

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



موقع المناهج السعودية

* للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد المستوى السادس اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/15>

* للحصول على جميع أوراق المستوى السادس في مادة فيزياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/15physics>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد المستوى السادس في مادة فيزياء الخاصة بـ الفصل الثاني اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa/15physics2>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للمستوى السادس اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa/grade15>

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

<https://t.me/sacourse>

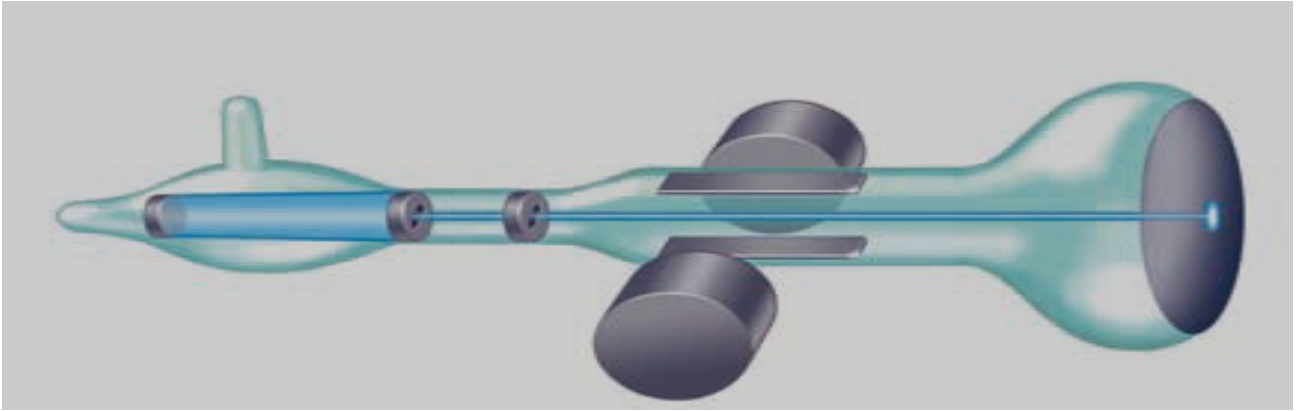
بسم الله الرحمن الرحيم



وزارة التربية والتعليم
Ministry of Education

الفيزياء

ثالث ثانوي علوم طبيعية _ الفصل الدراسي الثاني



/ /

التاريخ

الفصل السابع :
الكهرومغناطيسية

الموضوع

(1 - 7) : تفاعلات المجالات الكهربائية والمغناطيسية والمادة

لعلك استخدمت أو سمعت بعض الرموز والمصطلحات مثل موجات الراديو القصيرة ، وموجات الميكروويف ، وإشارات التلفاز (UHF , VHF) رغم أنك قد لا تعرف المعنى الدقيق لها فكل منها يستخدم لوصف أحد أنواع الموجات الكهرومغناطيسية التي تبت عبر الهواء والتلفاز لتزودك بأشكال مختلفة من الاتصالات وجميع هذه الموجات تتكون من مجالات كهربائية ومغناطيسية تنتشر في الفضاء .

س / كيف تنتج الموجات الكهرومغناطيسية ؟

.....
.....
.....

* كتلة الالكترون :

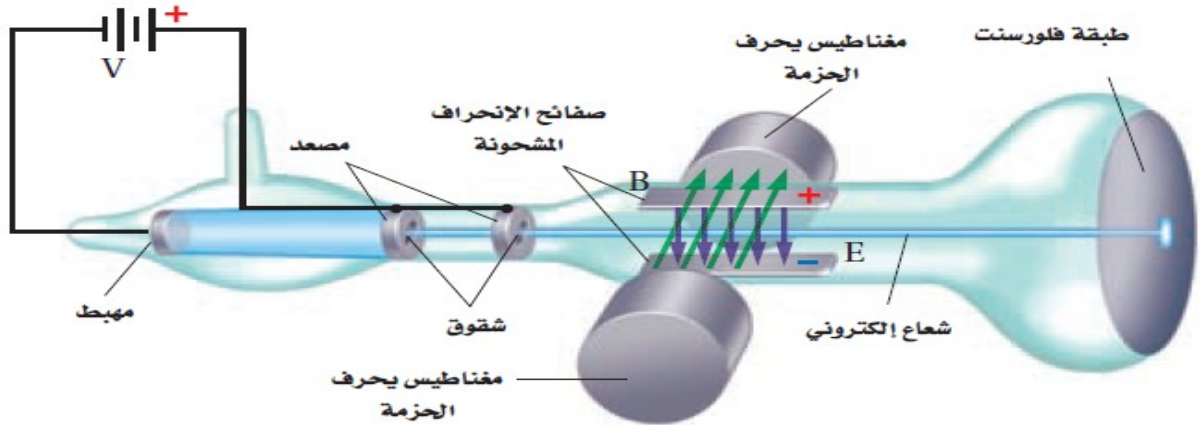
س / كيف يمكن قياس كتلة جسيم صغير جدا لا يمكن رؤيته بالعين المجردة مثل الالكترون ؟

ج / عن طريق العالم البريطاني تومسون الذي استطاع من تحديد نسبة الى

وبمعرفة كل من ونسبة تمكن من حساب كتلة الالكترون .

* تجارب تومسون مع الالكترونات :

* اسم الجهاز :
* استخدامه :



س / كيف قلل تومسون من التصادمات بين الالكترونات وجزيئات الهواء ؟

.....
.....

* استطاع تومسون تعديل المجالين الكهربائي والمغناطيسي بحيث تسلك حزمة الالكترونات مسارا مستقيما .

وعندها تكون القوتين الكهربائية والمغناطيسية متساويتين في ومتعاكستين في

وبالتالي تسلك الالكترونات مسارا دائريا نصف قطره (r) ورياضيا يمكن تمثيلها كالتالي :

حيث وجد تومسون ان كتلة الالكترون (m) تقريبا =

* نسبة الشحنة الى الكتلة في انبوب تومسون :

النص : نسبة شحنة الالكترتون في انبوب تومسون الى كتلته
تساوي مقسومة على حاصل

ضرب مقدار في نصف



* الصيغة الرياضية :

* تجارب تومسون مع البروتونات :

- استخدم تومسون لتحديد نسبة شحنة الايونات الموجبه الى كتلتها .
- الجسيمات المشحونة بشحنه موجب تخضع لانحرافات للانحرافات التي تعانيها
الالكترونات المتحركه داخل المجالين
الكهربائي والمغناطيسي .

- عكس تومسون بين المصعد والمهبطواضاف كمية قليله من غاز
الهيدروجين الى الانبوب (علل) .

السبب : حتى ينتزع من ذرات الهيدروجين ويحولها الى
- سارع او البروتونات من خلال شق ضيق في المصعد فمرت حزمة
النتاجه خلال

المجالين و في طريقها نحو نهاية الانبوب وبالتالي تمكن
تومسون من حساب

كتلة بنفس طريقة حساب كتلة وهي تساوي =
* مطياف الكتلة : انظر الشكل (13)

- استخدام :

- النظائر : هي الذرات المتشابهه في والمختلفة في

- نسبة شحنة الأيون الى كتلته في مطياف الكتلة :
- النص : تساوي مثلي مقسوما على حاصل ضرب مربع
في مربع



- الصيغة الرياضية :

- تحليل النظائر :

- مثال :

- كتلى كل عنصر من العناصر المدرجة في الجدول الدوري يمثل متوسط
كتل

- تطبيقات اخرى لمطياف الكتلة :

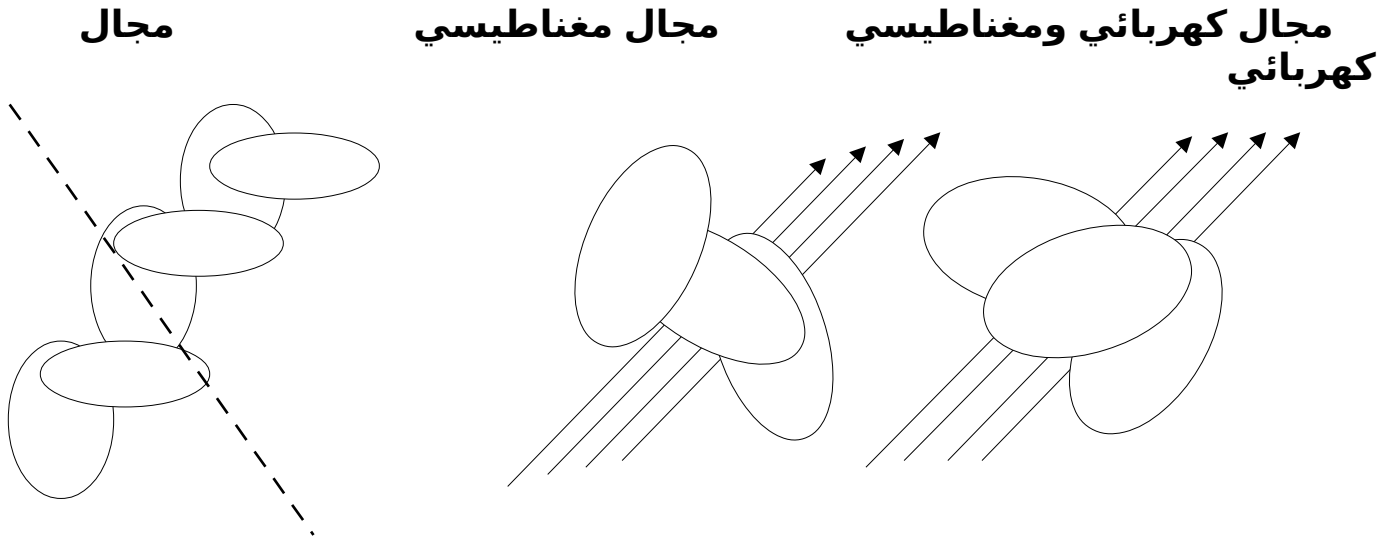
1

2

(7 - 2) : المجالات الكهربائية والمغناطيسية في الفضاء
* الموجات الكهرومغناطيسية :

تعريفها : هي المجالان و المنتشران معاً في الفضاء .

- الحث الكهرومغناطيسي : هو انتاج مجال بسبب مجال
- التغير في المجال الكهربائي يولد مجال مغناطيسي متغير والعكس .



