

كلية العلوم

القسم : الفيزياء

السنة : الرابعة



المادة : فيزياء اشعاعية

المحاضرة : الثانية/عملي/

{{{ A to Z مكتبة }}} ٩

مكتبة A to Z Facebook Group

كلية العلوم ، كلية الصيدلة ، الهندسة التقنية

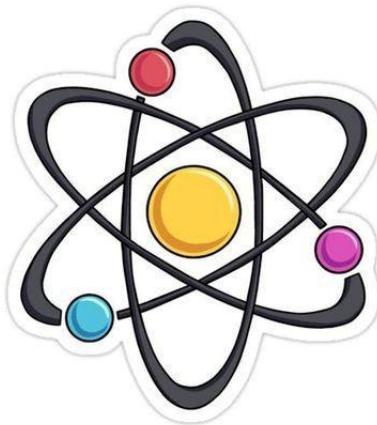
٦

يمكنكم طلب المحاضرات برسالة نصية (SMS) أو عبر (What's app-Telegram) على الرقم 0931497960



تجربة محاكاة عداد غايفر-مولر

(Geiger-Müller Counter)



بإشراف الدكتورة : فاتن الأحمد

إعداد الطالبات :

يارا عيسى شاهين

لجين مفید ضوا

نسرين ياسين ميهوب

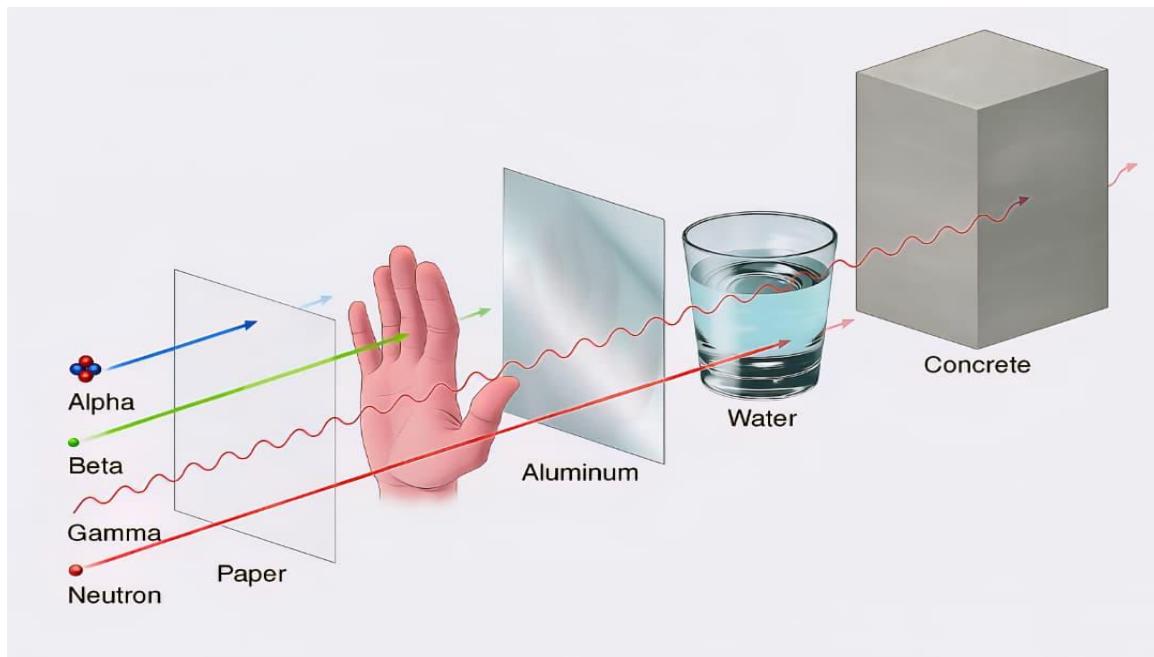
لين محمد إبراهيم

نورما جرجس سلوم

هالة عيسى علي

رنيم عزاتي _ ديانا خضر _ هيا خضور

يُعد الإشعاع من الظواهر الطبيعية المهمة في الكون، وهو عبارة عن انبعاث طاقة على شكل جسيمات أو موجات كهرومغناطيسية. يحدث الإشعاع عندما تكون نوى بعض الذرات غير مستقرة، فت فقد جزءاً من طاقتها للوصول إلى حالة أكثر استقراراً، مما يؤدي إلى انبعاث أنواع مختلفة من الإشعاعات.



