

C₂H₄

هورمون گیاهی اتیلن

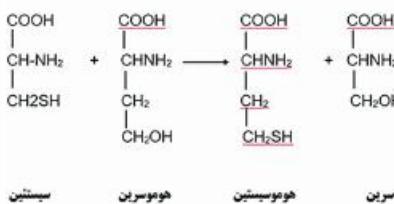
آقای مسعود خبازی
کارشناس فنی شرکت فرآورده های طیف سبز
کارشناس ارشد بازرگانی

مهندس پاپک سلیمان زاده
کارشناس خبره تولید سموم شرکت فرآورده های طیف سبز

متیونین بطرق زیر در گیاهان تولید می گردد:
ابتدا از طریق آلدئید بتا-اسپارتیک هوموسرین تولید می شود.



یک انتقال سولفور که به کمک ترانس سولفور از بین هوموسرین و سیستئین صورت می گیرد، به تشکیل هوموسيستئین و ایجاد سرین می انجامد.



جزئیات این واکنش در گیاهان بدروستی شناخته نشده است و

مدت مديدة است معلوم شده است که گاز اتیلن ($\text{CH}_2=\text{CH}_2$) در بافت‌های گیاهی ساخته شده، آزاد گشته و موجب فعل و انفعال‌های رشدی معین و واکنش‌های فیزیولوژیکی در گیاهان می‌شود. تنها اخیراً در اثر بهبود روش‌های تشخیص مقادیر بسیار کم آن در بافت‌های گیاهی، معلوم شده است که این گاز همه صفات خاص یک هورمون را دارد. این ماده در بسیاری از بافت‌های گیاهی ساخته می‌شود و وجود دارد و در غلظت کم اثرات فیزیولوژیکی محسوسی دارد. اتیلن تا حدودی درون گیاه انتقال می‌یابد. یک ویژگی که آن را از هورمون‌های گیاهی شناخته شده‌ی دیگر متمایز می‌سازد این است که در درجه حرارت‌های فیزیولوژیکی به حالت گاز است. در نتیجه خواص معیتی را از خود نشان می‌دهد که در هورمون‌های دیگر دیده نمی‌شود. وقتی به مقادیر زیاد بررسد به سهولت از بافت خارج می‌شود. اتیلن همچنین ممکن است از گیاه خارج شود و رشد و فعل و انفعال‌های فیزیولوژیکی گیاهان مجاور را تحت تاثیر قرار دهد (۱).

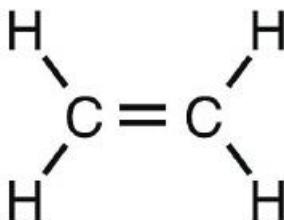
* نحوه تشكيل اتيلن در گیاهان

متیونین یک اسید آمیته گوگرددار می‌باشد که متشا تولید اتیلن می‌باشد و نقش آن در بعضی از مراحل رشد گیاه (مثالاً مرحله رسیدن میوه‌ها) غیر قابل انکار است.



* خواص شیمیائی افیلن

باتیلن ساده ترین هیدروکربن الفینی با ساختار شیمیائی زیر می باشد:



الملحق

گازی است بی رنگ با بوئی خوشایتد، نقطه انجماد آن -169° درجه سانتیگراد و نقطه جوش آن حدود -10° درجه سانتیگراد می باشد. چگالی آن حدود 0.566 g/cm^3 بوده و در آب و الکل کم حل بوده ولی در اتر محلول است (۴).

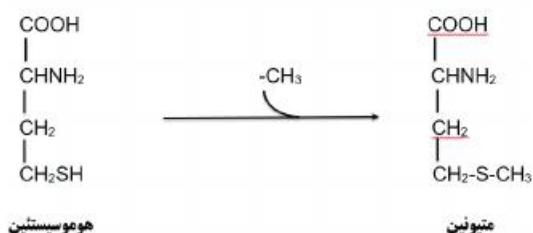
* اثرات اقیلیں بو گیا

اثرات عمدۀ اتیلن روی گیاهان شامل برخی اثرات هورمونی و غیرهورمونی است و فقط آن پدیده‌های فیزیولوژیکی را می‌توان هورمونی واقعی بشمار آورد که در آنها اتیلن دارای منشاء داخلی است یا درون گیاه تولید می‌شود.