1 - خصائص الموجات الكهرومغناطيسية :

1

2

- العلاقة بين الطول الموجي والتردد والسرعة لموجة كهرومغناطيسية :

- النص : الطول الموجي للموجة يساوي مقسوماً على



الصيغة الرياضية :

- وحدات القياس :

* انتشار الموجات الكهرومغناطيسية خلال مادة :

- تسمى المواد الغير موصلة للكهرباء :
- تكون سرعة الموجات الكهرومغناطيسية خلال العازل دائماً من سرعتها في الفراغ .

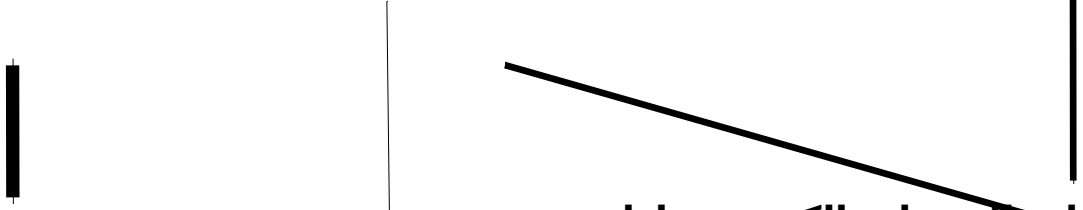
ويمكن حسابها من خلال العلاقة التالية :



- ثابت العزل الكهربائي النسبي (k) :

K=1.00000 في الفراغ ، وفي الهواء K=1.00054

- انتشار الموجات الكهرومغناطيسية في الفضاء :
- يتصل الهوائي وهو سلك بمصدر تيار متناوب مصمم لبث واستقبال الموجات الكهرومغناطيسية
- المجال الكهربائي المتغير يولد مجال مغناطيسي متغير .
- المجالين متعامدين على اتجاه انتشار الموجه .
- محور الاستقطاب
- ينشأ عن ترابط المجالات الكهربائية والمغناطيسية موجات كهرومغناطيسية في الفضاء بسرعة الضوء .



* توليد الموجات الكهرومغناطيسية :

- 1- الموجات من مصدر متناوب : تسمى
 - 2 - الموجات الناتجة عن ملف ومكثف كهربائي :
- وهي الطريقة الشائعة لتوليد موجات كهرومغناطيسية ذات ترددات كبيرة .
 - الملف والمكثف متصلان على التوالي .
 - عند شحن المكثف بواسطة بطارية ينتج فرق الجهد الكهربائي بين لوحيه مجال كهربائي .
 - عند فصل البطارية يفقد المكثف شحنه عن طريق تدفق الالكترونات المختزنة فيه خلال الملف مولدا مجال مغناطيسي .

- الطاقة في دائرة الملف والمكثف :

- تكون الطاقة الكلية للدائرة (مجموع طاقتي المجالين الكهربائي والمغناطيسي والطاقة الحرارية الضائعة في الأسلاك ،
- والطاقة المحمولة بعيدا بواسطة الموجات الكهرومغناطيسية المتولدة) مقدارا ثابتا .
- الاشعاع الكهرومغناطيسي : هي الطاقة التي او على شكل موجات كهرومغناطيسية .

س / كيف نحافظ على استمرار حدوث اهتزازات في الدائرة ؟

ج :

س / كيف يمكن زيادة تردد الاهتزاز الناتج عن دائرة الملف والمكثف ؟

ج :

* الموجات الناتجة بواسطة الكهرباء الاجهادية :

- الكهرباء الاجهادية هي : تشوه عند تطبيق عبرها .
- مثال : بلورات التي تنتج اهتزازات مستمرة وبترددات محددة نتيجة تشوهها عند تطبيق

* استقبال الموجات الكهرومغناطيسية :

- التقاط هذه الموجات يحتاج
- تتسارع المجالات الكهربائية للموجة عندما يكون الهوائي موازيا لها .

- يصمم الهوائي بحيث يكون طوله مساوي لنصف الطول الموجي للموجة الملتقطه .
مكثف E

ملف

* علل : يكون سلك هوائي التناظر مكوّن من سلكين واكثر .

ج - حتى يكون اكثر في الكشف عن

* علل : تكون مساحة سطح الطبق اللاقط كبيرة .

ج - لجمع وتركيزها على قطعة او جهاز يسمى

هوائي

مصنم

* خصائص الموجات الكهرومغناطيسية :

- 3

- 2

- 1

* اختيار الموجات :

- لاختيار موجات من محطة ذات تردد معين ورفض باقي الموجات نستخدم

- تركيبه :

- تعدل السعة الكهربائية للمكثف حتى يصبح تردد اهتزازات الدائره مساويا لتردد الموجه المطلوبه .

* الطاقة من الموجات :

1 - فرن الميكروويف :

س / ما هي طريقة عمل فرن الميكروويف في تسخين الطعام ؟

.....

.....

2 - الأفلام الفوتوغرافية :

- تعمل الطاقة في موجات الضوء على احداث داخل الفلم والنتيجة تكون

تسجيل دائم للضوء القادم من الجسم

والساقط على الفلم .

3 - الأشعة فوق البنفسجية (UV) :

- تسبب حدوث مثل التي تحدث في وتسبب

و واحيانا

تسبب

* الأشعة السينية (X RAY) :

- علل : سبب تسمية الفيزيائي الالمانى رونجن الاشعة السينيه بهذا الاسم ؟

ج -

كترونات ذات طاقة كبيرة بهدف
شعة السينية ويمكن تغيير الهدف
ت اطوال موجية مختلفة .

موجات كهرومغناطيسية ذات تردد كبير



- علل : يحتوي السطح الداخلي لشاشة التلفاز على مادة الرصاص ؟

1 الموضوع الفصل الثامن : نظرية الكم
التارة
ج / /
- 8 :

النموذج الجسيمي للموجات

* الاشعاع من الاجسام المتوهجة :

- لم تستطع نظرية الموجات الكهرومغناطيسية تفسير الاشعاعات المنبعثة من الاجسام الساخنة .

- يعد المصباح الكهربائي مثال على الجسم الساخن .

- تبعث الجسيمات المشحونة المهتزة في فتيلة المصباح الكهربائي الضوء المرئي والأشعة تحت الحمراء .

- اذا زادت درجة حرارة الفتيلة المتوهجة فان اللون يتغير من

الى

ثم الى وأخيرا

س / ما هو سبب تغير الالوان في فتيلة المصباح ؟

ج - لأنه كلما زادت ينبعث اشعاع

س / ماذا تتوقع أن تشاهد إذا نظرت إلى الفتيلة المتوهجة من خلال محزوز

حيود ؟

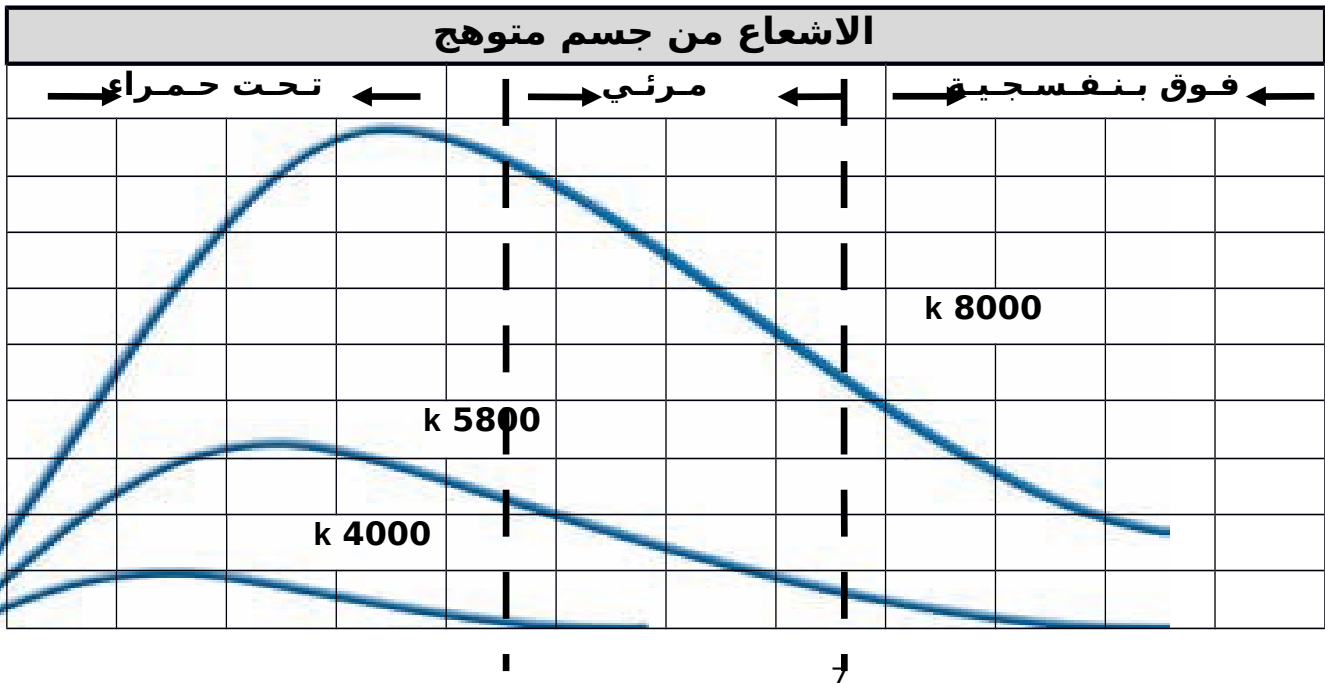
ج - نشاهد جميع

* طيف الانبعاث : هو شدة الضوء المنبعث من والذي يحتوي

على

* تتناسب القدرة (الطاقة المنبعثة لكل ثابته) من جسم ساخن مع

درجة حرارة الجسم .



* تعد الشمس من اكثر الامثلة شيوعا على الاجسام الساخنة والتي تشع كمية كبيرة من الطاقة .

* تبلغ درجة حرارة سطح الشمس (5800 k) وتشع قدرة هائلة جدا مقدارها (10×4 W)²⁶ .

