

ملخص فيزياء 3 شامل الترم الثالث



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الثالث الثانوي ← فيزياء ← الفصل الثالث ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 06:26:53 2025-06-04

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة
فيزياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث الثانوي



صفحة المناهج
السعودية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث الثانوي والمادة فيزياء في الفصل الثالث

اختبار نهائي المسار العلمي مقررات

1

تجميع مسائل فيزياء نهائي

2

مراجعة نهائية محلولة

3

أسئلة اختبار نهائي الدور الأول 1446هـ

4

مشروع فيزياء تطبيقات العدسات

5

ملخص الفيزياء 3-3

ثالث ثانوي مسارات

الفصل الدراسي الثالث

2025

2024



موقع المناهج السعودية

الحث الكهرومغناطيسي Electromagnetic induction

الفصل 1

الحث الكهرومغناطيسي :

لم يكن في حسابان احد قبل عام ١٨٣١ م أنه يمكن توليد الكهرباء من غير البطاريات الكيميائية إلا أن اكتشافا لمايكل فاراداي في ذلك العام غير هذا التفكير!!!

فقد وجد العالم فاراداي أنه اذا وضع جزء من سلك حلقة دائرة كهربائية داخل مجال مغناطيسي (لا تحتوي علي مولد) فإنه يتولد تيار كهربائي داخل الدائرة الكهربائية .

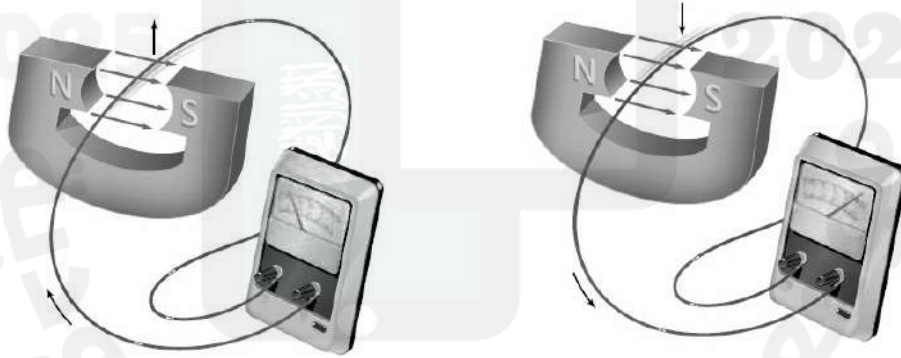
لاحظ أن التيار الكهربائي في السلك لا يتولد إذا كان :

- ١- السلك ساكنا
- ٢- تحريك السلك باتجاه موازي للمجال المغناطيسي

بينما يتولد التيار الكهربائي :

١- إذا تحرك السلك إلي أعلى في المجال المغناطيسي فيتولد تيار باتجاه معين

٢- اذا تحرك السلك إلي الأسفل في المجال المغناطيسي فيتولد تيار باتجاه معاكس للإتجاه السابق .



يسمى التيار الكهربائي في هذه الحالة (تيار كهربائي حثي)

القوة الدافعة الكهربائية :

- تعلمنا سابقاً أنه لا يمر تيار كهربائي إلا إذا كانت الدائرة مغلقة وهناك بطارية (وفائدة البطارية أنها تضمن استمرار وجود فرق في الجهد حتى يحدث انتقال للشحنات من الجهد المنخفض إلى الجهد العالي) .

ملاحظات على القوة الدافعة الكهربائية :

- فرق الجهد المبذول من البطارية يسمى القوة الدافعة الكهربائية EMF
- القوة الدافعة الكهربائية هي فرق جهد وليست قوة.
- تسمى القوة الدافعة الكهربائية في تجربة فاراداي بالقوة الدافعة الحثية وتعطى من هذا القانون :

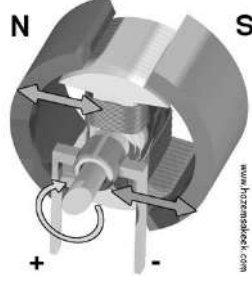
$$EMF = BLv (\sin \theta)$$

حيث :

EMF / القوة الدافعة الكهربائية ، **L** / طول السلك ، **B** / شدة المجال المغناطيسي ،
V / سرعة حركة السلك داخل المجال المغناطيسي ، **θ** / زاوية حركة السلك داخل المجال المغناطيسي

③ المولدات الكهربائية :

المولد الكهربائي (الدينامو) يحول الطاقة الميكانيكية إلى طاقة كهربائية



تركيبه :

- ١- ملف نحاسي ملفوف حول قلب معدني قابل للدوران
- ٢- مغناطيس قوي على شكل حرف U .

