

سوکھنیک اسید

Succinic acid نام:

توضیحات

سوکسینیک اسید یک کربستال محلول در آب بی رنگ و با طعم اسیدی سوکسینیک اسید با نام لاتین: $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_4$ و با فرمول مولکولی Succinic Acid یا توانید با برند مرک آلمان از نرمال لایو مرکز فروش و پخش انواع اسید خشک خردبار نماید.



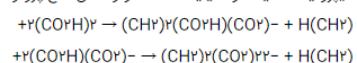
بررسی سوکسینیک اسید

سوکسینیک اسید (Succinic Acid) یک ترکیب شیمیایی است. اسید بوتانویوکنیک نیز نامیده می شود یک اسید دیکاربoksیلیک با فرمول مولکولی $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_4$ است که تقریباً در تمام بافت‌های گیاهی و حیوانی توزیع می شود و در متابولیسم واسطه نقش بسزایی دارد. این ماده چامد بلوری بی رنگ و محلول در آب است با نقطه ذوب $187-185^{\circ}\text{C}$ درجه سانتیگراد درجه فارنهایت است. نرمال لایو مرکز فروش و پخش مواد شیمیایی و آزمایشگاهی است که به صورت یک فروشگاه آنلاین در سطح کشور می‌باشد و خود پرداخته است این امکان را برای شما فراهم آورده که چنانچه قصد خرید یا سفارش سوکسینیک اسید را در آید با شماره های مندرج دروب سایت برای دریافت لیست قیمت و توضیحات بیشتر در مورد سوکسینیک اسید با همکاران ما در تماس پاشید تا شما را در مورد این محصول راهنمایی کنند.

سوکسینیک اسید چیست؟
 سوکسینیک اسید ابتدی به عنوان محصول تقطیر عنیر (نام لاتین: succinum) بدست آمد که به همین دلیل نامگذاری شده است. روش متداول سنتز اسید سوکسینیک، هیدروژناسیون کاتالیستی اسید مالنیک یا آندیرید سوکسینیک روش های دیگری نیز در حال استفاده و بررسی است. اسید سوکسینیک در برخی از ترکیبات دارویی، در تولید محصولات کشاورزی و غذایی کاربرد دارد. با اسید سوکسینیک دو گروه COOH با از دست آن است اگرچه روش های دیگری نیز در حال استفاده و بررسی است. اسید سوکسینیک در برخی از ترکیبات دارویی، در تولید محصولات کشاورزی و غذایی کاربرد دارد. با اسید سوکسینیک دو گروه COOH با از دست دادن یک مولکول آب ترکیب می شوند و آندیرید سوکسینیک تولید می کنند. اسید گلوتاریک با پنج اتم کربن عملکرد مشابهی دارد که باعث تولید آندیرید گلوتاریک می شود. این واکنش ها به ترتیب حلقه های پنج عضو و شش عضوی تولید می کنند.

مشخصات فیزیک اسید سوکسینیک:

سوکسینیک اسید یک ماده جامد سفید و بدون بو با طعم سیار اسیدی است. در یک محلول آبی، اسید سوکسینیک به راحتی بونیزه می‌شود و پایه مزدوج خود، سوکسینات را تشکیل می‌دهد. به عنوان یک اسید دیبروتکنک، اسید سوکسینیک تخت داده و اگرنش را دفعه بروتوناسوسون (پ) در قارا مرگ کرد.



این فرایند به ترتیب 4.2°C و 5.6°C است. هر دو آبیون بی رنگ هستند و می‌توانند به عنوان نمک از آن جدا شوند، به عنوان مثال، Na^+ و CH_3^+ (CO $_2$) $_2$ (CO $_2\text{H}$) (CO $_2$) $_2$ (CO $_2$) $_2$ Na $^{+}$. در موجودات زنده، در درجه اول ساکسپینات، نه اسید سوکسپینیک، یافت می‌شود.

به عنوان یک گروه رادیکال، آن را یک سوکسینیل می‌نامند. مانند اکتر اسیدهای تک و دی کربوکسیلیک ساده، مضر نیست بلکه می‌تواند تحریک کننده پوست و چشم باشد. اسید سوکسینیک را می‌توان به این‌ساندیش از فرمول $\text{CH}_2=\text{CO}-\text{CH}_2\text{CH}_3$ (CH₃C=O-CH₂CH₃) درست کرد. این دی اتيل استر یک بستر در میغانات Stobbe است. کم آسید سوکسینیک ایندرید سوکسینیک فوماریک دهیدروژن زیانی کرد به دیاسترها تبدیل شد، مانند دی اتيل سوکسینات (CH₃C=O-CH₂CH₂-COCH₃) است. اسید سوکسینیک ایندرید سوکسینیک می‌دد. از سوکسینات می‌توان برای استخراج آبتوتائیدول، اندیبرید مالنیک، سوکسینید، ۲-بیروپیدینون و تراهیدروفوران استفاده کرد.