* طاقة الاهتزاز (E) :

- النص : طاقة الذرة المهتزة تساوي حاصل ضرب في وفي



- الصيغة الرياضية :

حيث :

س / ماذا يقصد العالم بلانك بأن الطاقة كمها ؟

* التأثير الكهروضوئي :

- هناك تحديات واجهها الفيزيائيون وتتعلق ببعض النتائج العملية التي لا يمكن تفسيرها عن طريق النظرية الموجية لماكسويل .

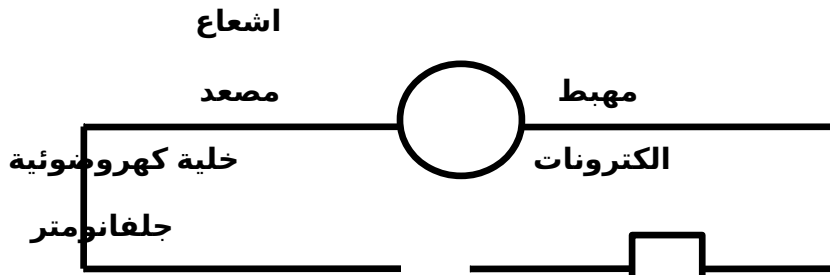
- مثال : عند سقوط أشعة فوق بنفسجية على لوح زنك مشحون بشحنة سالبة فإنه يفقد شحنته . أما عند سقوط ضوء مرئي عادي على اللوح المشحون نفسه فإنه لا يفقد شحنته . وهذه النتيجة مناقضة للنظرية الكهرومغناطيسية لان كل من الضوء المرئي والأشعة فوق البنفسجية يتكونان من اشعاع كهرومغناطيسي .

- السؤال المحيّر هو : لماذا يفقد لوح الزنك شحنته بأحدهما ولا يفقدها بالآخر ؟
- الاجابة هي ان : لوح الزنك سالب الشحنة يفقد شحنته نتيجة

* التأثير الكهروضوئي هو : انبعاث عند سقوط على جسم .
* امثلة :

مصدر ضوء او اشعة

- الخلية الضوئية :
فوق بنفسجية



- تحتوي الخلية على قطبين كهربائيين فلزيين في أنبوب مفرغ من الهواء ومحكم الاغلاق .
- والهدف من الأنبوب المفرغ هو منع سطوح الفلزيين ، ومنع الإلكترونات من
أو نتيجة
تفاعلها مع الجسيمات الموجودة في الهواء.

- يطلى القطب الاكبر (المهبط) بمادة السيزيوم، أو أي فلز قلوي آخر، في حين يصنع القطب الأصغر (المصعد) من سلك رفيع .
- ويصنع الأنبوب عادة من الكوارتز حتى يسمح
- يؤدي تطبيق فرق جهد على القطبين الى جذب في اتجاه
- لا يسري تيار في الدائرة الكهربائية إذا لم يسقط إشعاع مناسب على المهبط وعندما يسقط عليه الاشعاع ينتج تيار يقاس بجهاز
- * تردد العتبة (f_0) :
- ليس كل إشعاع يسقط على المهبط يولد تيار كهربائي .
- لاتنبعث الالكترونات من المهبط الا عندما يكون تردد الإشعاع الساقط أكبر من
- مهما كانت شدة الاشعاع الساقط على فلز فانه لا يستطيع تحرير الكتروناته اذا كان تردده اقل من
- عندما يكون تردد الاشعاع الساقط مساويا او اكبر من تردد العتبة فإن زيادة شدة هذا الإشعاع تؤدي الى زيادة تدفق

- * الفوتونات و تكمية الطاقة :
- نشر العالم اينشتاين نظرية لتفسير التأثير الكهروضوئي حيث ذكر ان الضوء والاشكال الاخرى من الاشعاع الكهرومغناطيسي تتكون من حزم مكّماة ومنفصلة من الطاقة سُمي كل منها في ما بعد

- * طاقة الفوتون (E) :
- النص : طاقة الفوتون تساوي حاصل ضرب في
- الصيغة الرياضية :



- حيث :

- * طاقة الفوتون بدلالة الالكترون فولت (ev) :
- النص : تساوي حاصل قسمة على الطول الموجي للفوتون .



- الصيغة الرياضية :

* نظرية اينشتاين للفوتون اعم واشمل من نظرية بلانك للإشعاع المنبعث من الاجسام الساخنة لان الضوء والأشكال الأخرى للإشعاع الكهرومغناطيسي تسلك سلوك الجسيمات .

* نظرية اينشتاين للتأثير الكهروضوئي وتفسير تردد العتبة (f_0) :
 - اذا كان تردد الفوتون الساقط (الاشعاع الساقط) من تردد العتبة (f_0) فانه ليس له الطاقة الكافية واللازمة لتحرير الالكترن من سطح الفلز .
 - اذا كان تردد الفوتون الساقط (الاشعاع الساقط) من تردد العتبة (f_0) فان له الطاقة الكافية واللازمة لتحرير الالكترن من سطح الفلز حيث تتحول هذه الطاقة الزائدة الى طاقة للالكترونات المتحررة .

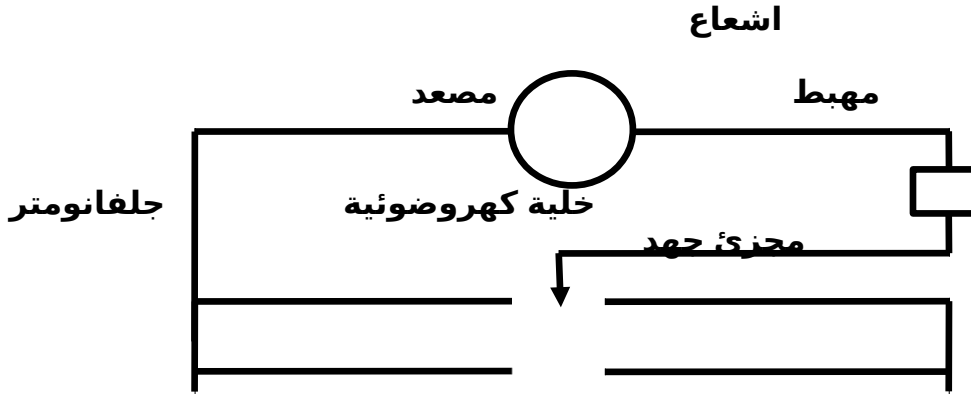
* الطاقة الحركية لإلكترون كهروضوئي :
 - النم : الطاقة الحركية للإلكترون المتحرر تساوي الفرق بين والطاقة اللازمة

- الصيغة الرياضية :



* اختبار النظرية الكهروضوئية :
 - يمكن قياس الطاقة الحركية للإلكترونات المتحررة بطريقة غير مباشرة بواسطة جهاز خاص بذلك كالموضح بالشكل .

مصدر ضوء



* تطبيقات :

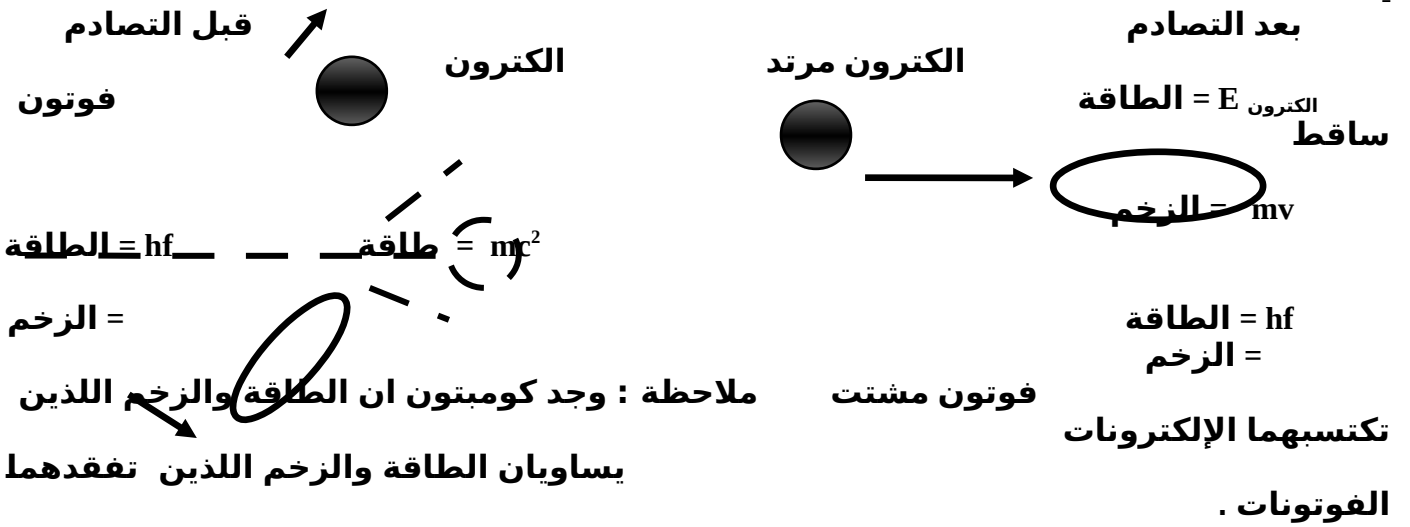
- 1 -
- 2 -
- 3 -

* تأثير كومبتون :
 - اقترح أينشتاين أن الفوتون يجب أن يكون له خاصية جسيمية أخرى هي
 * زخم الفوتون (p) :

- النص : يساوي حاصل قسمة على للفوتون .
- الصيغة الرياضية :



- سلط كومبتون أشعة (X) ذات طول موجي معلوم على هدف من الجرافيت وقاس الأطوال الموجية لأشعة (X) التي شتتها الهدف .
- لاحظ كومبتون ان فوتونات اشعة (X) فقدت طاقة وزخما .
- الازاحة في طاقة الفوتونات المشتتة يسمى : تأثير كومبتون .

