

گندزدایی از دیروز تا امروز



مهدیه سالار کیا



شکل ۱ در نوشهای به زبان سانسکریت مربوط به ۸۰۰ سال پیش از میلاد، به اثر گندزدایی لوله‌های مسی و نورخورشید در پالایش آب اشاره شده است. امروزه از نمک‌های Cu^{2+} به عنوان عامل ضدجلبک استفاده می‌شود.

اشاره

اسپیند روی اجاق همان‌طور که شعله‌ور بود، با سروصدای سوت و دود می‌کرد. مادریزگ هیجان‌زده به نظر می‌رسید و با هر صدای شدیدی که از اسپیندان می‌آمد زیر لب نجوا می‌کرد. می‌دانم خوشحال بود که دود اسپیند را به میدان جنگ با ویروس سرماخوردگی می‌فرستد که اهالی خانه را گرفتار کرده بود و من درگیر این چالش بودم که جنگجویان این دود سفید چه شکل و شمایلی دارند!

مقدمه

ما انسان‌ها تنها موجودات زنده‌ای نبودیم که پای به هستی گذاشتیم؛ در این زمینه، ریزموجودات زنده بر ما پیش‌قدم بودند. انسان نخستین بی‌آنکه بداند، از انواع زیان‌بار این موجودات آسیب دیده و از انواع سودمند آن‌ها بهره برده است. آب، باد و خورشید نیروهای خود را برای مقابله با دشواری‌های حیات بی‌دریغ در اختیار بشر گذاشتند و البته آب و باد در این عرصه، بر خورشید پیشی گرفته‌اند؛ شاید پس از کشف آتش و پی‌بردن به شباهت اثر گرمابخشی خورشید، نیاکان ما به نیروی خورشید پی‌برده‌اند. امروزه ما با آگاهی از توانایی پرتوهای UV، از آن در عرصه کنترل فعالیت ریزموجودات زنده بهره می‌گیریم اما بشر اولیه بدون این آگاهی، برای نگهداری مواد غذایی از نور خورشید استفاده می‌کرد و بی‌آنکه بداند برای جلوگیری از فساد میوه و سبزیجات به خشک کردن آن‌ها در برابر خورشید می‌پرداخت. گوشت و ماهی خشک شده و حتی اجسام مومیایی در آرامگاه‌های مصریان نیز نشان از تلاش بشر در جلوگیری از عفونت‌زا در مواد دارد. به این ترتیب نیاز به گندزدایی برای حفظ مواد و بقای حیات، در زندگی ما زمینه‌سازی می‌شود و در گذر زمان مهار عوامل

عفونت‌زا به عرصه دیگر دغدغه‌های بشر راه می‌یابد.

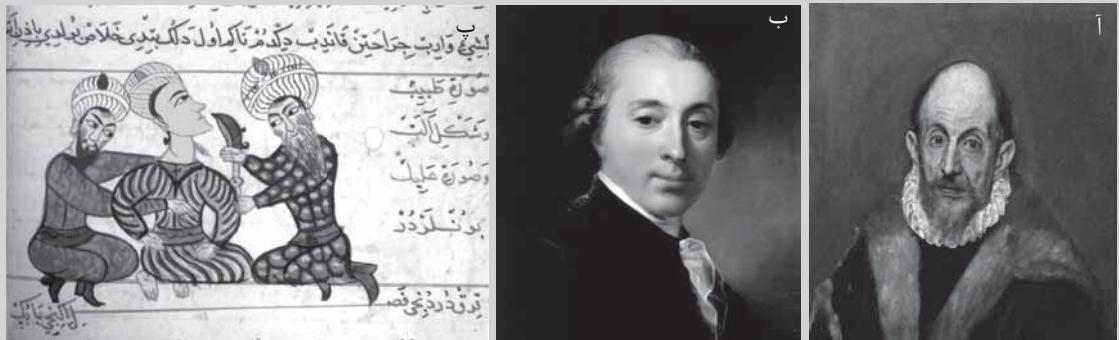
کلیدواژه‌ها: گندزدایی، پادزیست‌ها، ضدعفونی کردن، مواد ضدعفونی کننده، اسپیند



