

"بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ"

"دانشگاه تهران"

"دانشکده داروسازی"

رساله:

"برای دریافت درجه دکتری از دانشگاه تهران"

موضوع:

"سنتر مشتقات جدیدی از نیتروایمیدا زول"

برای هنرمند:

"استاد ارجمند، جناب آقای دکتر عباس شفیعی"

نگارش:

"سینما مادرای"

شماره رساله: ۲۵۰۲

سال تحصیلی: ۱۳۶۶-۶۷

با تشکر از:

خانم بخشعلی زاده

خانم شادان

خانم عزتی

خانم عسگری

خانم لهراسبی

آقای بازرگان

آقای بخشعلی زاده

آقای بدری

آقای روستایی

آقای میراسماعیلی

## " فهرست مطالعه "

صفحه

عنوان

### مقدمه

#### بخش اول :

- ۱ خواص فارماکولوژیک و بیوشیمیای نیتروواکسیداژولها
- ۳ چرا نیتروواکسیداژولها را سنتز میکنیم؟
- ۵ مکانیسم اثر نیتروواکسیداژولها
- ۶ فعال شدن در اثرا حیاء ۵- نیتروواکسیداژولها
- ۱۲ فررود دوکسین و احیاء مترونیداژول
- ۱۵ احیاء نیتروواکسیداژولهای مختلف
- ۱۷ احیاء نیتروواکسیداژول و تخریب DNA
- ۱۸ نیتروواکسیداژولها DNA را تخریب میکنند
- ۱۹ واسطه احیاء شده مسئول تخریب DNA چیست؟
- ۲۰ میکرواگرها که نیتروواکسیداژول بر آنها موثرند
- ۲۱ آمیبیا زوعلائم و شیمی درمانی آن
- ۲۵ تریکومونیا زیس، علائم و شیمی درمانی آن
- ۲۵ فارماکولوژی مترونیداژول و تینیداژول

#### بخش دوم :

- ۳۰ بررسی ووشاهی سنتز مشتقات ۵- نیتروواکسیداژول
- ۳۲ بررسی دوشاهی سنتز مشتقات ۴- نیتروواکسیداژول
- بخش سوم : تهیه
- ۳۴ ۵- نیتروواکسیداژول
- ۳۵ ۱- متیل ۵- نیتروواکسیداژول
- ۳۷ ۲- هیدروکسی متیل ۱- متیل ۵- نیتروواکسیداژول

- ٣٩ - متيل -٢- فرميل -٥- نيتروا يميدا زول
- ٤٠ - متيل -٥- نيتروا يميدا زول -٢- كربوكسا لدهيدكاربا زون
- ٤١ -٥- مينو -٢- (١- متيل -٥- نيتروا يميدا زول -٢- يل) -
- ٤١ -١ -٤،٣،١ تيا ديا زول
- ٤١ -٥- كلرو -٢- (١-متيل -٥- نيتروا يميدا زول -٢- يل) -
- ٤١ -١ -٤،٣،١ تيا ديا زول
- ٤٢ -٥- بروم -٢- (١- متيل -٥- نيتروا يميدا زول -٢- يل) -
- ٤٢ -١ -٤،٣،١ تيا ديا زول
- ٤٤ -١ - متيل -٢- (٥- مركا بتوا -١ -٤،٣،١ تيا ديا زول -٢- يل) -
- ٤٤ -٥- نيتروا يميدا زول
- ٤٤ -١ - متيل -٢- (٥- متيل مركا بتوا -١ -٤،٣،١ تيا ديا زول -٢- يل) -
- ٤٤ -٥- نيتروا يميدا زول .
- ٤٥ -١ - متيل -٢- (٥- متيل سولفونيل -١ -٤،٣،١ تيا ديا زول -٢- يل) -
- ٤٥ -٥- نيتروا يميدا زول
- ٤٧ -٥- (١- متيل -٥- نيترو -٢- ا يميدا زولي) -٢- متيل
- ٤٩ -١ -٤،٣،١ تيا ديا زول
- ٤٩ -١ - متيل -٤- نيتروا يميدا زول
- ٤٩ -٢ - متيل -٤- نيتروا يميدا زول
- ٥٠ -٢-١ - دى متيل -٤- نيتروا يميدا زول
- ٥١ -١ - متيل -٤- نيتروا يميدا زول -٢- يل ساتوفرما متيل استر
- ٥٢ -٢ - دى كلرو متيل -١ - متيل -٤- نيتروا يميدا زول