أنواع الإشعاع:

1. إشعاع ألفا (α):

يتكون من جسيمات موجبة الشحنة تضم بروتونين ونيوترونين. قدرته على الاختراق ضعيفة، إذ يمكن إيقافه بقطعة من الورق.

2. إشعاع بيتا (β):

يتكون من إلكترونات أو بوزيترونات تتبعد من النواة. قدرته على الاختراق أكبر من ألفا، لكنه يُوقف بطبقة رقيقة من المعدن أو البلاستيك.

3. إشعاع جاما (γ):

عبارة عن موجات كهرومغناطيسية عالية الطاقة وليس جسيمات مادية. يتمتع بأعلى قدرة اختراق، ولا يمكن إيقافه إلا بجدران سميكة من الرصاص.

ولأن الإشعاع لا يمكن إدراكه بالحواس البشرية، فقد تم ابتكار أجهزة خاصة لقياسه وكشفه. من أهم هذه الأجهزة عداد غايغر-مولر (Geiger-Müller Counter)، الذي يستخدم على نطاق واسع لرصد الجسيمات الإشعاعية وقياس شدتها.

يعتمد مبدأ عمل عداد غايغر مولر على تأين الغاز داخل أنبوب خاص عند مرور جسيم مشع من خلاله. فعندما تدخل جسيمات مشعة (مثل ألفا أو بيتا أو غاما) إلى الأنبوب، فإنها تصطدم بجزيئات الغاز مسببة تأينها، مما يؤدي إلى توليد نبضة كهربائية يمكن عدّها وتسجيلها. وبذلك يحول العداد التأثير الفيزيائي للإشعاع إلى إشارة كهربائية قابلة لقياس.

مبدأ عمل عداد غايغر وتعريفه :

عداد غايغر-مولر (Geiger-Müller Counter) هو جهاز لقياس الإشعاع المؤين (مثل أشعة ألفا، بيتا، أو غاما).

يحول هذا الجهاز الجسيمات أو الفوتونات الإشعاعية إلى نبضات كهربائية يمكن عدّها وقياسها.

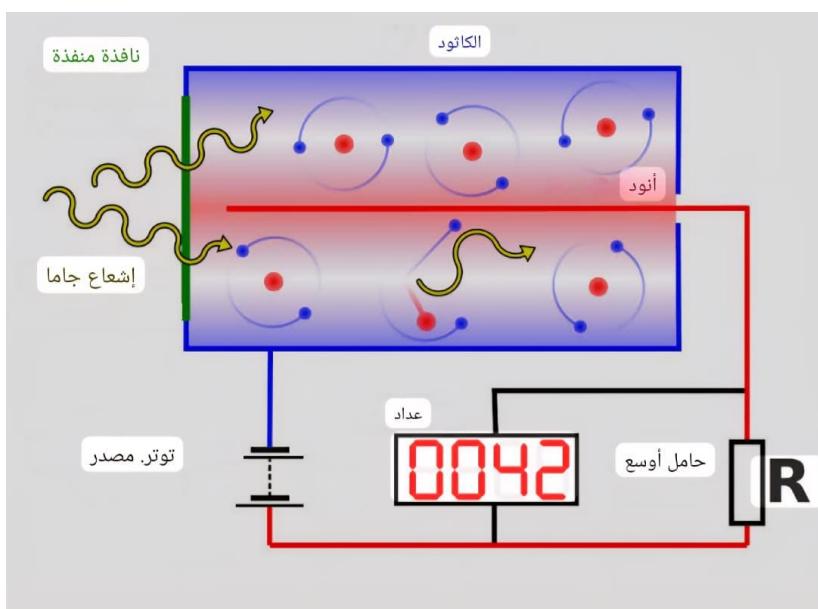
شرح مبدأ عمل العداد عداد غايغر-مولر (Geiger-Müller Counter) :

1. الهيكل الأساسي :

* يحتوي العداد على أنبوب محكم يُعرف باسم أنبوب غايغر-مولر (GM tube). هذا الأنبوب مملوء بغاز نادر (مثلاً النيون، الأرجون) عند ضغط منخفض تقربياً.

