال) ۴۵ میکرومتری	≤۰٫۲
میزان آهن	۰٫۰۰۱
رطوبت	۰٫۳
چگالی ویژه (گرم بر سانتی متر مکعب)	۴٫۲-۴٫۴

نمک‌های استرانسیوم

نمک‌های استرانسیوم ترکیبات شیمیایی حاوی استرانسیوم، یک عنصر شیمیایی با نماد Sr و عدد اتمی ۳۸ هستند. این نمک‌ها از ترکیب استرانسیوم با عناصر یا گروه‌های مختلف دیگر به وجود می‌آیند. استرانسیوم خود فلزی نرم و نقره‌ای است که با آب واکنش پذیری بالایی دارد و به راحتی در هوا اکسید می‌شود. ترکیبات استرانسیوم کاربردهای متنوعی در صنایع مختلف از جمله آتش‌بازی، سرامیک، تولید شیشه و حتی در تصویربرداری پزشکی دارند. نمک‌های استرانسیوم می‌توانند رنگ‌های پر جنب‌وجوش را در شعله‌های آتش ایجاد کنند که آن‌ها را برای ایجاد جلوه‌های بصری رنگارنگ در نمایش‌های آتش‌بازی ارزشمند می‌کند.

گروه TSR در حال توسعه تولیدات ترکیبات استرانسیوم و سایر فرآورده‌های ترکیبات باریم برای تأمین مواد مورد نیاز صنایع تولید شیشه، لعاب کاشی و سرامیک و سموم کشاورزی است که به‌زودی این خطوط تولید افتتاح خواهند شد.

سایر نمک‌های معدنی

کربنات سدیم

کربنات سدیم که همچنین به‌عنوان خاکستر سودا یا سود شستشو نیز شناخته می‌شود، یک ترکیب شیمیایی چندکاره با فرمول Na_2CO_3 است که به اشکال مختلف از جمله غیرهیدراته (بدون آب) و هیدراته (با آب) وجود دارد. هردو شکل آن بی‌رنگ، بدون بو و بسیار محلول در آب هستند و محلول‌های قلیایی تولید می‌کنند.

کربنات سدیم غیرهیدراته دارای ظاهر کریستالی سفید است، در حالی که شکل هیدراته که اغلب به‌عنوان خاکستر سودا یا کریستال‌های سودا شناخته می‌شود، به‌صورت پودر سفید ظاهر می‌شود.

کربنات سدیم کاربردهای گسترده‌ای در صنایع مختلف دارد. در حوزه نظافت خانگی، معمولاً به‌عنوان تقویت‌کننده مواد شوینده و تنظیم‌کننده pH استفاده می‌شود. در صنعت اما کربنات سدیم نقش مهمی در تولید شیشه، تولید خمیر و کاغذ و سنتز شیمیایی دارد. ماهیت قلیایی آن نیز آن را در تصفیه آب برای تنظیم سطح pH ارزشمند می‌کند.

علاوه بر این، کربنات سدیم در مواد غذایی، از جمله در پخت خمیر به‌عنوان یک عامل وراورنده و در تولید انواع نوشیدنی‌ها کاربرد دارد. تطبیق‌پذیری و نقش اساسی این ترکیب در فرایندهای مختلف، آن را به یک عنصر کلیدی در کاربردهای صنعتی مدرن و روزمره تبدیل کرده است.

سایر نمک‌های معدنی

سولفید سدیم

سولفید سدیم یک ترکیب شیمیایی است که با فرمول Na_2S ، یا به‌طور رایج‌تر حالت هیدراته آن $\text{Na}_2\text{S} \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ شناخته می‌شود. هردوی این صورت‌ها نمک‌های بی‌رنگ حل‌شونده در آب هستند که محلول‌های قلیایی بسیار قدرتمندی را می‌سازند. سدیم سولفید و هیدرات‌های آن هرگاه در معرض رطوبت هوا قرار بگیرند گاز هیدروژن سولفید آزاد می‌کنند که بویی شبیه به تخم‌مرغ گندیده دارد. بعضی نمونه‌های صنعتی آن به‌صورت سدیم سولفید چند آبه ($\text{Na}_2\text{S} \cdot x\text{H}_2\text{O}$) با درصد وزنی مشخصی از سدیم سولفید وجود دارند. نمونه‌های رایج معمولاً حدود ۶۰ درصد وزنی سدیم سولفید دارند ($\text{Na}_2\text{S} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$). نمونه‌هایی از این قبیل به دلیل حضور پلی‌سولفیدها ظاهر نسبتاً زردرنگی دارند، این نمونه‌ها تحت عنوان «پوسته‌های سدیم سولفید» شناخته می‌شوند. البته این نمونه‌ها با وجود اینکه زردرنگ هستند، در حالت محلول بی‌رنگ هستند.

سولفید سدیم به‌عنوان یک ماده شیمیایی مهم در صنایع شیمیایی، نساجی، کاغذسازی، تصفیه آب و صنایع دیگر استفاده می‌شود. همچنین در برخی صنایع خوراکی به‌عنوان یک ماده نگهدارنده و در صنعت چرم‌سازی به‌عنوان یک ماده افزایش‌دهنده محافظتی مورد استفاده قرار می‌گیرد.

Item	Standard 1	Standard 2	Standard 3	Standard 4	Standard 5	Standard 6
Fe	10ppm max	20ppm max	30ppm max	80ppm max	150ppm max	1500ppm max
Na ₂ S	60%min	60%min	60%min	60%min	60%min	60%min
Water insoluble	0.03%max	0.10%max	0.18%max	0.20%max	0.30%max	0.40%max
Na ₂ CO ₃	1.80%max	1.80%max	1.80%max	2.00%max	3.00%max	5.00%max
Na ₂ SO ₃	1.00%max	1.80%max	1.80%max	2.00%max	2.00%max	2.00%max
Na ₂ S ₂ O ₃	2.00%max	2.00%max	2.00%max	2.00%max	2.00%max	2.00%max
Color	Yellow	Yellow	Yellow	Yellow	Yellow	RED