۵۲

۲- فرمیل -۱- متیل -۴- نیترواکسیدا زول

بخش چهارم:

۵۳

کارهای میکروبی انجام شده بر روی:

۱- متیل -۲- (۵ متیل سولفونیل -۴،۳،۱- تیا دیا زول -۲یل) -

۵- نیترواکسیدا زول

۶۰

روش بررسی اثر ضدقارچی بر روی جسم فوق

۶۳

خلاصه و نتیجه



مقدمه:

=====

نیتروا یمیدا زولها عوا ملدرما نی موثری بوعلیه یکسری ا زبا کتریهای  
بیهوا زی و پروتوزآها هستند. بهمین دلیل استفاده درمانی آنها در  
انسان و حیوانات مولدگذا پیوسته مورد بررسی است.

تا ریخچه مصرف نیتروا یمیدا زولها به صورت بالینی با کشف ۲ نیترو -  
(۱)

متیل ا یمیدا زول (آزلما یسین) درسا ۱۹۵۵ و مشاهده ا شرط‌تریکوموناس  
آن آغازگشت. این امر محققیندا و داشت که مشتقات مختلف نیتروا یمیدا زول  
را ساخته و با آنجا م تست‌های بیولوژیکی روی آنها خواص درمانی آنها را  
بررسی کنند. درپی این تحقیقات مترونیدا زول یا ۱-(بناهیدروکسی تیل)  
۲-متیل-۵ نیتروا یمیدا زول ساخته شد و مشخص گردید که این جسم در بدن  
ودر لوله آزمایش بخوبی بر روی تریکوموناس واژینا لیس و آنتا موبیا هیستو-  
لیکا موثر است. تا قبل از کشف این دارو، ترکیبا تی که بصورت موضعی در معالجه  
این بیماری مصرف می‌شدند، فقط علائم ظاهری را تسکین میدادند و بیماری  
بصورت مزمن با قیمی ما ندو در ضمن چون بیماری حاصل از تریکوموناس در مردان  
را نمی‌توان بطور موضعی درمان کرد، سبب انتقال مجدد آنودگی به زنان  
مدا و آشده می‌گشت که با بکار بردن مترونیدا زول در زن و شوهر هم زمان در مدد  
زیادی از بیماران درمان شدند. شیوع این بیماری قبل از روش شیمی درمانی  
سیستمیک تا ۷۰ درصد نیز گزارش شده است. این موقوفیت در مصرف ترکیبات  
نیتروا یمیدا زول مشوق سنتز ترکیبات مشابه شد و در نتیجه چند ترکیب دیگر از  
مشتقات نیتروا یمیدا زول که از نظر ساختمان و فعالیت مشابه مترونیدا زول  
هستند، همچون تینیدا زول، نیمورا زول، اورنیدا زول، کارنیدا زول، ساترا-  
نیدا زول و بنزنیدا زول و ... ساخته و عرضه شد.

در حال حاضر نیتروا یمیدا زولها بطور گسترده‌ای در درمان عفونتهای

با کتریا یی بیهوا زی اختیاری واجباری و پروتوزوآهای غیرهوا زی و خصوصاً "درده سال اخیر به عنوان حساس‌کننده به اشعه در درمان تومورها هیپوکسیک بکار می‌برند.

درا دا مهاین تحقیقات آزمایشگاه شیمی‌آلی با همکاری یونسکوست نزد  
مشتقات دیگری ازنیتروایمیدا زول را به عهده دارد. بهایمیدا ینکه داروها یی  
موثر باعوا رضجا تبیکمتر بسته است.