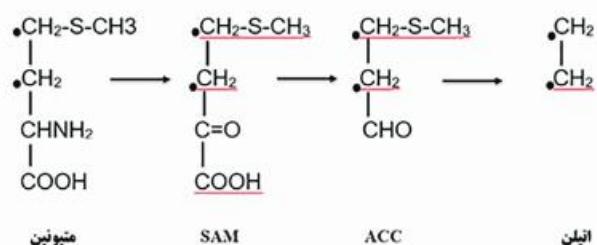
الف-رسیدن میوه: سالیان پیش مشاهده شد که وقتی محموله یک کشتی شامل قدری موز سبز و پرتقال رسیده بود، موزها فوق العاده سریع می رسیدند. این امر متجر به این کشف شد که عاملی که سبب رسیدن موزها می شد اتیلن است که از پرتقال ها خارج می گشت. در بسیاری از میوه های گوشتی و شاید در همه آنها از قبیل سیب، پرتقال، موز، انبه، طالبی و کدو حلواهی وقتی که نارس هستند محته بات اتیلن بسیار کم است.

به هر حال با بزرگ شدن میوه ساخته شدن اتیلن شدت می یابد و مقداری گاز قابل اندازه گیری آزاد می گردد. همراه با این عمل افزایش شدت تنفس ادامه می یابد که در بعضی از گونه ها به حدکثر می رسد که کلیماکتریک (Climacteric) خوانده می شود. اتیلن در واقع به عنوان عاملی که سبب رسیدن میوه می شود عمل می نماید. په کار پردن اتیلن روی میوه هایی از قریل پرتقال

این انتقال سولفور بر حسب کیفیاتی با تفاوت اندک می تواند در میکروارگانیسم ها، گیاهان عالی و غیره انجام گیرد. مکانیسم ممکن است در این میکروارگانیسم ها، همانند مکانیزم های انتقال سولفور در بیان شده باشد. این مکانیسم ممکن است در این میکروارگانیسم ها، همانند مکانیزم های انتقال سولفور در بیان شده باشد.



و در انتها متوینین طبق و اکنشهای زیر به اتیلن تبدیل می‌شود (۲).



ابدا متیونین به SAM و سپس ماده اخیر به ACC تبدیل می‌گردد و آنیلن از ماده ACC حاصل می‌شود. آنزیم ACC synthase در این تحولات نقش مهم خود را ایفا می‌کند. یکی از عواملی که باعث فعالیت بیشتر این آنزیم می‌گردد زخم خوردن گیاهان است که می‌تواند توسط حشرات انجام شود (۳).

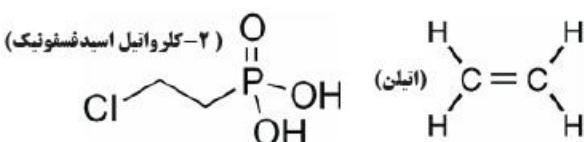


* بورسی افراط مثبت و منفی اتیلن در کشاورزی

الف- اثرات مشیت اتیلن در گشاورزی

و موز که به حد رشد رسیده ولی کاملاً ترسیده اند، رسیدن آنها را تسريع می کند، چنان اثری کاربرد تجاری دارد.

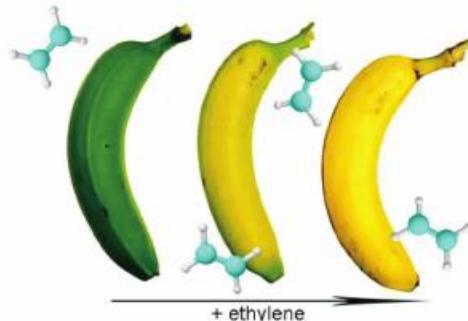
اتیلن به طور طبیعی در میوه، دانه، گل، ساقه، برگ و ریشه تولید می شود و فرآیندهای مختلف را کنترل می کند. اتیلن کاربردهای تجاری فراوانی دارد. در برخی موارد، اتیلن برای به تعویق اندختن رشد طولی، جلوگیری از خمیده شدن ساقه، تحریک گلدهی، تشکیل رنگدانه های میوه و رسیدن میوه مورد استفاده قرار می گیرد. به این منظور می توان مستقیماً از گاز اتیلن یا از ماده ای به نام اتفون با فرمول شیمیائی C_2H_4 استفاده نمود.