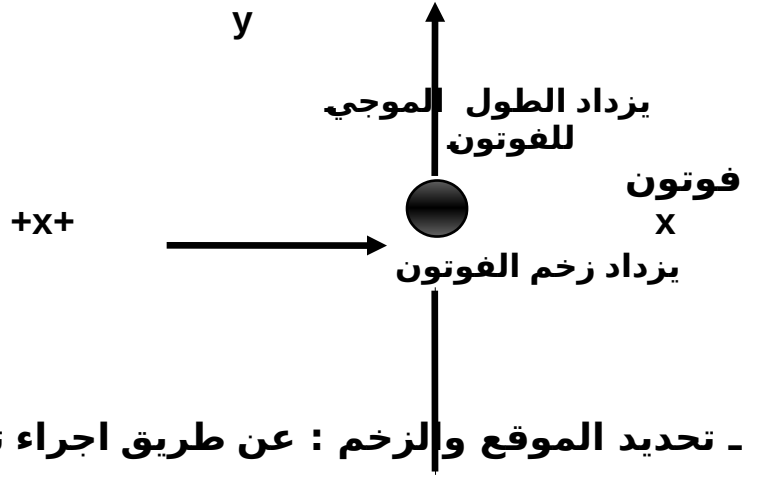
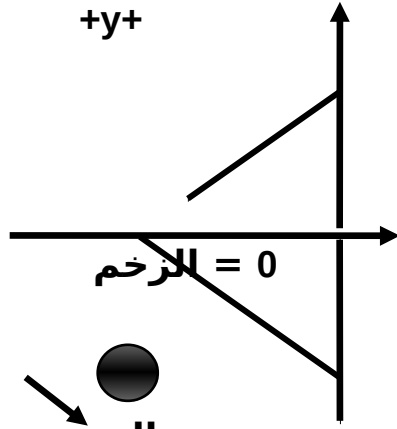


* (2 - 8) : موجات المادة :

- موجات دي برولي :
- طول موجة دي برولي :
- النص : طول موجة دي برولي المصاحبة لجسيم متحرك تساوي حاصل قسمة على الصيغة الرياضية :



- الاستنتاج : للجسيمات المادية خصائص موجية مثل * الجسيمات والموجات :
- قبل التصادم
- بعد التصادم



- تحديد الموقع والزخم : عن طريق اجراء تجربة لتحديد الجسم وقياس

- مبدأ عدم التحديد لهيزنبرج :

- النص : من غير الممكن قياس جسم وتحديد بدقة في الوقت نفسه .

- السبب في ذلك :

)	/ /	التاريخ ح	الموضوع	* 1

9) نموذج بور الذري :

- اكتشف ثومبسون ان كل ذرة تحتوي على الالكترونات سالبة الشحنة وان الذرة متعادلة كهربائيا

وخلال تلك الفترة كان هناك مجموعة من التساؤلات مثل :

1- كيف تتوزع الالكترونات سالبة الشحنة في الذرة .

2- ما هو مصدر تعادل الذرة .

3- هل هناك جسيمات موجبة الشحنة في الذرة .

- النموذج النووي :

- اعتقد ثومبسون ان المادة الثقيلة الموجبة الشحنة تملأ الذرة.

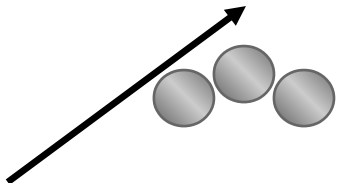
- اجرى رذرفورد تجارب فوجد ان هناك جسيمات منبعثة موجبة الشحنة وثقيلة وتتحرك بسرعات عالية وسميت هذه

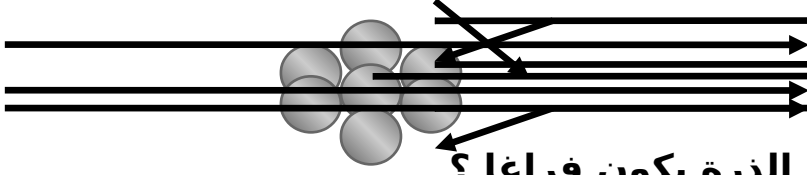
الجسيمات فيما بعد بجسيمات ورمزها () .

- تجربة رذرفورد : انظر الشكل (64) :

- استنتج رذرفورد ان معظم كتلة الذرة متمركزة في لذلك سمي نموذج رذرفورد للذرة : النموذج النووي .

- الالكترونات تكون موزعة خارجا وبعيدا عن النواة .





س / علل : معظم حجم الذرة يكون فراغا ؟
ج - لان قطر اكبر 10 مرات تقريبا من قطر

* طيف الانبعاث : انظر الكتاب (65 , 66) :

- عند تطبيق فرق جهد على عينة غاز يبعث الغاز ضوء ذو توهج خاص به مثل :
- 1 - يتوهج غاز الهيدروجين بضوء
 - 2 - يتوهج غاز الزئبق بضوء
 - 3 - يتوهج غاز النيتروجين بضوء

- نحصل على طيف الانبعاث للذرة عندما يمر الضوء المنبعث من الغاز خلال منشور أو محزوز حيود
- الجهاز المستخدم لدراسة طيف الانبعاث بتفصيل اكثر يسمى :

- الطيف المنبعث عن جسم ساخن أو عن مادة صلبة متوهجة مثل فتيلة المصباح الكهربائي هو حزمة متصلة من ألوان الطيف من الأحمر إلى البنفسجي .
- طيف الغاز يكون سلسلة من الخطوط المنفصلة ذات ألوان مختلفة .
- استخدامات طيف الانبعاث :

- 1- تحديد نوع عينة غاز مجهول بمقارنة اطواله الموجية مع الأطوال الموجية الموجودة في أطيايف العينات المعروفة.
 - 2- تحليل خليط من الغازات حيث يشير تحليل الخيوط في الصورة الى العناصر الموجودة والتراكيز النسبية لها .
- * طيف الامتصاص :

- ضوء الشمس عندما يعبر خلال الغلاف الغازي المحيط بالشمس تمتص هذه الغازات اطوالا موجيه محددة فتنتج خطوط معتمه في الطيف المرئي .
- مجموعة.....الامتصاص بواسطة الغاز تسمى : طيف الامتصاص للغاز .

- انظر الكتاب (67) .

- استخدامات التحليل الطيفي :

- 1
.....
- 2
.....
- 3
.....
- 4
.....

* نموذج بور للذرة :
س / علل : استخدام الهيدروجين في دراسة مكونات الذرة ؟

* افترض رذرفورد ان الالكترونات تدور حول النواة تماما كما تدور الكواكب
حول الشمس فكانت هذه
سلبيه كبيرة في نموذج الكواكب .

* سليات نموذج الكواكب :

- الالكترونات المتسارعة في دورانها حول النواة تشع طاقة عن طريق انبعاث موجات
كهرومغناطيسية
- سرعة معدل فقد الإلكترون الدائر حول النواة لطاقته يجعل مساره لولبيا حتى يسقط
في النواة خلال 10^{-10} s
لذلك فان نموذج الكوكب لايتفق مع قوانين الكهرومغناطيسية .

* تكمية الطاقة :

- الذرات لها كميات مكماة (أي كميات الطاقة فيها محددة) من الطاقة كل منها

تسمى :

- عندما تكون طاقة الذرة عند أقل مقدار مسموح به يقال إنها في :

- عندما تمتص الذرة كمية محددة من الطاقة فإنها تنتقل الى مستوى طاقة اعلى من
مستوى اعلى من مستوى الاستقرار
وتسمى هذه الحالة :

* طاقة الذرة :

س / مالذي يحدد طاقة الذرة ؟

- طاقة الذرة تساوي مجموع الناتجة عن قوة التجاذب بين
الإلكترونات والنواة.

- طاقة الالكترون في المستويات القريبة من النواة من طاقة الإلكترون في
المستويات البعيدة عنها .

- تكون الذرات في حالة اثاره عندما تكون الكتروناتها في مستويات طاقة أي في
مستويات عن النواة .

- افترض بور انه عندما تمتص الذرة فانها تصبح ثم تنتقل هذه الذرة
الى مستوى طاقة اقل

عندما تشع

* طاقة الفوتون المنبعث (E) :

- النص : تساوي حاصل ضرب و
او تساوي

- الصيغة الرياضية :



* تنبؤات نموذج بور :

- على الرغم من عيوب نموذج بور فإنه يصف مستويات الطاقة والأطوال الموجية للضوء
المنبعث والممتص من ذرات الهيدروجين

بصورة جيدة.

* تطور نموذج بور :

- نصف قطر مستوى إلكترون ذرة الهيدروجين (r_n) :

- النص : نصف قطر مستوى n للإلكترون يساوي حاصل ضرب
في

مقسوما على الكمية المتكونة من حاصل ضرب و مضروبة في

.....

مضروبة و

- الصيغة الرياضية :

* طاقة ذرة الهيدروجين (E_n) :

- النص : الطاقة الكلية لذرة عدد الكم الرئيس لها n تساوي حاصل ضرب
في

- الصيغة الرياضية :

* الطاقة وانتقال الإلكترون :

س / علل : طاقة الذرة في نموذج بور ذات قيمة سالبة ؟

ج - طاقة الذرة عندما يكون الإلكترون بعيدا جدا عنها وليس له طاقة حركية
تسمى اي تساوي

وتحدث هذه الحالة عندما تصبح الذرة متأينة أي عندما ينزع من الذرة .
ولأنه يجب بذل لتأيين الذرة فإن طاقة الذرة مع الإلكترون الدائر فيها يجب أن
يكون أقل من لذلك فإن
طاقة الذرة ذات قيمة سالبة .

* (2 - 9) : النموذج الكمي للذرة :

- من مستويات الطاقة الى السحابة الالكترونية :

- اقترح دي برولي ان للجسيمات خصائص تماما كما للضوء خصائص
- مبدأ عدم التحديد لهيزنبرج ينص على انه من المستحيل معرفة كل من
الإلكترون في اللحظة نفسها .

- النموذج الكمي لشروندجر يتوقع احتمالية وجود الإلكترون في فقط .

- تنبأ النموذج الكمي للذرة بان المسافة الاكثر احتمالية بين الإلكترون والنواة لذرة
الهيدروجين هي نفسه
الذي تم توقعه من خلال نموذج بور .

- السحابة الالكترونية هي : المنطقة ذات الاحتمالية العاليه لوجود فيها .