* داخل الأنبوب يوجد سلك رفيع («القطب الموجب» أو الأنود)

• ومحاطة بجدار معدني أو سلك «القطب السالب» (الكايثود).



* يُطبق فرق جهد كبير جدًا بين الأنود والكافود — غالباً مئات الفولتات (مثلاً بين ~400-900 فولت) حتى يكون الأنوب في حالة "جاهزية" لالتقاط حدث إشعاعي.

2. ماذا يحدث عند دخول إشعاع؟

* عندما تخترق جسيمات مشعة (مثل بيتا أو غاما أو أحياناً ألفا إذا كان الأنوب مصمماً لذلك) الزجاج أو النافذة وتدخل إلى داخل الأنوب، فإنها تصطدم بجزيئات الغاز داخل الأنوب. هذا التصادم ينتزع إلكترونات من الذرات داخل الغاز، أي أنه يحدث تأييناً (ionization).

* نتيجة لهذا التأييin، تظهر أزواج أيونات: الإلكترون حر وساقط موجب (أيذون).

* بسبب الجهد العالي المطبق، الإلكترونات تتحرك بسرعة نحو الأنود، والأيونات الموجبة نحو الكافود. أثناء تحرك الإلكترونات تنشأ ظاهرة تسمى "تضخيم تيار" (avalanche) — أي أن الإلكترون الحر يمكن أن يقتلع الإلكترونات أخرى من ذرات الغاز، ما يخلق سلسلة من الإلكترونات الحرة.



3. تكوين النبضة الكهربائية + التوقف (Quenching)

* هذه الحركة السريعة للإلكترونات والأيونات تحدث فجأة تياراً كهربائياً صغيراً جدًا داخل الأنوب، يُرصد كنبضة كهربائية — وهي التي تحولها الدارة الإلكترونية داخل العداد إلى "كليك" صوتي أو قراءة عدديّة.

* بعد النبضة، من الضروري أن يعود الغاز إلى حالته الطبيعية قبل أن يكون قادرًا على الاستجابة لحدث جديد. لهذا يوجد في الأنوب غاز خامد أو تجهيز لمنع تفريغ مستمر ("quenching gas") بحيث يُوقف التفريغ ويُهيئ الأنوب للنبضة التالية.

4. ما الذي يراه المستخدم؟

* كل نَفَس (click) أو نَبْضَة تَسْمَلُ أَنْكَ التَّقْطُتَ حَدَّاً إِشْعاعِيًّا دَاخِلَ الْأَنْبُوبِ. عَدْدَ النَّبْضَاتِ فِي وَحْدَةِ الزَّمْنِ — مَثَلًا فِي الدِّقْيَةِ — يَعْطِينَا فَكْرَةً عَنْ مَعْدِلِ الإِشْعَاعِ الْمُحِيطِ.

* وَمَعَ أَنَّ الْعَدَادَ يَعْطِي قِرَاءَةً، إِلَّا أَنَّهُ لَا يَمْيِّزُ كَمِيَّةَ طَاقَةِ الْجَسِيمِ أَوْ نَوْعَهُ (أَلْفَا، بَيْتَا، غَامَا) بِدَقَّةٍ فِي مُعْظَمِ الْحَالَاتِ.

الاستخدامات الشائعة لمِعْدَادِ غَايِفِرِ مُولَّرِ:

* الاستخدامات في الحياة اليومية:

* مَرَاقِبُ الْأَشْعَاعِ الْخَلْفِيَّةِ فِي الْمَنَازِلِ: يُمْكِنُ اسْتِخْدَامُ عَدَادِ غَايِفِرِ لِقِيَاسِ مَسْتَوَيَاتِ الإِشْعَاعِ الطَّبِيعِيَّةِ فِي الْبَيْئَاتِ السُّكَنِيَّةِ. يَسْاعِدُ ذَلِكَ فِي تَحْدِيدِ مَا إِذَا كَانَتْ هُنَاكَ أَيْ مَصَادِرٌ غَيْرُ طَبِيعِيَّةٌ لِلِّإِشْعَاعِ قَدْ تَكُونُ مُوْجَودَةً.