موضوع این رساله نیز بررسی روش‌های ساخت مشتقات جدید نیتروایمیدا-  
زول می‌باشد. ترکیب ۱- متیل -۲- (۵- متیل سولفونیل - ۱،۳،۴- تیا-  
دیا زول - ۲- یل) ۵ نیتروایمیدا زول و روش جدید سنتز برای ۱- متیل - ۲- (۱،  
۳،۴- تیا دیا زول - ۲- یل) ۵ نیتروایمیدا زول و جند مشتق دیگرا ز ۵ نیترو-  
ایمیدا زول و ۴ نیتروایمیدا زول ها.

بررسی اثرات خدمیکروبی و ضدقا رجی نیز صورت گرفت.

**بخش اول: خواص فارماکولوژیک و بیوشیمیایی نیترووا میدا زول ها :**

بیش از یک ریع قرن است که نیترووا میدا زول ها با پیشکراولی مترب  
نیدا زول برای درمان عفونتها مصرف میشود. نیترووا میدا زول ها بطور  
گسترده‌ای در درمان عفونتها ایها کتریا بی بیهوا زی اختیاری و اجباری و  
پروتوزوآهای بیهوا زی و درده سال اخیر به عنوان حساس‌کننده به اشعد در  
(۳)  
درمان تومورها هیپوکسیک بکار میروند.  
مکارف بالینی اصلی این ترکیبات در جدول یک مشاهده میشود.

### مکارف بالینی نیترووا میدا زول ها در انسان

تیپ دارو	بیماری	ارگانیسم مسبب	مکارف بالینی
۵- نیترووا میدا زول	مشتقات	با لانتیدیوم	(تھیکوموناس واژینالیس گاردنرللا (ھموفیلوس) واژینالیس واژینیت غیراختصاصی آنتا موبیا هیستولیکا زیا ردیا اینتستینا لیس(لامبلیا)
—	مشتقات	با کتریودها	با کتریودها، کلستریدیوم جراحی لیشمانیوز
—	مشتقات	نا شناخته	خیلی عوا مل زجمله با کتریودها استوماتیت و نسان وفوزیفرمها
—	مشتقات	تریپا نوزوما کروزی	بیماری کرون بیماری شاگاس تومورسلولهای هیپوکسیک

تاقبیل از سال ۱۹۶۰ تریکومونیا زیس واژینال شیوع گسترده‌ای در حدود ۵ تا ۷۰٪ داشت و تنها راه درمان آن دوش سرکه یا تا مپونهای اشاعا زمتیل و بوله بود. این روش‌های درمان موضعی عمدتاً "بی‌اشربوده"، زیرا انگل به غدای سکین و با رتولین پناه برده و مخزنی برای ایجا دعفوت مجددوازن ایجاد شده و عوادبیما ری رخ میدارد. در مردان نیز تقریباً "درمانی برای ایجن بیما ری وجود نداشت.

مترونیدا زول پیشرفته خوبی در شیمی درمانی محسوب می‌شود، زیرا بطور سیستمیک عمل کرده و از لحاظ بالینی بسیار موثر است. از سال ۱۹۶۰ به بعد ساپرنیترووا یمیدا زول‌ها نیز در درمان بیما ریهای عفونی بکار برده شدند. خصوصاً "تینیدا زول" و "ورنیدا زول" مصرف گسترده‌باشند. در این دو نوع نیز همچون سکینیدا زول، نیمورا زول، کارنیدا زول و نیتررووا یمیدا زول بتنز-نیدا زول، سکینیدا زول بلندترین نیمه عمر سرمی را (۱۲ ساعت) در مقایسه با ۱۲-۱۳ ساعت برای تینیدا زول و ساترا نیدا زول ۸ ساعت برای متترو-نیدا زول دارد. ساترا نیدا زول یک ۵ نیتررووا یمیدا زول جدید است که بیک متیل سولفونیل ایمیدا زولیدنیون در محل کربن دوم حلقة ایمیدا زول دارد و دارویی موثر تراز مترونیدا زول گزارش شده است.

در سال ۱۹۶۸ نیز جسم-۲-آ مینو-۵ (متیل-۵-نیترو-۲-ایمیدا زولیل) (۴) تیا دیا زول به عنوان یک جسم جدید ضد میکروبی مورد بررسی قرار گرفت و بسیار موثر شناخته شد، البته سمتی آن مانع از مصرف آن گردید.