شکل ۲ جوزف لیستر و گندزدایی در اتاق عمل
گندزدایی؛ اقدامی انقلابی در جراحی

جوزف لیستر^۱ جراحی اسکاتلندي، در قرن نوزدهم بود که به پدر گندزدایي شهرت یافته است. او در سال ۱۸۶۵ از ديدگاهها و کارهای پاستور درباره فاسد شدن مواد در حضور ريزموجودات زنده موجود در هوا آگاهی یافت و اثر عفونت‌زايی اين موجودات را بر زخم‌های باز و پوست آسيب‌دیده از سوختگی تعيمیم داد و نتيجه گرفت علت مرگ نيمی از بيماراني که مورد جراحی قرار می‌گيرند، زخم‌های باز و ورود ميكروب‌ها به بدن آن هاست.

ليستر متوجه شد که در ريشه کن کردن انگل‌های گله و برای پالايش فاضلاب، از كربوليک اسيد^۲ استفاده می‌شود. پس تصميم گرفت اثر اين ماده را در توقف عفونت زخم بررسی کند. او زخم‌های بيماران را با كربوليک اسيد يا فنول شست و شو داد و برای گندزدایي لباس و ابزار پزشكى آن‌ها را در اين ماده شناور کرد. نتيجه اين بود که از سال ۱۸۶۶ تا ۱۸۶۷ سرعت مرگ بيمارانی که مورد جراحی قرار می‌گرفتند تا ۴۵ درصد کاهش یافت. بنابراین ليستر در خلال جراحی به گندزدایي موضع ادامه داد. بهره‌حال مدتی نگذشت که استفاده از فنول به عنوان ماده گندزدا در جراحی محدود شد، زيرا اين ماده در غلطت زیاد به بافت‌ها آسيب می‌رساند و تنفس آن نيز مشكلاتي تنفسی ايجاد می‌کرد. در نتيجه استفاده از آن، بيشتر در ضدعفونی کردن لباس‌های آلوده معمول شد.



شکل ۳ آ. بايلوس راجينه ثاپرشك و جراح یونانی در قرن هفتم ميلادي گرما را در درمان آبشه مؤثر یافت.

ب. در قرن هیجدهم لازارو اسپالانزانی - زیست‌شناس ایتالیایی و صاحب این نظریه که ريزموجودات زنده نمی‌توانند به طور خودبه‌خود تولید شوند - اعلام کرد که گرما باعث نابودی باكتري ها می‌شود.

پ. ابوالقاسم الزهراوي، دانشمند مسلمان در قرن دهم سوزاندن آبشه را متحان کرد.

جدول ۱



تعريف گندزدا

واژه گندزدا برگردان فارسي چندين وازه لاتين است که معنai تخصصي متفاوت از يكديگر دارند. در حالت كلی، هر ماده‌اي که اثر و رشد يك عامل عفونت‌زا را كنترل کند يا آن را در ماده زنده و غيرزنده نابود کند، گندزدا شناخته می‌شود، جدول ۱.

اسم گندزدا	اثر
(ميكروب‌کش)	نابود‌کننده عامل عفوت در بافت
(باكتري‌کش)	کندزدایي یا جلوگيري از رشد باكتري
defection	گندزدایي در ماده غيرزنده
antiseptic	گندزدایي در سطح پوست و مخاط بدن

همچون وبروس و باکتری در درون بدن می‌پردازند. در حالی که گندزا عاملی شیمیایی است که رشد ریزموجودات زنده را در سطح پوست کند یا متوقف می‌کند.

بیشتر مواد شیمیایی گندزا را می‌توان در هم ماده زنده و هم غیرزنده استفاده کرد. مورداستفاده با توجه به غلظت این مواد تعیین می‌شود. برای نمونه، محلول هیدروژن پراکسید ۶ درصد برای شستشوی زخم‌ها سودمند است اما محلول با غلظت بالاتر از ۳۰ درصد آن، در صنایع به عنوان عامل اکسنده و سفیدکننده کاربرد دارد. در مجموع اثر یک گندزا به فعالیت ذاتی آن، غلظت، زمان تماس، طبیعت سطح گندزادایی شده، سختی آب مورداستفاده، مقدار مواد آلی موجود در سطح، نوع و مقدار ریزموجودات زنده وابسته است.