- ميكانيكا الكم هي : دراسة باستخدام

- استخدامات ميكانيكا الكم :

1- حققت نجاح كبير في توقع المعلومات التفصيلية

2- اتاحت للكيميائيين القدرة على تحديد

3- استطاع الكيميائيون من خلالها تحضير

4- تحليل تفاصيل وتطویر مصدر جدید للضوء

هو :

*** الليزرات :**

- موجات الضوء المترابطة تكون بينما تنتج موجات الضوء المختلفة في الطور



*** الانبعاث التلقائي والانبعاث المحفز :**

- عندما تكون الذرة في حالة اثاره تعود بعد وقت قصير الى حالتها المستقره باعثة فوتون له الطاقة نفسها التي كان قد امتصها وهذه العملية تسمى

س / ماذا يحدث لذرة مثارة اصلا اصطدمت بفوتون طاقته تساوي فرق الطاقة بين حالة الاثارة والحالة المستقرة ؟

ج - تعود الذرة إلى حالة الاستقرار وتبعث بفوتون طاقته تساوي فرق الطاقة بين الحالتين وهذه الحالة تسمى :

ثم يغادر الفوتونان الذرة بالتردد والطور نفسه ويكونان مترابطان وقد يصطدمان بذرات اخرى مثارة وينتج

فوتونات اخرى يكون لها الطور والتردد نفسه مع الفوتونات الاصلية وقد تستمر هذه العملية منتجة سيلا من

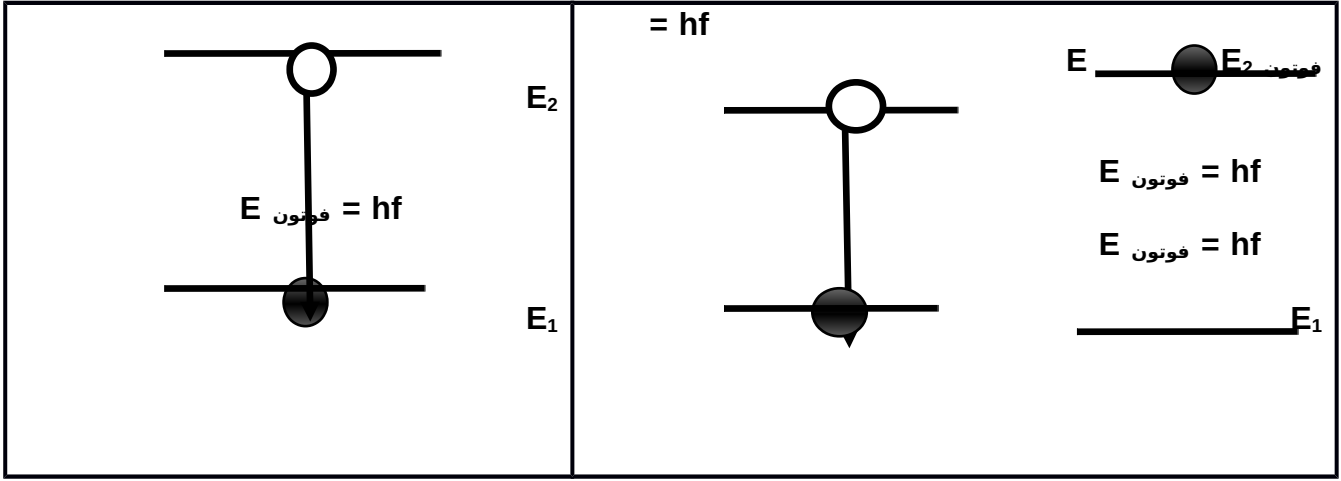
الفوتونات لها نفس الطول الموجي ولها جميعا حدود قصوى وحدود دنيا في اللحظة نفسها وهذه العملية لها

شروط محددة حتى تحدث وهي :

- 1-
- 2-
- 3-

* تم ابتكار اداة تسمى ليزر تنتج ضوء مترابط وهي اختصاراً للعبارة : (تضخيم الضوء بواسطة الانبعاث المحرض للاشعاع)

انبعاث تلقائي	انبعاث محفّز
---------------	--------------



* اثارة الذرة :

- الذرات في الليزر يمكن ان تثار او تضخ .
 حيث يمكن لومضة كثيفة من الضوء ان تستخدم لضخ الذرات وتنتج الفوتونات بواسطة الومضة لتضخ بذررات الليزر وتصبح مثارة وعند انتقال احدى الذرات المثارة الى مستوى الطاقة الادنى بانبعث فوتون يبدأ انبعث سيل من الفوتونات وهي نتيجة عملية لانبعث ومضة صغيرة او نبضة من ضوء الليزر .

- يمكن للذرات الليزرية ان تثار نتيجة التصادم مع ذرات أخرى ففي اجهزة ليزر (هيليوم - نيون) فإن التفريغ الكهربائي هو الذي يثير ذرات الهيليوم، حيث تضخم ذرات الهيليوم المثارة مع ذرات النيون لتصبح مثارة وتتحول إلى ذرات ليزرية وضوء الليزر الناتج عن هذه العملية يكون مستمرا وليس على شكل نبضات .

* انتاج الليزر :

- تركيبه :

1- أنبوب زجاجي يحصر الفوتونات المنبعثة من الذرات الليزرية .

2- على طرفي الانبوب الزجاجي مرآتان مستويتان متعاكستان احدهما عاكسة بمقدار يزيد عن 99.9 % وتعكس كل الضوء الساقط عليها تقريبا والآخرى عاكسة جزئيا وتسمح لـ 0.1 % من الضوء الساقط عليها بالمرور من خلالها .

- طريقة عمله :

- تنعكس الفوتونات المنبعثة في اتجاهي نهايتي الانبوب عملية ضخ

وترتد الى الغاز بواسطة العوده الى حالة الاستقرار
 تضخم المنعكسة اكثر محررة

فوتونات أكثر عند كل عبور بين المرايا.
 - باستمرار العملية تتكون كثافة أكبر من
 - تخرج الفوتونات من الأنبوب خلال المرآة جزئية الانعكاس
 منتجة شعاع
 - خصائص ضوء الليزر :
 حالة استقرار

- 1- يكون لان الفوتونات تنبعث في واحد .
- 2- ضوء الليزر له نفسه (احادي اللون) .
- 3- ضوء الليزر مهما ابتعد عن مصدره .
- 4- ضوء الليزر يكون لان قطر شعاعه
لايتجاوز (2 mm) .

- تطبيقات الليزر :
 1- جهاز تشغيل القرص المدمج (..... ,) .
 2- اختبار استقامة الانفاق والانابيب (علل) , لانها

- 3- امكن بواسطتها حساب المسافه بين و
- بدقة عاليه باستخدام على
- 4- تتبع مواقع من مناطق مختلفه على الارض .
- 5- قياس حركة الارضية .
- 6- اتصالات لنقل
- و بيانات و الصور
- 7- استخدامها في اجهزة
- 8- في وذلك باعادة تشكيل
- والجراحة لانه لايسبب الا فقد
- 9- في مثل و
- 10- في اجهزة لتكوين صور

* انظر صور الكتاب (81 , 82)

) / /	التاريخ	الموضوع	* 1
	ح	الفصل العاشر : الكتروليات الحالة الصلبة	

10) : التوصيل الكهربائي في المواد الصلبة

- لا تعتمد الأدوات الإلكترونية على الموصلات والعوازل الطبيعية فقط ففي
 اواخر الاربعينيات من القرن
 الماضي اخترعت ادوات الحالة الصلبة والتي قامت بوظيفة انابيب التفريغ
 وصنعت هذه الادوات من مواد

تعرف بـ مثل : و

وتعمل هذه الادوات على

* خصائصها :

.....
* نظرية الاحزمة للمواد الصلبة :

- تتحرك الشحنات الكهربائية بسهولة في في حين لا تتحرك كذلك في

- تتكون المواد الصلبة البلورية من ذرات مرتبطة معا بترتيبات منتظمة .
* حزم الطاقة :

- حزم الطاقة ذات مستويات الطاقة الدنيا او تكون مملوءة
بالكترونات مرتبطة في البلورة .

- مستويات الطاقة العليا او فيكون متاحا فيها للاكترونات
النتقال من ذرة الى اخرى .

- الفواصل الذرية للسيليكون والبلوري والكربون البلوري (الماس) تتحول إلى
حزم وحزم

يفصل بعضها عن بعض

س / علل : تسمى فجوات الطاقة مناطق الطاقة الممنوعة او المحظورة ؟

ج- لأنه لا يوجد في هذه الفجوات

- نظرية الاحزمة للمواد الصلبة : هو وصف حزمتي و

- عند درجة حرارة تكون حزمة للسيليكون مملوءة كليا
ب

وتكون حزمة فارغة تماما , وعندما تزداد درجة الحرارة تكتسب
المزيد من الالكترونات

..... طاقة كافية للقفز عن لتصل الى حزمة وتزداد
موصليّة السيليكون.

- للجرمانيوم اقل من للسيليكون وهذا يعني ان
الجرمانيوم اكثر من السيليكون عند أي درجة حرارة وبالتالي فهو
حساس جدا للحرارة في معظم التطبيقات الالكترونية مما يجعل عملية ضبط
الدوائر الكهربائية واستقرارها امرا صعبا .
موصل

- تعدّ المواد داخلها بين حزمها

والتي تكون
حزمة توصيل

* الموصلات الكهربائية :

طاقة

- المواد ذات **حزمة تكافؤ** جزئياً كالفلزات ومنها الألومنيوم

والرصاص والسيليكون توصل الكهرباء بسهولة .

- الحركة العشوائية :

تتحرك الإلكترونات في الموصلات و..... حيث تتغير اتجاهاتها
عندما تصطدم , وإذا طبّق مجال كهربائي على طول معين من سلك
فلزي فإن حركة تكون ببطء شديد باتجاه النهاية للسلك ,
وعندما ترتفع درجة الحرارة تزداد سرعة ومن ثم تزداد
تصادماتها , لذا فإنه عندما ترتفع درجة حرارة الفلز فإن
تقل و هي مقلوب لذا كلما قلت المادة
ازدادت

* العوازل :

- تكون حزمة في المادة العازلة مملوءة , في حين تكون حزمة
فارغة .

- يتعين أن يكتسب الإلكترون كمية كبيرة من كي ينتقل إلى مستوى
الطاقة التالي .

- وتوجد في العوازل فجوات طاقة مقدارها (5 eV) وهذه الطاقة

عازل

حزمة توصيل .

