مقایسه گلوبولی و طیف‌سنجی آن نسبت به حجم محلول

مقدمه: تست م المناست گلوبولی در سال 1883، توسط هامبرگ (1) مطرح گشته و از آن پس روش‌های تکامل یافته و مختلفی بوسیله دخترئین و قسمتی هم بوسیله توجه و مشاهدات روز مراحل یافته و مورد استفاده قرار گرفته است. اساس این آزمایش بر خاصیت متنایی نسبت کلیولیهای سرخ در محلول‌های هیپوتونیک کلرور سدیم است. گلوبولیهای سرخ انسان در محلول‌های هیپوتونیک به تهیه‌ای میتریک آب می‌نگریزند. این گسترش حجم گلوبولی با گروهی مثانه‌ای نشان‌های افزایش می‌بایست نشان‌های این نوع محلول‌های کلرور سیالی می‌باشد. به‌طور کلی، این تست که از مدنیتی در نظر گرفته می‌باشد، به‌صورت کارهای ترجمه گُست (2) این افزایش حجم در شخص سالم تا حدود 1% می‌باشد. ااز آن پس برحسیب سن گلوبولی مقاومت‌نسبی آن کلیول شکسته می‌شود. در آزمایشات عادی حدود حداقل و عادی‌کتر متنایی می‌باشد. و گروه 1/8، 1/4 تا 1/2 در کشورهای است که می‌نگریزند. می‌باشد این حدود ثابت نموده‌اند. با این حال در برخی از بیماری‌ها دست‌خوش می‌نمایند. این ویژگی‌ها سبب شده‌اند که برای آن قابلیتی به‌صورت مناسبی طراحی شود. در این مقاله نشان داده شده است که متنایی محلول قلیولی در حجم‌های مختلف مینیت است. اصول این آزمایشات برای این نسبت متنایی محلول قلیولی در حجم‌های مختلف می‌باشد.

روش: محلول نمونه مورد استفاده کلرور سدیم تامینی به قلم‌رقیب کلرور سدیم (ClNa) (9 گرم، فسفرات دی سیدیک سبز‌الور (PO4HNaO6، 2H2O) (1/3) گرم فسفات) و گرم و فسفرات منسوبین سبز‌الور (PO4HNaO6، 12H2O) می‌باشد. گروه آب مقطر که معادل محلول 30/8 نمک تمام است از استفاده می‌شود. PH محلول (پس از ازدیلپوژنس) 1- Hamburger 2- George & Guest
خون مورد آزمایش خون وریدی بازوی یکی از جهات، یکی با مخلوط سیترات دوسود
4/4 مخلوط شده است. سپس به لوله ۴/4 میکرو سیسی از این خون اضافه کرده
پس از گذشت یک دقیقه از مخلوط کردن کامل لوله‌ها با ۴/4 سانتی‌متر میشود. چون مخلوط همولیاز در چهار بار در دویک سیسی و در سری دوم در پنج
سیسی و در سری سوم در ده سیسی محیط میشود، برای مقایسه نتیجه همولیاز لازم است لوله‌ها با هم متعادل شوند.

برای این عمل از یک طرف اول از هر لوله ۴/4 آب‌هسته‌دار آب‌بردار آب‌شیرین و هر دوم ۴/4 آب‌بردار را دریفت. لوله‌های جدید مخلوط می‌کنیم تا نتیجه قابل مقایسه با لوله‌های سری سوم پاکد. برای سنجش متداور درصد همولیاز در هر لوله، از میان دو هموگلوبین آزاد شده‌کشی کردن آن با درصد موجود در لوله شاهد حاوی آب‌بردار ضرر. استفاده میشود برای این
کار مخلوط‌های دو دریفت جدا و باعث درون لوله‌های سری سوم را پس که به چهار یکی از
مخلوط‌هایی که دریفت لوله دریک مخلوط کرده و پس از بازی‌زده دقت شده از
مخلوط‌کردن نتیجه قابل استكشاف‌تری، پیشکش. نتایج گرفته شده دریکی از آزمایش‌ها بی‌رار
زیراست.

<table>
<thead>
<tr>
<th>شماره لوله ها</th>
<th>۱</th>
<th>۲</th>
<th>۳</th>
<th>۴</th>
<th>۵</th>
<th>۶</th>
<th>۷</th>
<th>۸</th>
<th>۹</th>
<th>۱۰</th>
</tr>
</thead>
<tbody>
<tr>
<td>غلظت نمک به حسب گرم در لیتر</td>
<td>( \frac{1}{2} )</td>
<td>( \frac{1}{2} )</td>
<td>( \frac{1}{2} )</td>
<td>( \frac{1}{2} )</td>
<td>( \frac{1}{2} )</td>
<td>( \frac{1}{2} )</td>
<td>( \frac{1}{2} )</td>
<td>( \frac{1}{2} )</td>
<td>( \frac{1}{2} )</td>
<td>( \frac{1}{2} )</td>
</tr>
<tr>
<td>نسبت درصد</td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
</tr>
<tr>
<td>همولیاز در</td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
</tr>
<tr>
<td>لوله‌های</td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
<td></td>
</tr>
</tbody>
</table>