(۶) تولید تجاری در گیاهان تیره آناناس، به وسیله تسريع کردن اتفاقن ۳/۹٪ بر اثر بالا رفتن PH شروع به تولید گاز اتیلن می کند.

بر طبق انتظارات، اتیلن در رسیدن میوه‌ها نقش دارد. اتیلن یا فرآورده‌های آن را برای رسیده کردن میوه‌های سیب، موز، قهقهه، گریپ فروت، نارنج، فلفل، تنبکو و دیگر میوه‌ها به کار می‌برند.

ب- اثرات منفی اتیلن در گشاورزی
لابد این ضرب المثل قدیمی را شنیده اید که یک سیب خراب یک سبد سیب را خراب می کند. این ضرب المثل دقیقاً به خاطر اتیلن بیش از حد گفته شده است. در انبارداری میوه ها و بالا بردن طول عمر گلهای بریده باید تا حد امکان میزان اتیلن در انبارها و در گیاه کم باشد تا از خراب شدن آنها جلوگیری بعمل آید. همچنین برای جلوگیری از خاصیت اپیتاستی و زمین گرانی افقی بوته ها در گلخانه ها بایستی میزان اتیلن را در فضای کنترل نمود.
سایر اینکا: از، اهماء، مختال، استفاده می کنند (STS).



ب- ریزش: یکی از اثرات اتیلن روی گیاهان که در اوایل مشاهده شد این بود که تراکم نسبتاً کم آن در محیط به ریزش کمک می کرد. اتیلنی که درون گیاه تولید می شود نقشی در فرآیندهای ریزش طبیعی بازی می کند که به نظر می رسد شامل عکس العملهای متقابل میان اتیلن و هورمونهای دیگر مخصوصاً اکسینتها و اسید ژیبر لیک است^(۱)

در یک باغ گلابی در کرج دیده شد که زخمی که توسط یک کنه ایجاد شد باعث قعال شدن آنزیم ACC synthase و در نتیجه تولید اتیلن شده که باعث ریزش شدید میوه شد و پس از مبارزه با کنه مشاهده شد که ریزش ظرف مدت ۴ ساعت متوقف گردید.^(۳) ج- اپیناستی(epinasty): برگ بسیاری از گونه ها در معرض غلظتها بسیار کم اتیلن اپیناستی یعنی گرایش به پائین از خود نشان می دهد. غلظت لازم برای ایجاد اپیناستی خیلی کمتر از غلظتی است که سبب ریزش برگ می شود. مثلا برگهای گوجه فرنگی بعد از قرار گرفتن در هوایی که 1 ppm اتیلن دارد در مدت کوتاهی، اپیناستی، از خود نشان می دهد.

د-زمین گرائی افقی: وقتی نشاء های نخودقرنگی یا لوپیا در اتمسفرهای حاوی 0.6 ppm اتیلن قرار گیرد شاخه ها که عموماً عمودی رشد می کنند (یعنی زمین گرائی منفی) در جهت افقی رشد می کنند (یعنی بطور افقی زمین گرائی می یابند). واکنشهای مورفوژنیک همراه این تغییر، کاهش شدت طویل شدن ساقه، کلفت شدن ساقه و جلوگیری از نمو جوانه ها است. معلوم نیست که اتیلن همچنین در زمین گرائی افقی اندامهای از قبیل استولون ها یا ریزوم ها که عموماً بدین ترتیب قرار می گیرند کنترلی دارد یا خ

۵- گل دادن میوه ها: مشاهده شده که دود حاصل از سوختن بوته و شاخه های بریده در آناناس، گل دادن آناناس را تسریع می کند. آزمایشی دقیق تر ممتدی به این کشف شد که جزء فعال دود در ایجاد گل دادن اتسلن بود (۱).