لا تمتلكها الإلكترونات وبالتالي لا يمكن ان تقفز عن

للوصول الى حزمة لذلك فان المادة العازلة

فجوة ممنوعة = eV E 5

لا توصل

حزمة تكافؤ

* اشياء

- تتحرك الإلكترونات بحرية أكبر في أشباه الموصلات مقارنة بحركتها في

ولكن حركتها ليست حرة كما في

- فجوة الطاقة بين حزمة التكافؤ وحزمة التوصيل تساوي (eV 1)

- تمتلك اشباه الموصلات كالسيلكون Si والجرمانيوم Ge وتساهم هذه

في ربط الذرات معا في المادة الصلبة البلورية .

- تشكل حزمة مملوءة ، كما في العوازل ، في حين تكون الفجوة الممنوعة بين

حزمة وحزمة أصغر بكثير مقارنة مع العوازل .

- بما ان الفجوة الممنوعة صغيرة جدا فانه يمكن لبعض الإلكترونات أن تصل إلى حزمة

نتيجة لطاقتها الحركية الحرارية .

- زيادة درجة حرارة اشباه الموصلات يزيد من عدد القادرة على الوصول إلى حزمة التوصيل

ومن ثم تزداد

- عندما يتحرر إلكترون من ذرة يترك مكانه

- عبارة عن مستوى طاقة فارغ في حزمة ويمكن لإلكترون موجود في حزمة التوصيل

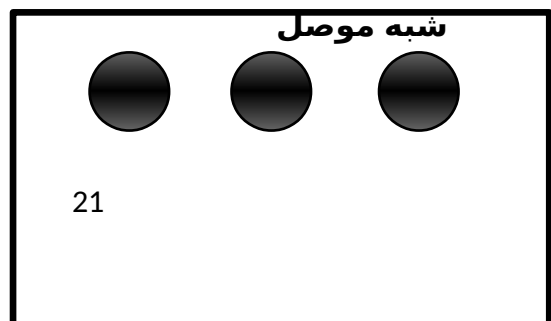
أن يقفز داخل هذه ولكنه يترك خلفه في موقعه السابق .

- تتحرك الإلكترونات الحرة السالبة في اتجاه معاكس لحركة

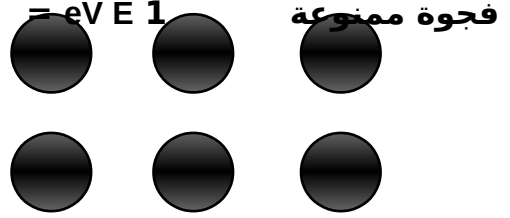
- تسمى اشباه الموصلات التي توصل نتيجة لتحرير و حراريا :

- التوصيل في منخفض جدا مما يجعل مقاومتها

حزمة توصيل .



حزمة تكافؤ



* اشباه الموصلات المعالجة :

س / علل : تضاف ذرات مانحة أو مستقبلة للإلكترونات بتراكيز قليلة إلى أشباه الموصلات النقية تسمى الشوائب ؟ -> حتى تعمل على

س / كيف يمكن زيادة موصليّة اشباه الموصلات النقية ؟

->

س / ماذا تسمى اشباه الموصلات التي تعالج باضافة شوائب ؟

->

* أشباه الموصلات من النوع السالب (n)

زرنيخ مانح

- المادة مانحة إلكترونات مانحة كالزرنيخ AS

..... المستخدم كمعالج للسليكون والناتج مادة شبه من النوع

- ترتبط أربعة من الإلكترونات الخمسة مع ذرات السيليكون

المجاورة ويسمى الإلكترون الخامس لذرة AS

- يزداد عدد أشباه الموصلات من النوع n بتوافر عدد من أكبر

من وانتشارها إلى حزمة التوصيل

الكثرون زائد حر

جاليوم

* أشباه الموصلات من النوع الموجب (p) :

مستقبل

- المادة مستقبل إلكترونات كالجاليوم Ga

..... المستخدم كمعالج للسليكون والناتج مادة شبه من النوع

- عندما تضاف ذرة السيليكون في بلورة السيليكون ترتبط

الكترونات الثلاثة مع ذرات السيليكون وينقص الكترون واحد .
- يمكن للكترونات في حزمه Si Si Si ان تسقط بسهولة في هذه الفجوات
محدثه

فجوة - يزداد التوصيل في اشباه الموصلات من النوع p وجود وفرة من
زائدة حرة

التي تنتجها ذرات المستقبل المانح .
- ملاحظات :

اشباه الموصلات من النوع p والنوع n متعادلة كهربائيا . ويستخدمان الإلكترونات
والفجوات في عملية التوصيل .

* المجسات الحرارية : _____

- صمم جهاز شبه موصل يسمى حيث تعتمد مقاومته بدرجة كبيرة
على

- استخدامه :

1- مقياس حساس

2- الكشف عن الموجات والاشعة والانواع الاخرى من الاشعاع .

* مقاييس الضوء واستخداماتها :

- تستخدم بعض المواد مثل و في مقاييس الضوئيات
يستخدمها مهندسو الازياء

في انارة

- يستخدمها المصورون والفوتو جرافيون في تعديل لالتقاط افضل
الصور .

* (2 _ 10) : الأدوات الالكترونية

- الداىودات (الوصلة الثنائية) :

- تركيبه :

- قطعة صغيرة من مادة شبه موصل من النوع موصولة بقطعة اخرى من النوع وتطلى منطقة الوصل الفلزية في كل منطقة بحيث يمكن وصل الاسلاك بها .
- يطلق على الحد الفاصل بين شبه الموصلين من النوعين اسم وتسمى الاداة الناتجة بالدايود نوع

- طريقة عمله :

- تنجذب الإلكترونات الحرة في الطرف من الوصلة نحو الفجوات الموجبة في الطرف ويتحرك كل منهما للاتحاد بالآخر , ونتيجة لهذا التدفق تمتلك المنطقة شحنة كلية موجبة بينما تمتلك المنطقة شحنة كلية سالبة .
- الطبقة الفاصلة بين شبه الموصلين تنضب فيها ناقلات الشحنة لذلك تسمى وتعد رديئة التوصيل للكهرباء .

- الدايدود المنحاز عكسيا :

- عندما يوصل الطرف السالب للبطارية بشبه الموصل من النوع والطرف الموجب بشبه الموصل من النوع يزداد عرض ولايكاد يمر تيار كهربائي خلال الدايدود وبالتالي فهو يعمل عمل

- الدايدود المنحاز اماميا :

- اذا عكس اتجاه البطارية تتجه ناقلات الشحنة و نحو ويزداد التيار .

* انظر رسومات الكتاب (107) :

* الدايدودات المشعة للضوء :

- الدايدودات المصنوعة من مزيج الجاليوم والألومنيوم مع الزرنيخ والفسفور تبعث ضوءا عندما تكون

وتسمى او LEDs .

* الترانزستورات والدوائر المتكاملة :

- تركيب الترانزستور :

- يتكون من طبقتين من مادة شبه موصله من نفس النوع تسمى

احدهما والاخرى

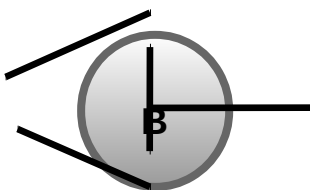
وبينهما طبقة رقيقة مركزية مصنوعة من مادة شبه موصله من نوع مخالف وتسمى هذه الطبقة

- انواع الترانزستورات :

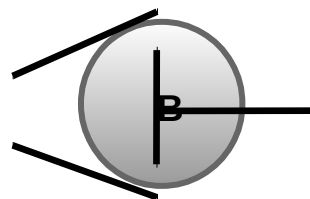
2- ترانزستور (pnp)

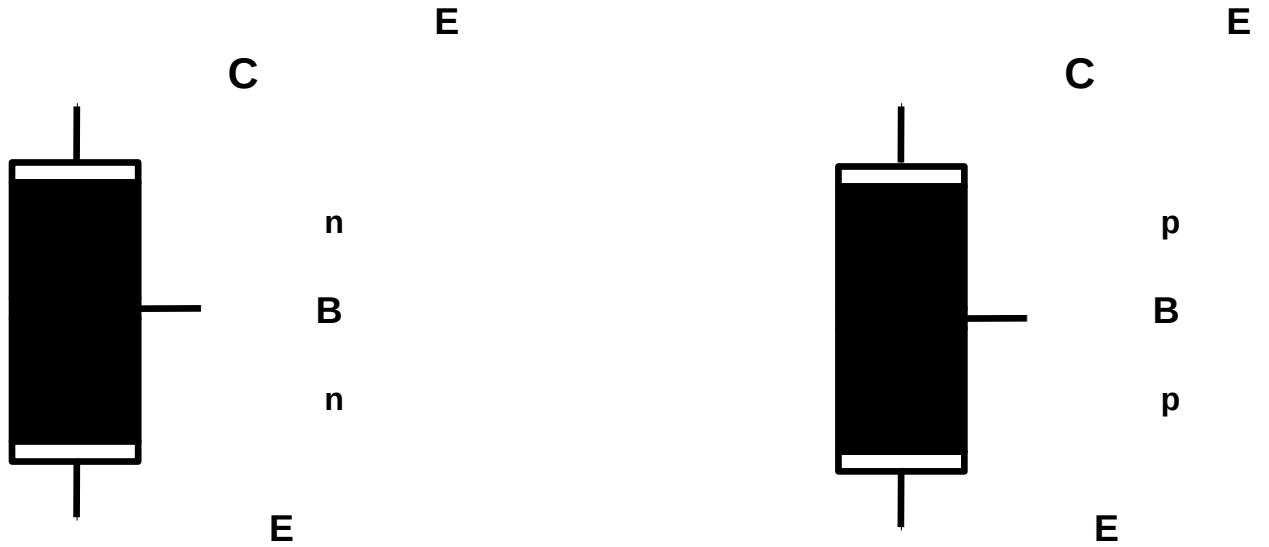
1- ترانزستور (npn)

C



C





E = الباعث

C = الجامع

B = القاعدة

- عندما يكون الدايمود الموجود بين القاعدة والباعث يؤدي الى السماح بمرور بينهما .

- استخدامات الترانزستور :

- تضخيم وتقوية الاشارات وكذلك تضخيم وتضخيم للاستخدامات العامة .

* الرقائق الميكروية (الدوائر المتكاملة) :

- تتكون من الآف و والمقاومات والموصلات وطول كل منها لايتجاوز الواحد

- الحجم الصغير للرقائق الميكروية يسمح بوضع الدوائر المعقدة في مساحة استخداماتها :

- في وفي و لزيادة سرعتها .