1. Cyanomethemoglobin Reagent
نتیجه‌بندی: با بررسی لوله‌های سری اول نشان داده شد که میزان محظیر مخالفت می‌گردد که گلوله‌های سرخ که در محلول‌های ایزوتونیک در مقایسه محلول‌های داشتنی از دست داده شد که محلول‌های گلوله‌ای می‌شود بابل گلد آب بر جهشان افزوده می‌گردند. در محلول 1/4 گرم در 2 لیتر گلوله‌ای سرخه‌ای دارای مقاومت کمتری می‌باشد که شروع به هم‌نواصیل می‌باشد. این مرحله‌ها در اصل شروع تجویز گلوله‌های بد مقاومت گلوله‌ای می‌باشد. از این پس تبدیل کردن محلول‌های حیات منجمد را می‌کنند. می‌شود گلوله‌های بیشتری که مقاومت‌های داران حد است شکسته می‌شوند. نا اینکه در این آزمایش در غلظت 8/8 گرم در 1 چهارم لیتر شروع و در غلظت 4/3 گرم در 1/4 گرم در 1 لیتر به غلظت یافته که مقاومت گلوله‌ای می‌باشد. دانه‌ای آن آزمایش 8/8 - 1/4 گرم در 1/4 گرم در 1 لیتر یعنی معادل 6/1 گرم در اکسترا.

درلوله‌های سری دوم هم‌نواصیل از غلظت 3/4 گرم در 1 چهارم لیتر شروع و در غلظت 4/3 گرم در 1 چهارم لیتر شروع ودر 8/5 گرم در 1 چهارم لیتر کامل گشتن است. درلوله‌های سری سوم هم‌نواصیل از غلظت 3/4 گرم در 1 چهارم لیتر شروع

بحث

اگر مقاومت گلوله‌های مختلفه متنوع وی ثابت باشند با نتیجه‌گیری در غلظت‌های دیگر به (مطابق لوله‌های سری اول) هم‌نواصیل می‌باشند، در لوله‌های سری دوم و سوم نیز که محیطی همان محلول‌ها و خون بوده است بیشتر نسبت هم‌نواصیل به همیشه تفاوت که گلولب در نتیجه مقاومت میکنند، نمک‌های هیپروتیویک با غلظت‌های مختلف دلیل زنده است و این شرایط در لوله‌های متشابه سری های مذکور وجود داشته است. پس علت ایجاد این اختلاف ناشی چیست؟

از آزمایشات معتقدی که انجام گرفته است نتیجه می‌شود که گلوله‌های سرخ در محیط هیپروتیویک بیعات اختلاف درفشارهای استرسی مقداری آسیب‌زدایی می‌کنند و این جذب تازگانی ادامه دارد که برق قوانین استرس در مادم گرویچه، کریستالویدهای (ایجاد کندن‌دار) از محله‌های کریستالویدهای (ایجاد کندن‌دار) درون شاره‌های مصلح فشار خارج بسازند و عوارض معدنی از بر سر نیست، در غلظتهای بالا (1/4 گرم در 1 چهارم لیتر) نمی‌تواند آب
نامه دانشکده پزشکی
سال بیست و دوم

جذب شده فقط باعث انزیم حجم گلول شده و تغییری در آن بوجود نمی‌آورد. شروع هم‌ولیسی حیضست که برخی از گلول‌ها به وجوه‌های آن گلول ترکیبدار می‌گردید. تعادل اسیدی بین خود و محیط خارج ایجاد کنند و با جذب بیش از آن گلول ترکیب می‌گردید و تغییرات خودرا به مربوط منجر می‌شد. بیشترین این مواد موجب فشار افزایشی نشار محیط‌پیوندی می‌شد که شن درون گلول بدن و بیشتر بازگشت آباز در واج‌های در حال تصفیه محیط می‌شد. نتیجه این اعمال محیطی وجود می‌آورد که بهتر است آنها حد کمتریکن بنامیم.

درحله بعدی که محیطی کمی را تحقیر و گرایان بیشتر است با دلایل مذکور تعداد بیشتری گلول باید هم‌ولیسی شوند تنها حد کمتریکن را ایجاد کنند. بدلیل اینکه مصرف بسیار بطور سبب بیشتر است می‌ماند.

\[
\frac{M}{V} \quad \text{برطق رابطه} \quad C = \frac{M}{V} \\
\text{برطق رابطه}
\]

ایجاد کننده فشار) تعداد بیشتری گلول هم‌ولیسی شود تجربه می‌شود، دلیلی است برای باین یا تا باین گلول‌ها سرک دارای دامنه میان‌کویی مکرر می‌باشد. شاید بکمک و بی‌رو رهگیری حدود طبیعی مقاومت گلولی و انجام تست در حداقل محیط لازم برای این حدود بتان بهتر ویژه‌تر از این تست جهت تشخیصی از این تست بهتر استفاده می‌کرد.