۱-۳-۱ - تهیه مخلوط جاذب اتیلن
برای تهیه مخلوط جاذب مواد زیر را به نسبت های مشخص شده با یکدیگر مخلوط می کنیم.

کلور مس یک ظرفیت	۱/۵ مول
کلور آلومینیوم	۱ مول
تولوئن خشک	۲/۵ مول

این مواد را مخلوط می کنیم تا کمپلکس $(C_6H_5-CH_3)_2CuAlCl_4$ که محلول در تولوئن می باشد بدست آید. این محلول فیلتر و سرد می شود.

۱-۳-۲ - مکانیسم جذب
این مخلوط می تواند برابر فرمولاسیونهای زیر گازهای اتیلن و CO_2 را جذب نماید.



$CuAlCl_4 \cdot (C_6H_5CH_3)_2 + 2CO_2 \longrightarrow CuAlCl_4 \cdot (CO_2)_2 + 2C_6H_5CH_3$
چون این کمپلکس همچنین گاز CO_2 را که برای گیاه لازم می باشد جذب می کند می توان در موارد لزوم کمبود این گاز را با ژنتاتور دی اکسید کربن یا کپسول حاوی دی اکسید کربن جبران نمود.

منابع:

۱- جزوای آقای مهندس امین باشی

۲- زیست شیمی گیاهی

۳- مقاله بررسی بیوسترز اتیلن و رابطه آن با ریزش میوه گلابی (احمد خلیقی).

مقاله بررسی تغییرات هormون اتیلن در درختان سیب (مصطفی بابلار).

۴- پتروشیمی دکتر دبیری.

۵- مدیریت گلخانه جلد دوم پاول وی نلسون.

۶- Flura Culture November 1999

۷- شیمی معدنی کمپلکس ها دکتر مسعود رفیع زاده.

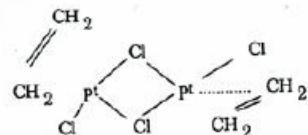
۱- استفاده از محلول تیوسولفات نقره - برای طولانی کردن عمر گل و جلوگیری از ریزش گلبرگها و گلچه ها می توان از محلول تیوسولفات نقره (STS) جهت کاهش اثر اتیلن استفاده نمود (۱).

۲- استفاده از ماده پلوجه کننده اتیلن (MCP)
۱ متبیل سبکوبون ماده ای است که در فرآیند تولید اتیلن از عکیونین اختلال ایجاد می کند. این ماده بصورت پودر قابل حل در آب می باشد که در زمان مصرف آنرا بر روی گیاه یا میوه موردنظر اسپری می کنند (۶).

۳- استفاده از کمپلکس های الفینی

در حدود سال ۱۹۳۰، یک داروساز دانمارکی به نام زایس Zeise توانست در محلول کلریک اسید ضعیف، گاز اتیلن را با یون $[PtCl_4]^{2-}$ وارد واکنش کند و ترکیبی با فرمول $PtCl_2C_2H_4$ به دست آورد. بعدها معلوم شد که فرم پایدار این ترکیب یک مولکول دوقایی است و پل های کلری دارد.

این داشتمد همچنین توانست از ترکیب تتراکلروپلاتیتات II با اتانول نمکهای یون $[C_2H_4PtCl_3]$ را تهیه کند به این ترتیب این کمپلکس ها نخستین مشتقات آلی فلزات واسطه بودند که تهیه شده اند. در نمک اخیر نیز لیگاند اتیلن عمود بر صفحه مولکول قرار دارد.



تحقیقات بعدی نشان دادند که پاره ای از هالوژنهای فلزات یا یونهای غیر از Pt^{4+} به خصوص یونهای Cu^{+} , Ag^{+} و Hg^{+} و Pd^{4+} با اولفین های مختلف تشکیل کمپلکس می دهند. به عنوان مثال جیوه (I) کلرید به حالت تعليق در محیط هایی اتیلن جذب می کند و هر دو ترکیب بيش از حد انحلال پذیری معمول خود به نسبت مولی ۱:۱ در آب حل می شوند. هالوژنهای مس یک طرفیتی نیز قادرند مقداری اولفین گازی به خود جذب کنند ولی میل تجزیه در این کمپلکس ها بسیار زياد است (۷).

