

سین جیم بیوشیمی عملی - اسپکتروفتومتری



جواب



سوال

برای اندازه گیری کمی مواد بیولوژیک چندین راه وجود دارد؟

۱- الکتروفورز
۲- کروماتوگرافی
۳- اسپکتروفتومتری (جذب سنجی)

اساس اسپکتروفتومتری چیست؟

رنگ سنجی و طیف سنجی
اگر یک شعاع نورانی از یک نور تک رنگ به یک محلول تابانده شود مقداری از آن جذب و مقداری نیز عبور می کند که می توانیم با این دستگاه میزان نور عبوری را اندازه بگیریم.

موارد کاربرد روش اسپکتروفتومتری چیست؟

۱- شناسایی و اندازه گیری غلظت یک ماده شیمیایی
۲- بررسی انجام یک واکنش
۳- اندازه گیری فعالیت یک واکنش آنزیمی

اجزای دستگاه اسپکتروفتومتری چیست؟

۱- منبع نور
۲- مونوکروماتور
۳- مکان قرارگیری نمونه
۴- سلول فتوالکتریک
۵- آمپلیفیکاتور (تقویت کننده جریان برق)
۶- گالوانومتر

نقش منبع نور در دستگاه اسپکتروفتومتر چیست؟

تولید طول موج مرئی (لامپ های تنگستن) یا نامرئی (لامپ های جیوه مولد UV)

نقش مونوکروماتور در دستگاه اسپکتروفتومتر چیست؟

فیلتری که می تواند طول موج تک رنگ ایجاد کند و یا منشوری که بتواند طول موج تابیده شده را تک رنگ کند.

مکان قرارگیری نمونه اسپکتروفتومتر چیست؟

لوله های آزمایش مخصوصی از جنس کوارتز به نام کووت

سلول فتوالکتریک چیست؟

محلی که بتواند انرژی نورانی تابیده شده به خود (نور عبوری از محلول مورد نظر ما) را به انرژی الکتریکی تبدیل نماید.

گالوانومتر چیست؟

دستگاهی که بتواند شدت جریان را (دقیق) اندازه بگیرد.

<p>باید از کووت های مخصوص استفاده نمود.</p>	<p>اگر بخواهیم از مقادیر بسیار کم محلول استفاده کنیم باید چه کار کنیم؟</p>
<p>هنگامی که نور تک رنگی از دورن یک محلول جاذب شفاف بگذرد: ۱- میزان نور جذب شده با تعداد مولکول های درون محلول (غلظت محلول) متناسب است. ۲- میزان نور جذب شده با میزان مسافت عبور نور از درون محلول متناسب است.</p>	<p>قوانین بیر و لامبرت را بیان کنید.</p>
<p>T ابتدای واژه TRANSMITANS</p>	<p>علامت اختصاری نور عبوری چیست؟</p>
<p>A ابتدای واژه ABSORBANCE یا OD ابتدای عبارت OPTIC-DENSITY</p>	<p>علامت اختصاری نور جذب شده چیست؟</p>
$OD = \log \frac{1}{T} \quad \text{و} \quad T = \frac{I}{I_0}$	<p>قوانین بیر و لامبرت را با علائم بیان کنید</p>
<p>برای اندازه گیری غلظت مواد باید قانون دوم که طول نور عبوری را دخیل کرده حذف کرد؛ برای این کار کافی است برای آزمایش از ظروف یکسان استفاده شود.</p>	<p>کدام قانون بیر و لامبرت را باید برای انجام آزمایش حذف کرد؟ چگونه؟</p>
<p>پشت عقربه دستگانه دوسری عدد است : اعداد بالایی نشان گر TRANSMITANCE بوده و بازه . تا ۱۰ را دربر می گیرند. اعداد پایینی نشانگر 2+ ABSORBANCE بوده و بازه . تا ۲ را دربر می گیرند.</p>	<p>عقربه دستگانه اسپکتروفتومتر به چه شکلی خوانده می شود؟</p>
<p>دستگانه مناسب جذب را بین ۰.۷ تا ۱.۰ نشان می دهد و اگر چنین نبود باید محلول را رقیق کنیم و در آخر رقت را در غلظت بدست آمده ضرب کنیم.</p>	<p>دستگانه مناسب کدام است و برای برطرف کردن مشکل دستگانه نامناسب چه باید کرد؟</p>
<p>خود مواد را نمی توان درون دستگانه قرار داد و حتما باید آن ها را در حلالی حل نمود اما چون خود حلال (و حتی سایر مواد اضافی) نیز ممکن است مقاری جذب نور داشته باشد، می بایست این اثر را از بین ببریم. برای این کار کووتی تهیه می کنیم که در آن همه مواد موجود در آزمایش (حلال+مواد اضافی) به غیر از ماده اصلی که در پی اندازه گیری غلظت آن هستیم وجود دارد تا در آخر بفهمیم چه میزان از جذب صرفا برای ماده مورد نظر ما بوده است. به این محلول BLANK گوئیم.</p>	<p>بلانک چیست؟</p>