۲- متیل سولفونیل متیل ایمیدا زول نیز جدیداً "به عنوان عامل ضد میکروبی موثر شناخته شده است". (۵)

متاسفانه با وجود اثرا ت با رزدباکتریا ل نیتروهتروسیکل‌ها، به علت خطرات سرطانزا بی و موتاژنی و سمیت به عنوان داروی ضد میکروبی انتخاب

(۶) اول کمتر مصروف میگردند. از لحاظ را بظه ساختمانی - فعالیت SAR، گروه نیترونبا یدا زلحت فضایی احاطه شود. در ناحیه دونیترووا یمیدا زول نیز با قرار گرفتن یک گروه، هم‌سبب افزایش لیپوفیلیسیته گشته و هم‌متا بولیسم ترکیب کننده میگردد و روزمان بیشتری برای تاثیرخواهد داشت. استخلاف نااحیه دو، خود میتوانند تعیین کننده نوع اثر ترکیب گردد. ترکیبا ب ایمیدا - زولی ضدقارچ نیز معمولاً "گروه نیتروندا شده و در اطراف ازت ایمیدا زول - تراکم فضایی برقرار را دارد. در ترکیب ما ممکن است حلقه تیا دیا زولی مسئول اثرباره درقا رچی باشد.

#### چرا نیترونیدا زول ها را سنتز میکنیم؟

بعدا زجنگ جهانی دوم، صنعت داروسازی سودزیا دی بزرگ‌مینه تحقیقات دارویی برای پیشگیری و درمان بیماریهای انسان و حیوان برده است خصوصاً "درحال حاضر، تلاش و کوشش فراوانی در زمینه داروهای اعصاب و روحان و کلا" درمان بیماریهای به اصطلاح ناشی از تمدن و تجددها را گرفته است. دردهای اخیر در صنایع داروسازی عقب نشینی در حال گسترشی در زمینه تحقیقات پیرامون داروهای نسبتاً کم‌سود بیماریهای انگلی مناطق حاره صورت گرفته است. در نتیجه تقریباً "برای درمان انسوبو جمعیت‌های متراکم آلوهه، داروی مناسب و بیخطرتری در طی این ۳۰ سال ارائه نشده است". (مثلاً "در مورد فیلاریا زیس و شیستوزوما و امثالهم) و با یستی توجه بینا لملی به این مسئله شود، خصوصاً "درحال حاضر که تحقیقات در غرب پیرامون ایسلز، که جنگاً برانگیخته، میباشد. ضروری است که تحقیقات در مورد درمانهای موثر و بی‌خطر تر بیماری‌های فوق که در آینده نیز گریباً نگیر بشرخواهد بود انجام گیرد.

### مکانیسم اثرباره نیتروی میدا زول ها :

شناخت توان بالقوه ضد میکروبی و بعد از آن ترکیبات نیتروهترو-سیکل، سبب پیشرفت مهمی در شیمی درمانی در سال ۱۹۴۰ تا ۱۹۵۰ گشت. از تعداد بیشتر مشتقات سنتزوتست شده، تعدادی کاربرد بالینی یافت، خصوصاً "نیتروفوران به عنوان ضد باکتری، ۵-نیتروی میدا زول ها به عنوان ضد بیهودگی ها و نیتروفوران ها و نیتروتیا زول های شیستوزومیسیدا ل". با وجود اینکه هنوز هم مکانیسم عمل این ترکیبات بر روی میکروارگانیسم ها کاملاً مشخص نشده است، خیلی زودا بین مسئله روش گشته که مشتقات بدون گروه نیترو و غیرفعال هستند. و فعالیت فدمیکروبی با حیاء متا بولیک گروه نیترو مرتب است. هنگامیکه پیشتاباز مشتقات ۵ نیتروی میدا زول، متراو-ئیدا زول در سال ۱۹۵۹ مطرح گشت، باعث تعجب بود که با سایر مشتقات نیترو تشا بهی مشاهده نشدو هم مکانیسم عمل آن همچنان یک معماباقی ماند. تا اینکه یک دهه بعد نقش "فعال شدن در اثر حیاء شدن" Reductive Activation = RA مطرح شد و بعد این نقش موبدتاً ثیدقرا رگرفت.

