

پالمیتیک اسید

نام: Palmitic acid



توضیحات

پالمیتیک اسید با فرمول شیمیایی $C_{16}H_{32}O_2$ نامگذاری آن مطابق با اتحادیه ی بینالمللی شیمی محض و کاربردی یا آیوپاک، هگزادکانوئیک اسید می باشد. این اسید چرب در طول فرایند لیپوژنز یا فرایندی که در آن استیل کوآنزیم A به چربی تبدیل می شود، تولید می گردد. هنگامی که پالمیتیک اسید تولید می شود، هیچ گونه اسید چرب دیگری نمی تواند از آن تولید شود. این امر به این دلیل است که پالمیتات بر روی کربوکسیلاز استیل کوآنزیم A تغذیه می شود. برای خرید مواد شیمیایی به نرمال لابو مراجعه کنید.

بررسی پالمیتیک اسید

علوم مختلفی مانند علم شیمی همواره یاری رسان انسان ها بوده اند. به عبارتی دیگر علم شیمی در طول تاریخ توانسته به بشر کمک های بسیار زیادی کند. شاید بتوان به سادگی بیان کرد که شیمی علمی باشد که هزاران سال قدمت دارد. برای اینکه در علم شیمی پیشرفت حاصل شود و پیرو آن، اتفاقاتی شگرف در زندگی انسان ها رخ دهد به یکس تجهیزات و مواد شیمیایی نیاز است. تجهیزات آزمایشگاهی و مواد شیمیایی می بایست در خدمت پژوهشگران قرار بگیرند تا ایشان بتوانند دست به آزمایش و اکتشاف بزنند. مواد شیمیایی دارای گسترده وسیعی هستند. یکی از اصلی ترین دسته های مواد شیمیایی را اسید ها تشکیل می دهند. اسید ها در بسیاری از صنایع، منازل، آزمایشگاه ها، دارو ها و ... وجود دارند. اسید سولفامیک یکی از این نمونه ها اسید ها است که می توان بسیار در مورد ویژگی هایش سخن گفت. کارشناسان سایت نرمال لابو قصد دارند تا با بررسی پالمیتیک اسید به شما عزیزان اطلاعاتی دقیق را منتقل کنند. پالمیتیک اسید با فرمول شیمیایی $C_{16}H_{32}O_2$ شهرت دارد و با نام اسید هگزادکانوئیک نیز شناخته می گردد یک ماده با بلور های سفید رنگ است که غیر رطوبت و پایدار می باشد. بررسی تخصصی اسید پالمیتیک نکاتی را برای ما روشن می کند که بیان کردن شان خالی از لطف نیست. اسید پالمیتیک یا هگزادکانوئیک اسید یکی از رایج ترین اسیدهای چرب اشباع موجود در حیوانات، گیاهان و میکروارگانیسم ها است. همانطور که از نام آن مشخص است این ماده اصلی ترین ترکیب روغن حاصل از میوه نخل های روغن (روغن نخل) می باشد. کربوهیدرات های اضافی در بدن به اسید پالمیتیک تبدیل می شوند.

ویژگی پالمیتیک اسید

مشخصات

نام:	پالمیتیک اسید
نام انگلیسی:	Palmitic acid
فرمول شیمیایی:	$C_{16}H_{32}O_2$
شکل ظاهری:	بلور های سفید رنگ
جرم مولی:	256.42g/mol
دمای ذوب:	62.9 °C
دمای جوش:	351 °C
شماره CAS:	57-10-3
شماره (Merck):	80508
شماره کاتالوگ:	80508

نکات پالمیتیک اسید

اسید پالمیتیک اولین اسید چرب تولید شده در طی سنتز اسیدهای چرب است و پیش ماده اسیدهای چرب طولانی تر است. در نتیجه پالمیتیک اسید یکی از اجزای اصلی بدن حیوانات به شمار خواهد رفت. اسید پالمیتیک اولین اسید چرب تولید شده در طی لیپوژنز (سنتز اسیدهای چرب) بوده و از آن می توان اسیدهای چرب طولانی تری تولید نمود. پالمیتات منفی از کربوکسیلاز استیل-CoA (ACC) تغذیه می کند که مسئول تبدیل استیل-ACP به مالونیل-ACP در حال رشد زنجیره استیل است، بنابراین از تولید بیشتر پالمیتات جلوگیری می کند. برای خرید اسید پالمیتیک می توانید به سایت تخصصی نرمال لابو مراجعه کنید. پالمیتیک اسید به طور طبیعی در برخی از محصولات حیوانی مانند گوشت و لبنیات، و همچنین در روغن های نخل و نارگیل یافت می شود. از آنجا که این دو روغن به طور مکرر در غذاهای فرآوری شده مورد استفاده قرار می گیرند، ممکن است در رژیم غذایی خود اسید پالمیتیک دریافت کنید حتی بدون اینکه بدانید. نکته جالب دیگری که می توان در مورد این اسید گفت این است که از اسید پالمیتیک برای تولید صابون، مواد آرایشی و مواد آزاد کننده قالب صنعتی استفاده می شود.

خرید پالمیتیک اسید

بسیاری از فروشگاه ها در حال حاضر به فروش انواع مواد شیمیایی روی آورده اند. به هنگام خرید مواد شیمیایی از فروشگاه ها می بایست تمهیداتی اندیشیده شود تا خریداران بتوانند اطلاعات مورد نظر شان را دریافت کنند. فروشگاه اینترنتی نرمال لابو با علم به این موضوع تلاش کرده است تا کارشناسانی خبره را به استخدام خود درآورد تا بتوانند اطلاعات مورد نظر کاربران است سایت فروش مواد شیمیایی را به ایشان منتقل کنند. این بار نیز با این تیم همراه باشید تا در رابطه با خرید اسید پالمیتیک نکاتی را به شما عزیزان گوشزد نمایند. به هنگام خرید اسید پالمیتیک به این نکته مهم توجه کنید که اسید پالمیتیک یک چربی اشباع شده است. اسید پالمیتیک یک اسید چرب بوده و یک نوع از کربوکسیلیک اسید بوده که دارای دنباله ی طولی آلیفاتیک بوده که اشباع شده و یا اشباع نشده می باشد. اکثر اسیدهای چرب حاصل از منابع طبیعی دارای ۸ اتم کربن می باشند. این امر به این دلیل است که هنگامی که آنها بیوسنتز می شوند، این شامل حضور استیل کوآنزیم A، یک گروه اتم دو کربنی حامل کوآنزیم می باشند.