طبقه‌بندی گندزداها

باتوجه به ساختار شیمیایی و گروه عاملی موجود در یک ترکیب گندزا، آن را دسته‌بندی می‌کنند. از جمله مهم‌ترین این طبقه‌ها می‌توان به الكل‌ها، ترکیب‌های حاوی آمونیوم و پراکسیژن‌ها اشاره کرد. جدول ۲ و ۳، برخی از گندزداها را همراه با دسته‌ای که به آن تعلق دارند و سازوکار نابودی میکروب‌ها را نشان می‌دهد. در ادامه به معرفی مواد فعال در یک گندزادای آشنا یعنی اسپند می‌پردازیم.

جدول ۲ طبقه‌بندی گندزداها براساس ساختار و نوع گروه‌های عاملی

گندزا	نمونه	کاربرد
الكل‌ها	اتانول، ایزوپروپانول	محلول شستشوی زخم استریل تجهیزات پزشکی
بیکوایدها	کلروهگزین	شستشوی دهان، ضدغوفنی زخم
آمین‌های نوع چهارم	ستراپیمید	قطرهای ضدغوفنی چشمی
پراکسیژن‌ها	O _۲ ، H _۲ O _۲ و پراستیک اسید	شستشوی دهان، ضدغوفنی پوست

جدول ۳ طبقه‌بندی گندزداها براساس نوع سازوکارهایی که در رفع عفونت دارند.

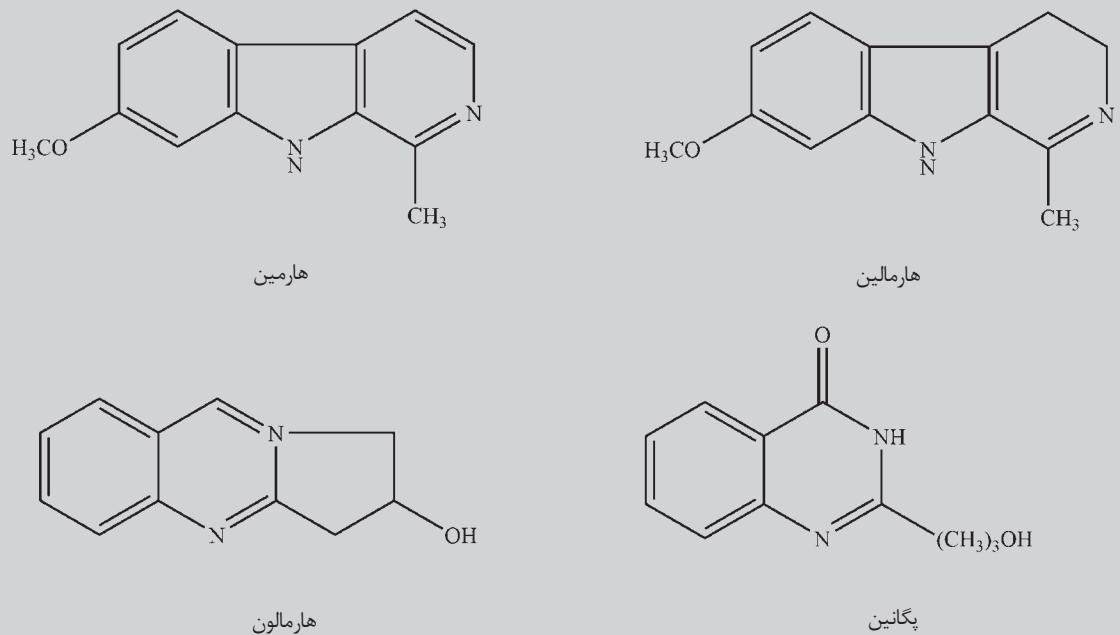
گندزا	سازوکار
گلوتارآلدهید	حمله به غشای خارجی سلول میکروبی، تشکیل پیوند جانبی با پروتئین‌ها
کلروهگریدین و دی‌آمین‌ها	با غلظت کم بر غشای درونی سلول اثر می‌گذارد، با غلظت زیاد سبب اتحاماد سیتوپلاسم می‌شود
هالوژن‌ها و هالوفنول‌ها و H ₂ O ₂	جلوگیری از تشکیل DNA
ترکیب‌های نقره	برهم‌کش با گروه تیول و بستن غشای آنزیم‌ها