* التَّقْيِيْبُ الْأُولَى عَنِ الْخَامَاتِ الْنُّوُوِيَّةِ: يُمْكِنُ لِعَلَمَاءِ الْجِيُولُوْجِيَا اسْتِخْدَامُ عَدَادِ غَايِفِرِ لِلِّكْشُفِ الْمُبَدِّئِيِّ عَنْ وَجُودِ خَامَاتِ نُوُوِيَّةٍ مُمِاثِلَةِ الْيُورَانِيُّومِ وَالْثُّوُرِيُّومِ فِي بَعْضِ الْمَنَاطِقِ.

* السَّلَامَةُ الْشَّخْصِيَّةِ: يُوفِّرُ عَدَادُ غَايِفِرِ رَاحَةَ الْبَالِ مِنْ خَلَالِ تَقْيِيْبٍ دَقِيقٍ وَفِي الْوَقْتِ الْفَعْلِيِّ لِمَسْتَوَيَاتِ الإِشْعَاعِ، مَا يَسْاعِدُ عَلَى اتِّخَادِ إِجْرَاءَتِ فُورِيَّةٍ لِلِّتَخْفِيفِ مِنَ الْمَخَاطِرِ الْمُحَتمَلَةِ.

* الاستخدامات في المختبرات:

* الْأَمَانُ الْإِشْعَاعِيِّ: يُسْتَخْدَمُ عَدَادُ غَايِفِرِ عَلَى نَطَاقٍ وَاسِعٍ فِي الْمَخَبَرَاتِ الْنُّوُوِيَّةِ لِلِّتَحْذِيرِ مِنَ الْأَرْتِفَاعَاتِ غَيْرِ الْعَادِيَّةِ فِي مَسْتَوَيَاتِ الإِشْعَاعِ، مَا يَنْبُهُ الْعَالَمِيِّينَ لِاتِّخَادِ الْإِحْتِيَاطَاتِ الْلَّازِمَةِ

* الْتَّجَارِبُ الْعَلَمِيَّةِ: يُعَتَّبُ عَدَادُ غَايِفِرِ أَدَاءً أَسَاسِيًّا فِي الْتَّجَارِبِ الْعَلَمِيَّةِ فِي مُخْتَلَفِ الْعِلُومِ الْتَّطْبِيقِيَّةِ، بِمَا فِي ذَلِكَ الْفِيُّزِيَّاءِ الْنُّوُوِيَّةِ

* التَّشْخِيْصُ الْطَّبِيِّ: يُسْتَخْدَمُ فِي بَعْضِ الْتَّطْبِيقَاتِ الطَّبِيِّيَّةِ الْمُتَعَلِّقَةِ بِقِيَاسِ الإِشْعَاعِ.

* الْمَرَاقِبُ الْبَيْئِيَّةِ: يُمْكِنُ اسْتِخْدَامُهُ لِمَرَاقِبَةِ مَسْتَوَيَاتِ الإِشْعَاعِ فِي الْبَيْئَةِ.

● تَعْقِيْبًا لِمَا سَبَقَ فِي تَجْرِيْبَنَا يَجِبُ اتِّبَاعُ قَوَاعِدِ السَّلَامَةِ عَنْدِ التَّعَامِلِ مِمَّا يُعْلَمُ مِنْ الإِشْعَاعِ الْمُؤَيَّنِ فِي تَجْرِيْبِ عَدَادِ غَايِفِرِ مُولَّرِ :

1. التَّدْرِيْمُ (Shielding):

الغَرْضُ: تَقْلِيلُ كَمِيَّةِ الإِشْعَاعِ الَّتِي تَصُلُّ إِلَى الشَّخْصِ.



يتم ذلك بوضع حواجز واقية من مواد تمتص الإشعاع مثل: الرصاص (Pb) لأشعة غاما، الألمنيوم أو البلاستيك لأشعة بيتا، ورقة بسيطة أو زجاج لأشعة ألفا.