ابتدا ما بر عمل مترونیدا زول و سایر ۵-نیتروی میدا زول ها نظری داشتیم و سپس مقایسه ای با سایر مشتقات نیتروکوکمال مشتقات ایمیدا زول کردیم. رای یک استخلاف نیترو در موقعیتی غیر از کربن ۵ میباشد.

### فعال شدن در اثر حیاء ۵-نیتروی میدا زولها:

عمل مترونیدا زول و سایر مشتقات ۵-نیتروی میدا زول و استنبتمیدان بر روی میکروارگانیسم توسط کشن انتخابی پروکاریوتیهای غیرهوازی و اوكاریوتیهای مشخص میشوند. غلظتها مهارکننده برای بیهوازی اختیاری هاست و هوازی ها حدا قل دوبرابر بیشتر از مقدار لازم برای بیهوازی ها میباشد، نشان

دهنده‌این موضوع که حضوراً کسیزن با فعالیت خدمیکروبی این ترکیبات  
تداخل می‌کند. در میکروا رگانیسم‌ها یک کهخیلی به مشتقات ۵- نیترواً یمیدازول  
حساً نیستند، موتاً ژنیتیه بیشتر ملاحظه می‌شود.

ی

با استناد بررسیهای اخیر، روندی که مترونیدا زولبرروی میکروا رگانیسم‌ها  
بیهواً زی عمل می‌کنندرا میتوان به‌جهای ر مرحله تقسیم کرد.

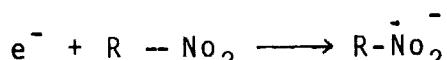
۱- داخل شدن جسم به داخل سلول هدف.

۲- فعال شدن در اثرا حیاء شدن . (RA)

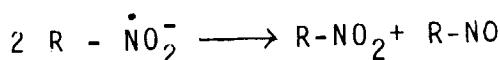
۳- تداخل فرم "فعال" با هدف داخل سلولی.

۴- شکسته شدن، یعنی "غیرفعال" شدن فرم "فعال"

مرحله دوم وا سمتاً بولیک فعال شدن که در اختصاصی و انتخابی بودن  
مشتقات نیترواً یمیدازول مختلف تغییین کننده‌است، مهم و مورد بحث ماست.  
در روند RA یک الکترون دهنده داخل سلولی، الکترونها را برای گروه  
نیتروفرام می‌کند.

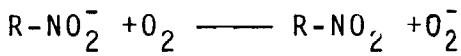


دلایل کافی نشان میدهد که اولین محصول مشتق را دیکال آزا دنیترو است  
بیان کننده‌این مسئله که انتقال الکترونها در مراحل تک الکترونی صورت  
می‌گیرد. حتی در مدل‌ها سرعت تشکیل ونا پدیدشدن را دیکال آزا دیکال  
فاکتورهای متعددی بستگی دارد، از جمله‌شامل مقدار ذخیره الکترون بوده که  
وابسته به سرعت تولید می‌کند آنها است، نحوه انتقال به گیرنده‌های  
بیولوژیک یا مصنوعی، به‌غیراً مشتقات نیترو، تمايل الکترون و غلظت مشتق  
نیترو، و سرعت اضمحلال را دیکال‌های آزا دنیترو، مثلًا



و واکنش با سایر ترکیبات مطرح است. یکی از فاکتورهای مهم در این روندها،

اکسیژن مولکولی است که میتواند برای الکترون مورد نیاز زیرا احیاء نیترورها بتکرده و میتواند را دیکال آزا دنیترورا به ترکیب اولیه اکسیده کرده و خود به آنیون سوپراکسیدا حیاء شود.



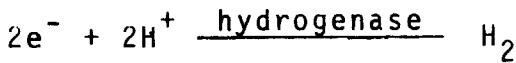
این امر سبب برقراری یک چرخه معیوب futile cycle که در آن - الکترونهای حاصل از متabolism مصرف میشوند، بدون آنکه احیاء مشتقات نیترورخ دهد.