ویژگی سوکسینیک اسید

مشخصات

نام:	سوکسینیک اسید
نام انگلیسی:	succinic acid
متراالف:	اسید بوتاندیوئیک
متراالف (en):	Butanedioic acid
فرمول شیمیایی:	<chem>CFHCOF</chem>
ظاهر:	جامد
جرم مولکولی:	۱۱۸.۹۱g/mol
شکل و حالت فیزیکی:	بلورهای جامد بی رنگ
انحلال پذیری:	۵۸g/l
نقطه ذوب:	۲۳۵°C
نقطه جوش:	۱۸۸°C
چگالی:	۱.۵۷g/cm³ (۲۵ °C)
pH value	۲.۷ (g/l, H₂O, ۲۵ °C ۱۰)
اسیدیته (pka):	$pK_{a1} = ۱.۲$, $pK_{a2} = ۵.۶$
CAS شماره:	۱۱۵-۱۵-۴
Merck شماره:	۸۲۲۲۶۰
شماره کاتالوگ:	۸۲۲۲۶۰۱۰۰۰, ۸۲۲۲۶۰۰۵۷۰۰

نکات سوکسینیک اسید

روش تولید اسید سوکسینیک:

۱. اسید سوکسینیک نه تنها در کهربا بلکه در انواع باقتهای کیاهی و حیوانی نیز یافت می‌شود. بسیاری از روش‌های تولید صنعتی، بطور عمده به شرح زیر است: فرآیند اکسیداسیون اکسیداسیون پارافین به انواع مخلوط اسید کربوکسیلیک، پس از جداسازی می‌توان بوتائیدول را بدست آورد.

۲. فرآیند هیدروژناتسیون اندیرید مالتیک یا اسید فوماریک در کاتالیزور تحت عمل واکنش هیدروژناتسیون، برای تولید اسید سوکسینیک، و سپس برای بدست آوردن محصول نهایی از هم جدا می‌شود. کاتالیزور نیکل یا فلز نجیب است، و دمای واکنش در حدود $140\text{--}140^{\circ}\text{C}$ است. اسید آکریلیک و مونوکسید کربن در انر کاتالیزور به اسید سوکسینیک سنتز شدند. هنوز صنعتی نشده است.^۳ اسید بوتیریک را می‌توان با اکسیداسیون الکترولیتی اندیرید فتالیک، اسید سولفوریک و آب در سولون الکترولیتی سرامیکی به نسبت $1:0.5$ ^۴ Acetylene با مونوکسید کربن و آب در حضور کاتالیزور بدست آورد. دمای واکنش 250°C و فشار $49.0\text{--}49.9\text{ MPa}$ بود.

کاربرد اسید سوکسینیک:

- استفاده در پلیمرها
- استفاده در رزینها و حلایها
- صنایع خودرو و الکترونیک برای تولید اتصالات، مقره‌ها، روکش‌های چرخ
- به عنوان طعم دهنده در مواد غذایی - اسید سوکسینیک در درجه اول به عنوان تنظیم کننده اسیدیته در صنایع غذایی و آشامیدنی مورد استفاده قرار می‌گیرد.

خرید سوکسینیک اسید

اسید سوکسینیک توسط میکروگانیسم‌های مختلفی تولید می‌شود که می‌تواند به عنوان پیش ساز بسیاری از مواد شیمیایی مهم صنعتی در غذا، صنایع شیمیایی و دارویی مورد استفاده قرار گیرد. ارزیابی هزینه‌ی مواد خام و پتانسیل بازار بخوبی نشان می‌دهد که فرآوری اسید سوکسینیک بر پایه نفت در حال حاضر با سیستم تولید اسید سوکسینیک تخصیصی در آینده‌ی نزدیک جایگزین خواهد شد، شرکت مرک بیشترین اهمیت را برای بالاترین سطح کیفیت، کم ترین مقدار ناخالصی و مقدار وسیعی از پارامتر‌های تخصیصی هر محصول مجزا قائل می‌شود. از توسعه تا فروش مواد شیمیایی مرک، این شرکت در به دست آوردن کیفیت عالی، به خصوص در زمینه حساس معرف‌های آنالیزوری، نهایت دقت را می‌کند. اسیدهای شیمیایی مرک بهینه شده برای استفاده موادر مختلف هستند و به مشتریان اجازه می‌دهند با خیال راحت و اطمینان کار کنند. نرمال لابو برای رفاه حال شما عزیزان امکان خرید اسید سوکسینیک (Succinic acid) با برند مرک آلمان را فراهم کرده است و شما می‌توانید برای خرید این اسید خشک با کارشناسان فروش نرمال لابو ارتباط برقرار نمایید و سفارش خرید خود را ثبت نمایید.