2. المسافة (Distance) :

كلما زادت المسافة بينك وبين المصدر الإشعاعي، قلت شدة الإشعاع بشكل كبير. لذلك، يُنصح دائمًا بـالابتعاد قدر الإمكان عن المصدر عند القياس

3. الزمن (Time) :

التعرض للإشعاع يعتمد على مدة البقاء قرب المصدر. لتقليل الخطر، يجب تقليل زمن التعرض لأقصر فترة ممكنة أثناء التجربة أو القياس.

باختصار القاعدة الذهبية:

- ◆ قلل الزمن
- ◆ زد المسافة
- ◆ استخدم التدريع المناسب

أهم ما توصلت إليه التجربة:

١- الإشعاع يمكن كشفه وقياسه بدقة:

- عداد غايغر-مولر يبيّن أن الإشعاعات ليست مستمرة بل تأتي على شكل نبضات منفصلة.
- كل نبضة تمثل جسيماً أو فوتوناً واحداً من الإشعاع.

٢- حساسية العداد تختلف حسب نوع الإشعاع:

- جسيمات ألفا (α) يسهل امتصاصها، ولا تُكشف إلا إذا كانت العينة قريبة جدًا من نافذة العداد.

- جسيمات بيتا (β) تسجل بسهولة أكبر لأن لها مدى أكبر.
- أشعة غاما (γ) أقل تأثيراً، لذلك يُسجل عدد أقل من النبضات.

3. العلاقة بين النشاط الإشعاعي والمسافة:

عند زيادة المسافة بين العينة والعداد، يقل عدد العدّات وفق قانون التربع العكسي

4. وجود إشعاع خلفي طبيعي (Background Radiation):

● حتى بدون وجود مصدر مشع، يسجل العداد عدداً قليلاً من النبضات نتيجة الإشعاع الكوني أو الإشعاع الطبيعي في البيئة.

● هذا يثبت أن الإشعاع موجود دائماً حولنا بمستويات منخفضة.

◆ الاستنتاجات العامة:

- عداد غاير مولر أداة فعالة لقياس النشاط الإشعاعي والتفريق بين أنواعه.
- يوضح أن الإشعاع يتناقص مع المسافة والعوائق.
- يكشف وجود إشعاع طبيعي في البيئة.
- يستخدم لتعيين شدة، نوع، ومعدل التحلل الإشعاعي.

(Geiger-Müller Counter)



حالة أنبوب غايزر مولر

النصف من حالة أنبوب غايزر مولر:

العرض من بحربينا اليوم هو حاب معامل التوهجين تجربة بساناً مختلف المعاد وقارنة قيمته مع الصيغة المضمنة المعرفة.

* حاب معامل التوهجين (م)؟

معامل التوهجين (م) هو قياس لقدرة المادة على امتصاص سرعة الإشعاع عند مروره عبرها أو بمعنى آخر يخبرنا بكم المادة اللازمة لامتصاص 100% من الإشعاع

* كيف تصل على (م)؟ راجينا؟ من تأثرت بـ (م)؟ حاب سرعة حزمة الإشعاع بعد مروره عبر المادة دعمنا بالصيغة:

$$I = I_0 e^{-\mu X}$$

حيث:

I: سرعة الحزمة بعد المرور عبر المادة.

I₀: سرعة الأهلية للحزمة قبل المرور.

μ: معامل التوهجين الكثيروقياسي بواحدة (cm⁻¹).

X: كمية المادة (cm).

وسيطلع معامل التوهجين (م) بعدة عوامل من تأثيرها:

طبيعة الأسمدة (أصنعة غاما لا)، والعدم الفزعي لل المادة (Z)، وكثافة المادة وكثافتها ونوع التفاعل.

ولحساب معامل التوهجين بساناً وتجربة بساناً حاب أنبوب غايزر مولر:

سوف تختبر مختلف أنواع الأسمدة α و β و γ لا يفهم عادة لامتصاصها (في الهواء).

أصنعة α: 617 عددة حمل على نوعي 10sec

أصنعة β: 226 عددة " "

أصنعة γ: 582 عددة " "

سوف تقارن الآتى بـ أنواع الأسمدة من حيث العقاذه:

سوف تدفع على كل عددة أمام الأسمدة سرعة وامض من المعاد (الكريتون، بلاستيك، رحاب).