) / /	التاريخ	الفصل الحادي عشر : الفيزياء النووية	الموضوع	*
				1

(: النواة

- وصف النواة :

- تحتوي النواة على موجبة الشحنة و متعادلة الشحنة .

- كتلة تساوي تقريبا كتلة

* كتلة النواة وشحنتها :

- هو الجسم الوحيد المشحون داخل النواة .

- العدد الذري (Z) = عدد

- شحنة النواة الكلية = عدد ×

- كتلة كل من و تزيد بحوالي (1800) مرة على كتلة

- كتلة و تساوي تقريبا $1u$ حيث (u) هي : وحدة الكتلة الذرية .

- العدد الكتلي (A) = +

- كتلة النواة تقريبا $U \times A =$

* حجم النواة :

- قطر النواة يساوي تقريبا $m^{14} = 10$, وللذرة المثالية نصف قطر اكبر 10000 مرة من قطر النواة .

* س / هل لجميع العناصر العدد الكتلي نفسه ؟

- باستخدام جهاز وجد انه يمكن ان يكون لذرات العنصر الواحد كتلا مختلفه .

- امثلة :

- ذرة النيون الطبيعية تحتوي على 10 بروتونات و 10 نيوترونات في النواة , وهناك انواع

اخرى منها تحتوي نواتها على 12 نيوترون , هذان النوعان من الذرات

يسميان

- تسمى نواة النظير

- جميع نويدات العنصر لها نفس العدد من ولكن لها اعداد مختلفة من

- جميع نظائر العنصر المتعادل كهربائيا لها نفس العدد من حول النواة .

نظائر الهيدروجين

نظائر الهيليوم



* متوسط الكتلة :

- الكتلة المقيسة لغاز النيون هي $20.183 u$ وهذا الرقم يعرف بمتوسط كتلة

نظائر النيون الموجوده طبيعيا .

- لوصف النظير يستخدم الرمز Z المنخفض عن يسار رمز العنصر ليمثل العدد

الذري .

- يكتب الرمز العلوي A عن يسار رمز العنصر ليمثل العدد الكتلي ويكون على الشكل التالي :

حيث X هو رمز العنصر .

- امثلة :

1 - الكربون 2 - نظيرا النيون

س / مالذي يحافظ على نيوكليونات النواة معا ؟

- النواة تتكون من موجبة الشحنة و متعادلة الشحنة وكان من المتوقع ان تسبب قوى التنافر

الكهرومغناطيسية بين البروتونات تباعد بعضها عن بعض , ولكن هذا لا يحدث بسبب وجود متبادلة وقوية داخل النواة .

* القوة النووية القوية :

- تعريفها : هي القوة التي تؤثر بين و الموجوده في النواه والقريبة جدا الى بعض .

- القوة النووية القوية هي قوة تزيد 100 مرة عن قوى الكهرومغناطيسية . هذه القوة تؤثر بين و وكذلك بين و

وايضا بين و

- تسمى البروتونات والنيوترونات والقوة النووية الهائلة تحافظ على بقاء في النواة .

- لاجراج خارج النواة يجب بذل للتغلب على قوى التجاذب .

- طاقة النواة المجمعة تكون اقل من مجموع طاقات البروتونات والنيوترونات المنفردة .

- يتحول فرق الطاقة للنواة الى

س / علل : طاقة الربط تكون سالبة ؟

ج -

* طاقة الربط النووية :

- بين اينشتاين ان كل من الطاقة والكتلة متكافئتان لذلك يمكن التعبير عن طاقة الربط على شكل كمية مكافئة من الكتلة .

- الطاقة المكافئة للكتلة (E) :

- التعريف : الطاقة المحتواه في المادة تساوي حاصل ضرب في

.....

- الصيغة الرياضية :



- وحدة القياس :

ملاحظة : (1u) من الكتلة = (931.49 Mev) من الطاقة .

- الفرق بين مجموع كتل النيوكليونات المفردة المكونة للنواة والكتلة الفعلية لها يسمى

- كلما زاد العدد الكتلي A تكون النواة اقل استقرارا وتصبح طاقة الربط النووية اكثر سالبة .

* (2 _ 11) الاضمحلال النووي والتفاعلات النووية :

- المواد المشعة هي : المواد التي تطلق منبعثة .

- بسبب انبعاث جسيمات من هذه المواد فقد قيل بأن النواة تضمحل حيث تنتقل من حالة أقل استقرارا إلى حالة أكثر استقرارا تلقائيا .

- الاضمحلال الاشعاعي :

- اكتشف العالم رذرفود ان مركبات اليورانيوم تنتج ثلاثة انواع مختلفة من الاشعاع وفصل بينها اعتمادا على قدرتها على اختراق المواد واطلق عليها اسم اشعاعات :

و و

وجه المقارنة	اضمحلال الفا (α)	اضمحلال بيتا (β)	اضمحلال جاما (γ)
تركيبه	نواة هيليوم	الكترونات تنبعث من النواة وذلك بتحول الى	فوتونات ذات طاقة عالية
عدد الكتلة A	ينقص بمقدار.....
العدد الذري Z	ينقص بمقدار.....	يزداد بمقدار
عدد النيوترونات	ينقص بمقدار.....	ينقص بمقدار
التحولات الناتجة	يتحول العنصر الى عنصر مختلف	يتحول العنصر الى عنصر مختلف مع ظهور جسيم يسمى) (لايحدث تحول في النواة لان اشعاع جاما عبارة عن اعادة توزيع للطاقة داخل النواة

امثلة	يتحول الى	يتحول الى	
القدرة على النفاذ حيث يتوقف عند اصطدامها بصفيحة رقيقة من الورق حيث يتوقف عند اصطدامها بصفيحة رقيقة من الورق حيث يلزم سمك عدة سنتيمترات من الرصاص لايقافها

* التفاعلات والمعادلات النووية :

- يحدث التفاعل النووي عندما تتغير النواة او عدد
او فيها .

- يمكن وصف التفاعلات النووية باستخدام : الكلمات او التمثيل البياني او المعادلات مثل :

1- انبعاث جسيم الفا : $\rightarrow + \dots\dots\dots$

2- انبعاث جسيم بيتا : $\rightarrow + \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$

* عمر النصف :

- تعريفه : هي الفترة الزمنية اللازمة لاضمحلال اي كمية من نظير العنصر المشع .

- مثال :

عمر النصف لنظير الراديوم = 1600 سنة , وبالتالي فان كل 1600 سنة سوف يضمحل نصف كمية الراديوم الى عنصر اخر وهو الرادون وبعد 1600 سنة اخرى سوف يضمحل نصف كمية الراديوم المتبقية .

- عمر نصف الكمية المتبقية :

- التعريف : كمية النظير المشع المتبقية في عينة تساوي حاصل ضرب

.....

(في الثابت 2 / 1) مرفوعا للأس t , حيث t عدد اعمار النصف التي

انقضت .

- الصيغة الرياضية :



- استخدامات اعمار النصف للنظائر المشعة :

1- ايجاد عينة من مادة عضوية بقياس كمية الكربون 14 المتبقية .

2- حساب اعتمادا الى اضمحلال اليورانيوم الى الرصاص .

* النشاطية (معدل الاضمحلال) :

- التعريف : هي عدد المشعة كل ثانية .

- نشاطية اي عينة ترتبط مع عمر النصف , فعمر النصف الاقصر يعني نشاطية

- وحدة قياس النشاطية في النظام العالمي هي :

* النشاط الاشعاعي الاصطناعي :

- يمكن انتاج نظائر مشعة من النظائر المستقره بقذفها بجسيمات الفا او بروتونات او الكترونات او اشعة جاما .

- يمكن للانوية المشعة ان تبعث جسيمات الفا او بيتا او اشعاع جاما بالاضافة الى النيوتريو او الانتيوتريو

او البوزترون وهو : الكترون موجب الشحنة () .

- استخدامات النظائر المشعة الاصطناعية :

- تستخدم النظائر المشعة المنتجة اصطناعيا في البحوث حيث يعطى المريض نظائر مشعة

تمتصها اعضاء محده من الجسم ويستخدم الاطباء عداد الاشعاع لمراقبة الاشعاع في العضو الخاضع للعلاج

- يستخدم انبعاث البوزترون في عملية التصوير الاشعاعي المقطعي او التصوير الطبقي (PET) للدماغ .

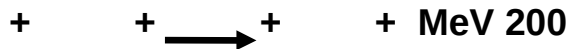
- يستخدم اشعاع جاما للعلاج من السرطان وذلك بتدمير الخلايا السرطانية .

- يستخدم نظير اليود المشع لتحقق به الغدة الدرقية المصابة بالسرطان .

* الانشطار النووي :

- تعريفه : هو انقسام الى نواتين او اكثر وذلك بقذفها مما يؤدي الى انتاج طاقة كبيرة .

- مثال : نواة نظير اليورانيوم تنشط الى نواتي عنصري الباريوم والكربتون عند قذفها بالنيوترونات على حسب المعادلة التالية :



- عندما يحدث النيوترون الواحد انشطارا نوويا فان ذلك الانشطار

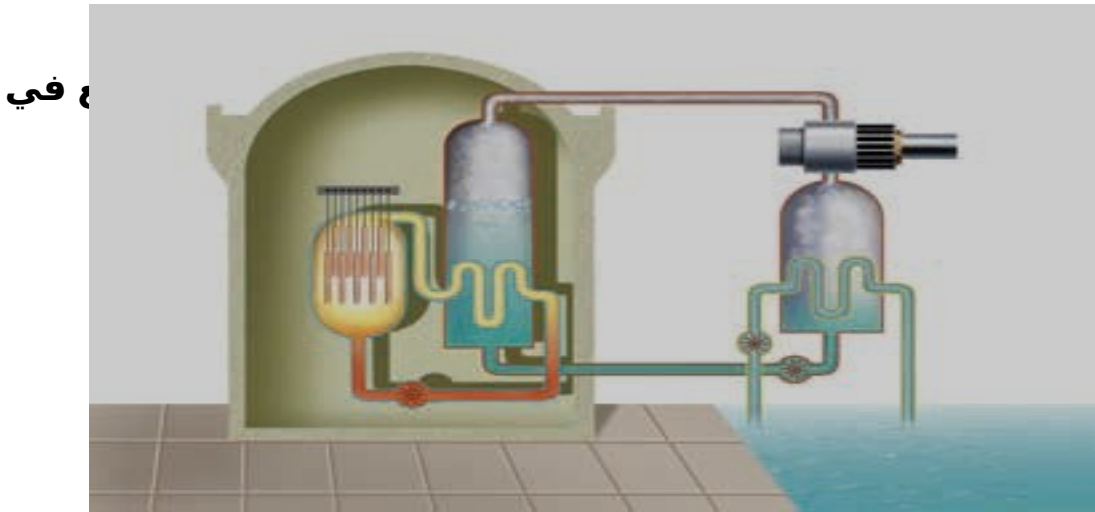
يحرر نيوترونات وكل منها

يحدث انشطارات جديدة .