اسپند و گندزادایی

اسپند^۳ گیاهی علفی و چندساله است که از دیرباز در مشرق زمین کاربرد داشته است. این گیاه در زمین‌های بایر در حاشیه کویر در ایران به طور خودرو دیده می‌شود. دانه، برگ و ریشه این گیاه کاربرد درمانی دارد و دانه‌های سفیدرنگ آن حاوی آلkalوئیدهای گوناگون، از جمله هارمین^۴، هارمالین^۵ و هارمالون^۶ است. از دیرباز دود حاصل از سوزاندن اسپند، در نابودی عوامل بیماری‌زای موجود در هوا سودمند شناخته می‌شد.

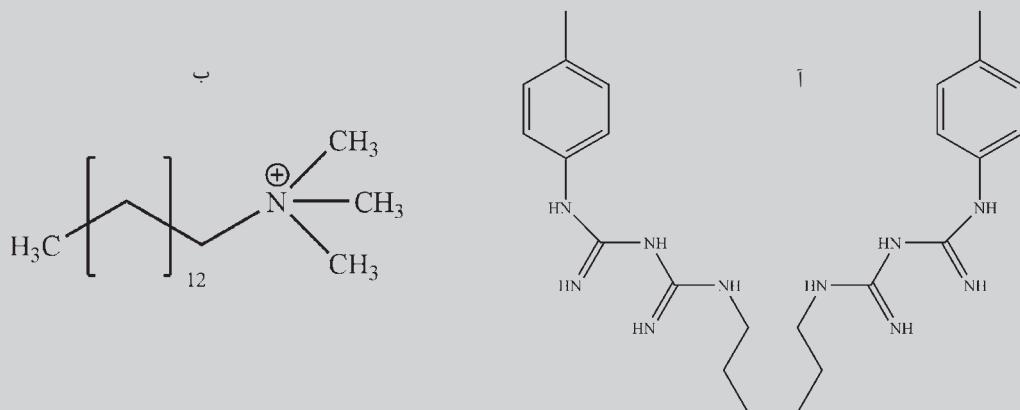
میان مواد گندزادایی که در ماده زنده به نابودی عامل عفونت می‌پردازند و آنتی‌بیوتیک‌های پادزیست‌ها باید تفاوت قائل شد





شکل ۴ ساختار برخی آلالوییدهای موجود در اسپند

شکل ۳ ساختار برخی آلالوییدهای موجود در اسپند را نشان می‌دهد. روزنفلد باز هارمين را در سال ۱۹۳۰ از ریشه این گیاه به دست آورد. پرکین و رابینسون نیز ساختار آلالویید هارمالین را در حالی که در تعادل ایمین-آنامین شرکت می‌کند تعیین کردند. در سال ۱۹۴۷ از ریشه و شکوفه‌های اسپند، پگانین به عنوان پیش‌ماده دو آلالویید جدید استخراج شد. چنان‌که از ساختار این ترکیب‌ها بر می‌آید همه، متعلق به طبقه ترکیب‌های نیتروژن‌دار از جمله آمید و آمین‌ها هستند.



شکل ۵ ساختار آ. كلروهگزیدین و ب. سترآمید

1. Lister, J. 2. carbolic acid 3. harmala 4. cetramide 5. harmine 6. harmaline
7. harmalone 8. peganine 9. Aegineta, P. 10. Albucasius 11. Spallanzani, L.

*نوشت‌ها

منابع *

- 1.eprints.hec.gov.pk/792/1/500.html.htm
2. www.softschools.com/Inventions
3. pubs.acs.org/doi/abs/ed015p58