* أصنعة المعا:

1- الكريتون: 214 عددة حمل على 10sec

2- البلاستيك: 85 عددة " "

3- الرصاص: 8 عددة " "

: Pāñca *

1- الكرتون : عرة خلاد ٢٠٠ sec 10 sec

• " " ١٥٢ : الدعاية - ٢

١٤ عدہ : ۳ صادقیہ

8 ~~anwī~~ *

الآن : 639 حلاك درة 10 sec

٢- الملاستك : ٦٤٠ عدّة ١١

" " are 467 : المصادر - 3

ستتبّع من هنا الكلام أنّ أَسْمَعَهُ وَأَقْلَقَتَهُ مِنْ مَوْلَاهُ وَأَسْمَعَهُ لَا هُوَ الْأَكْبَرُ
 تقاذِيَهُ حَتَّى يَتَابَعَ إِلَيْهِ طَبَقَاتٍ سَمَكَّيَةٍ مِنْ الرَّصَادِهِ لِإِيْقَافِهِ وَسَرِيَّهُ دَلَالَتِ
 بِالْعَدْمِ الْمُحَالَةَ: فَضَعَ أَسْمَعَهُ عَامًا فِي الْبَيْعِ وَضَعَ سُرِيَّهُ وَاهِدَهُ مِنْ الرَّصَادِهِ
 أَعْمَاهَا وَنَدَرَتِ النَّتَائِجُ لِمُخْرِبِ طَبَقَيْنِ فَنَّ الرَّصَادِهِ لِمُثْلَدَتِهِ لِمُأْزِنَتِهِ وَأَهْزَأَهُ
 سَرِيَّهُ مِنْ الرَّصَادِهِ وَنَدَرَتِ النَّتَائِجُ وَنَلَاحَظُ هُنَّا أَنَّ سَمَكَّةَ السُّرِيَّهِ لِعِوَادَهِ
 1cm، حَمِلَنَا عَلَى النَّتَائِجِ التَّالِيَّهِ

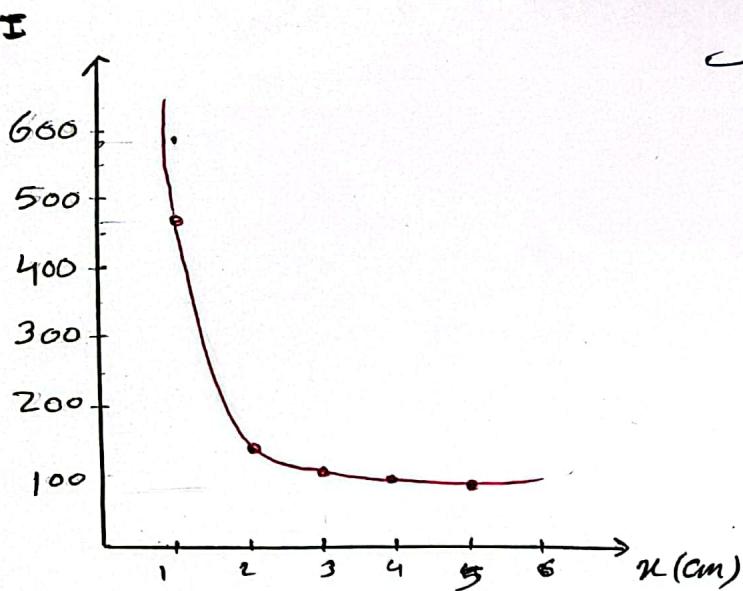
العنصر	Count (العدد في 10 مللي)
air	$I_0 = 582$
زئبق	467
بروميت	197
برولين	106
بروم	94
بروكارب	85

عما إن عمال التوهين μ يتعلّق بقيمة طاقة الإشعاع (E) سوف يفرض أن طاقة المجزأة المترافقه هنا متساوية إلى 1 MeV كي تخدم القيمة المترافقه μ عند قيمة الطاقة هذه هي $\mu = 0,77$ cm^{-1}