این سوال باستی مطرح شود که گونه‌های فعال چگونه‌اند، حتی گردد اینها با هدفهای داخل سلولی موردنیت نباشد. نیترووا میدا زولهای احیاء نشده یا محصولات نهایی پس از احیاء هیچ گونه فعالیت ضد میکروبی ندارند، بنابراین گونه‌های فعال بیشتریک محصول (یا محصولات) واسطه‌ای بین این دونقطه میباشد. ترکیباتی که مطرح هستندشامل را دیکالهای آزاد نیترو و آنیون سوپراکسیدکه در بی و اکتش با اکسیژن تشکیل شده و همچنین محصولات احیاء‌های بعدی گروه نیترو [همچون نیتروزو  $R-\text{NO}$ ]، و رادیکالهای آزا دنیتروزو  $R-\dot{\text{N}}\text{O}^-$ ، یا مشتقات هیدروکسیلamin  $R-\text{NHCO}-\text{NH}_2$ ،  $R-\text{NHOH}$ ،  $R-\text{NOH}$ ، یا مشتقات هیدروکسیلamin، در عملکرد ضد میکروبی به خوبی مستدل گشته، حتی به عنوان یک اصل مسلم پذیرفته شده و بیشتر بحث بر سر جزئیات است تا اثبات وجود آن ولی با یدخاطرنشان کردکه بررسی مستقیم‌کمی این روندممکن نیست، عمدتاً "به علت اینکه طبیعت گونه‌های فعال ترکیبات شناخته نیستند".

در پروتوزوهای بی‌هوایی و اکثر بacterیهای بی‌هوایی، منشاء اصلی متabolیک الکترونها بی‌که به مترونیدا زول داده شده و ناشی از ذکربوکسیلاسیون

اکسیدا تیوپیرووات متشکلها زسیکل گلیکولیز است . روندی که توسط پیرووات : فررود دوکسین اکسیدور دوکتا زکات لیز می شود و توسط سلولهای تما س نیا فته و توسط مها رکننده های گلیکولیز حیاء دا رو می بتوا ندمها رشد . در تا ژک دا ری همچون تریکومونا س ولی ندره همه پروتوزوا های بی هوا زی این آنزیم در هیدروژنوزومها ، اندامک مشخص این ارگانیسم جا یگزین شده است . تکه های کوچک سلولی غنی از هیدروژنوزومها قا در به احیاء مترونیدا زول بوده اگر ترکیبات مورد نیاز برای فعالیت پیرووات : فررود دوکسین اکسید - ردوکتا ز مهیا باشد . این مسئله بسیار مهم است که تریکومونا س و باکتریهای بی هوا زی تو انا بی خود را از دست میدهند تا مترونیدا زول را فعال کرده و به این دارو مقاوم می شوند اگر فعالیت پیرووات : فررود دوکسین اکسیدور دوکتا ز خود را از دست دهند .

در نبود ترکیبات نیتروسیستم آنزیمی مسئول احیاء نیترووا می دازول الکترونها را به سایر پذیرنده ها انتقال میدهند . در شرایط بی هیدروژنوزی در تریکومونا س و باکتریهای بی هوا زی پذیرنده اصلی پروتون  $H^+$  است که به هیدروژن مولکولی توسط عمل هیدروژنا ز احیاء می شود .



۵- نیترووا می دازول ها بصورت موثر برای الکترون رقا بت نموده و فی الواقع اولین دلیل برای این عمل مترونیدا زول مشاهده مها را تولید هیدروژن در تریکومونا س توسط این ترکیب است . مسئله ای که بعدها در باکتریها نیز دیده شد . تولید هیدروژن تا حدی پس ازا بینکه دا روی اضافه شده به سیستم انکوباسیون احیاء شد ، دوبا ره شروع می شود ، در نتیجه عمل ضد میکروبی و باسته به یک مها رغیرقا بل برگشت هیدروژنا ز مربوط نیست . یک استفاده کننده آلترا ناتیوا الکترون مما نجت می شود . این مما نجت به خودی خود برای ارگانیسم