- هذه العملية المستمرة في تفاعلات الانشطار المتكررة والتي تحرر

نيوترونات تسمى

- انظر الكتاب (138) .



* المفاعلات ال

- للسيطرة علم

مهدئ وهي ماد

ان تبطلئ النيو

- مفاعل الماء المضغوط هو أحد أنواع المفاعلات النووية المستخدمة في الولايات المتحدة الأمريكية .

- يتم غمر قضبان الماء الذي يهدئ المفاعل وينقل الطاقة الحرارية بعيدا عن انشطار اليورانيوم .

- توضع قضبان من فلز الكاديوم بين قضبان اليورانيوم
حتى

- علل : تسمية قضبان التحكم بهذا الاسم ؟

→

- يضخ الماء المحيط بقضبان اليورانيوم الى مبدل الحرارة فيسبب غليان ماء اخر منتجا بخارا يعمل على ادارة توربينات موصولة بمولدات لتوليد الطاقة الحرارية .

- بعد سنة تقريبا يتم تغيير قضبان اليورانيوم المشعة وتخزن في مواقع آمنة لانها مخلفات اشعاعية .

* الاندماج النووي :

- تعريفه : هو اندماج انوية كتلها لتكوين نواة ذات كتلة

- العمليات التي تحدث في الشمس هي مثال على عملية الاندماج النووي .

- في الشمس تندمج اربعة انوية هيدروجين (بروتونات) خلال عدة مراحل لتكوين نواة هيليوم واحدة .

- لا تحدث تفاعلات الاندماج إلا عندما يكون للأنوية كميات هائلة من الطاقة الحرارية للتغلب على قوى

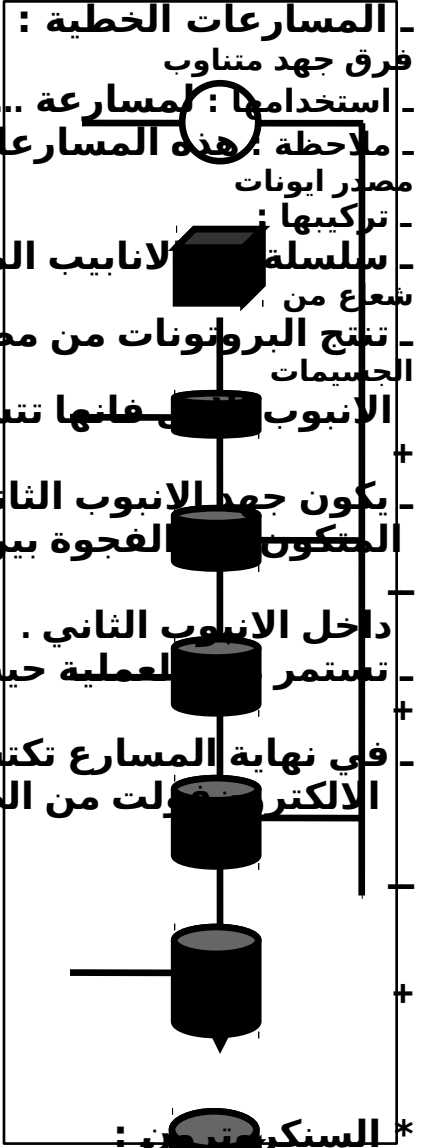
التنافر بين النوى المشحونه .

- في القنبلة الهيدروجينية او القنبلة الحرارية النووية نحصل على درجات الحرارة العالية اللازمة لاجداث

التفاعل الاندماجي من انشطار اليورانيوم او القنبلة الذرية .

- انظر الشكل (140) :

* (3 _ 11) وحدات بناء المادة :



المسارعات الخطية :

فرق جهد متناوب

استخدامها : لمسارعة او فقط .

ملاحظة : هذه المسارعات تعمل على تسارع الجسيمات

مصدر ايونات

تركيبها :

سلسلة من الانابيب المجوفة داخل حجرة طويلة مفرغة .

شعاع من

تنتج البروتونات من مصدر ايوني وعند تطبيق جهد سالب على

الجسيمات

الانابيب فانها تتسارع .

يكون جهد الانبوب الثاني سالبا بالنسبة للأول فيعمل المجال الكهربائي

المكون الفجوة بين الانبوبين على البروتونات

داخل الانبوب الثاني .

تستمر العملية حيث البروتونات بين كل زوج من الانابيب .

في نهاية المسارع تكتسب البروتونات او

الإلكترونات من الطاقة .

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

تصطدم بها وتبعث عند تعرضها للإشعاع او عندما تتعرض الى

- من الطرق المستخدمة في الكشف عن الاشعاعات ايضا :

- عداد جايجر - حجرة غيمة ولسون - حجرة الفقاعة - حبرات سلك - الكاشف التصادمي والذي يرصد

ربع مليون تصادم للجسيم في الثانية الواحدة ويعمل كآلة تصوير ولتكوين صور حاسوبية لحالات التصادم .

* ضد يد المادة :

- مثل الالكترتون والبوزترون حيث لهما نفس ومقدار ومع ذلك فان

اشارتي شحنتيهما وعند اصطدامهما فان كل منهما يفني الاخر وينتج عن ذلك

طاقة على شكل

* الجسيمات :

- قادت تجارب العلماء التي اجريت على مسارعة الجسيمات الى اكتشاف المزيد من الجسيمات مثل :

- النيوتريينو : جسيم صغير ينبعث مع جسيم

- الميون :

- بيون : يحمل القوة النووية خلال الفراغ , (لا يحمل القوة النووية القوية) . * النموذج المعياري :

- البروتونات والنيوترونات والبيونات ليست جسيمات بل هي مكونة من مجموعة

من الجسيمات تسمى

- الجسيمات مثل البروتونات والنيوترونات تتكون من ثلاثة

تسمى

- الالكترونات والنيوتريونات تنتمي الى عائلة مختلفة تسمى

- يعتقد العلماء الان وجود ثلاث عائلات من الجسيمات الاولية وهي :

..... , ,

- الزوج المكون من الكوارك وضديد الكوارك يسمى او

- : اسم يطلق على حامل قوة الجاذبية الأرضية الذي لم يكتشف حتى الان .

- هذا النموذج من مكونات المادة يسمى

* البروتونات والنيوترونات :

- تتكون النيوكليونات (البروتونات والنيوترونات) من ثلاثة كواركات .

النيوترون	البروتون	
		مكوناته
يتكون من كوارك واحد علوي u واثنين من الكواركات السفلية d	يتكون من اثنين من الكواركات العلوية u وكوارك سفلي واحد d	
		شحنته
مجموع شحنة كواركات	مجموع شحنة كواركات	

() e = 0	e = e+ ()	
..... = n = P	رمزه

* التحولات بين الكتلة والطاقة :

- يمكن حساب كمية الطاقة التي تتولد نتيجة فناء جسيم من باستخدام معادلة اينشتاين : $E = m c^2$

- يمكن ان يحدث معكوس الفناء أي ان يمكن ان تتحول الى

- اذا عبر اشعاع جاما بالقرب من نواة فقد ينتج زوج من

و وذلك على حسب المعادلة : $e^+ + e^- \rightarrow \gamma$

- يسمى تحول الطاقة الى الجسيمات الزوج (مادة وضديد المادة) :

- لا يمكن ان تحدث هذه التفاعلات منفردة (السبب) : لأنها لا تحقق قانون

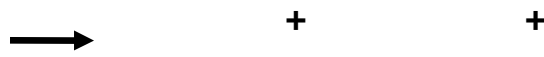
* حفظ الجسيم :

- عند اصطدام الجسيم وضديده فان كل منهما يعني الاخر ويتحولان الى فوتونات او الى زوج من جسيم وضديد جسيم اخف والى طاقة .

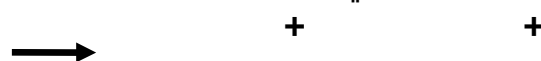
* اضمحلال بيتا والتفاعل الضعيف :

- في عملية اضمحلال النيوترون يتحول النيوترون الى بروتون مع انبعاث جسيم بيتا (الكترون سالب)

ونيوترينو (جسيم كتلته صغيرة جدا وعديم الشحنة) وتكتب معادلة اضمحلال النيوترون كالتالي :



- عند اضمحلال البروتون الحر فانه يتحول الى نيوترون داخل النواة مع اطلاق بوزترون ونيوترينو على حسب المعادلة التالية :



- إن انحلال النيوترونات إلى بروتونات، وانحلال البروتونات إلى نيوترونات لا يمكن تفسيره بواسطة

القوة القوية بل يشير الى انه يجب ان يكون هناك تفاعل اخر وهي :

- التجارب الاخيرة اثبتت ان للنيوترينات كتلة على الرغم من انها اقل من أي كتلة جسيم معروف .

*** اختبار النموذج المعياري :**

- الكواركات واللبتونات تنفصل إلى ثلاثة عائلات وهي :

**1- عائلة اليد اليسرى وهي العالم المحيط بنا حيث يتكون من الجسيمات
(.....)**

**2- المجموعة الوسطى وهي جسيمات توجدي الاشعة الكونية وتنتج بطريقة روتينية
في**

**3- عائلة اليد اليمنى : يعتقد انها كانت مستثارة قليلا خلال اللحظات الاولى للانفجار
العظيم ونتجت عن تصادمات**

**- التركيب الرياضي لنظريات التفاعل الضعيف والتفاعل الكهرومغناطيسي
متماثلان والنظريات الحالية المتعلقة**

**بأصل الكون تتوقع ان انهما كانتا متحدتين في قوة واحدة
تسمى**