في المدخل السابعة الذي حصلنا عليه بحسباً من المحاكاة تحصلنا لحة المجزمة بعد حزمها من المادة في كل حالة فحصلنا على القيم :

$$I_0 = 582, I_1 = 967, I_2 = 147, I_3 = 106, I_4 = 94, I_5 = 85$$

الآن نرسم المخط البياني لـ $\ln \frac{I}{I_0}$ ضد x (المادة ١٧):



كما نلاحظ من المخط البياني أنه مختفي بالكل
أي لا يستطيع حساب معنون له هنا
الكل يجب علينا تحويل المعادلة
إلى معادلة خط مستقيم

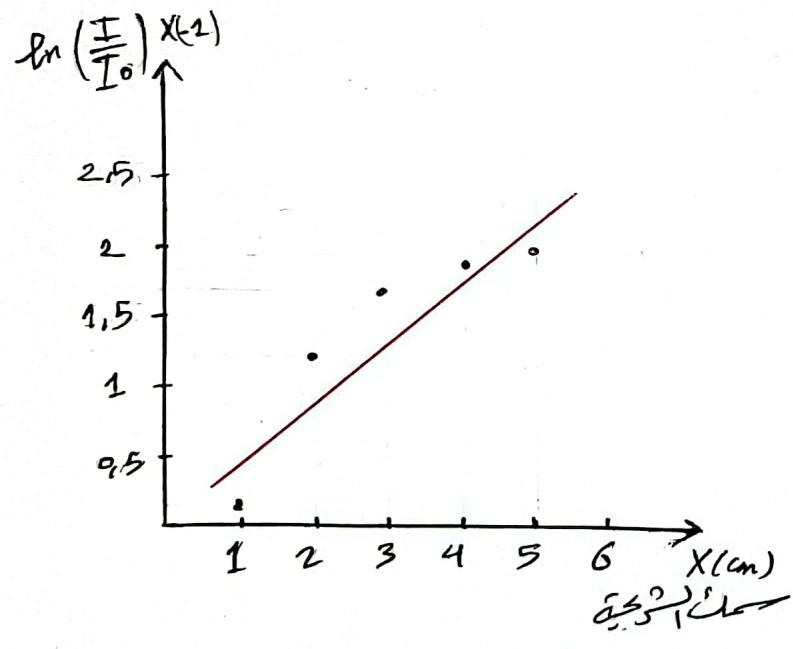
فتأخذ المخط المطابق لقانون
(المبرهنة) بالكل:

$$I = I_0 e^{-\mu x}$$

$$\ln I = \ln I_0 - \mu x$$

$$\ln \frac{I}{I_0} = -\mu x \quad (4)$$

وهذه معادلة خط مستقيم عليه معنون $\ln \frac{I}{I_0}$ السابقة في الجدول:
 $I_1 = \ln \left(\frac{I_1}{I_0} \right) = -0,22$, $I_2' = \ln \left(\frac{I_2}{I_0} \right) = -1,38$, $I_3' = -1,7$, $I_4' = -1,82$, $I_5' = -1,92$
 سوف تأخذ هذه القيم لرسم المخط البياني لـ $\ln \frac{I}{I_0}$ ضد x (المادة ١٧)



وطبعاً نطلب أى m معامل التوصيف:

$$m = \mu = \frac{y_5 - y_1}{x_5 - x_1} \\ = \frac{1,92 - 0,22}{5 - 1} \\ = 0,425 \text{ cm}^{-1}$$

وهي قيمة ثريبة نوعاً ما من القيمة
النظيرية μ وإن اختلفت
بعود إلى نسبة خط بيطة
في القياس أو المخط البياني.

نتيجة ماسبق: أن معامل التوصيف هو مقدار فقدان الطاقة خلال واحده الطول
(السالك) لهلك واحدته تكون (cm^{-1}) ، واستنتجنا أصلياً أنه لا
يختلف معامل رقم واحد معامل توصيف المقادير لأسمدة عامة حيث يجب معرفة الطاقة ذاتها
عما يبقيه μ العودة إلى المراجع للحصول على القيمة الدقيقة لمعامل التوصيف عند
الطاقة المحددة



مكتبة
A to Z