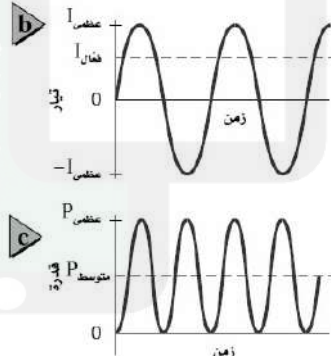
طريقة عمله :

- ١- يثبت الملف داخل المجال المغناطيسي بحيث يكون حر الحركة .
- ٢- خلال دورانه يقطع خطوط المجال المغناطيسي فتتولد قوة دافعة كهربية حثية وبالتالي تيار كهربائي حثي

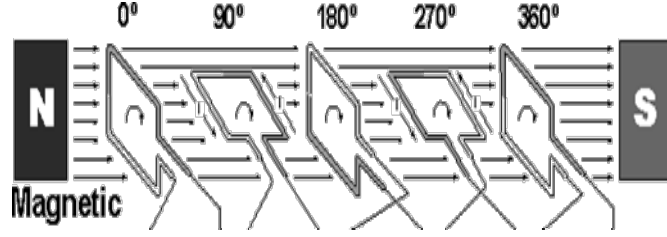


ملاحظات :

- عند وصل المولد الكهربائي بدائرة مغلقة تنتج القوة الدافعة الكهربائية الحثية تيارا كهربائيا.
- تتغير قيمة التيار من قيمة عظمى الى قيمة صغرى كلما اتمت الحلقة دورة كاملة



- نحصل على أكبر قيمة للتيار عندما تكون حركة الحلقة عمودية على اتجاه المجال المغناطيسي



- مع استمرار الحلقة في الدوران تقل عدد الخطوط التي تمر عبر الحلقة فيقل التيار الكهربائي إلى أن تصبح قيمته صفر وبالتالي يكون التيار أكبر ما يمكن عندما تكون الحلقة بوضع عمودي وأقل قيمة للتيار عندما تكون الحلقة موازي لخطوط المجال المغناطيسي

أنواع التيارات الكهربائية :

١- التيار المستمر D.C :

هو التيار الكهربائي الذي يتدفق بشكل ثابت من القطب السالب إلى الموجب من مصدر توليد التيار الكهربائي .
مثل التيار المتدفق من البطارية الجافة .

٢- التيار المتناوب A.C :

هو التيار الذي يتدفق بشكل متناوب من السالب إلى الموجب مرة ومن الموجب إلى السالب مرة أخرى من مصدر توليد الطاقة الكهربائية

مثل التيار المتدفق من مولد كهربائي .

سمي التيار المتناوب بهذا الاسم لأن الملف الذي يقطع المجال المغناطيسي يغير اتجاهه خلال عملية الدوران مما يعني تغيير اتجاهه في كل مرة يدور فيها الملف نصف دورة وبالتالي يتغير القطب الموجب والسالب في كل مرة .

مولدات التيار المتناوب :

- تسمى المولدات التي يتغير فيها التيار بين صفر وبين قيمة عظمى بمولدات التيار المتناوب .
- يوصف التيار المتناوب والجهد المتناوب بدلالة التيار الفعال والجهد الفعال (أو متوسط الجذر التربيعي RMS) بدلا من الإشارة إلى القيمة العظمى لهما حيث:

التيار الفعال	الجهد الفعال
$I_{\text{فعال}} = \frac{\sqrt{2}}{2} I_{\text{عظمى}}$	$V_{\text{فعال}} = \left(\frac{\sqrt{2}}{2} \right) V_{\text{عظمى}} = 0.707 V_{\text{عظمى}}$

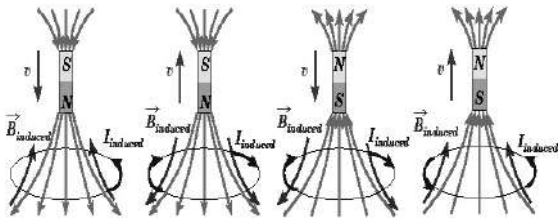


قانون لنز :

اتجاه التيار الحثي يعاكس المجال المغناطيسي الذي سببه .

تفسير قانون لنز :

من الشكل المقابل :

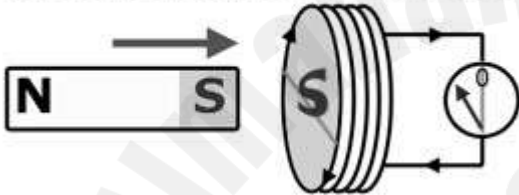


إذا قرب القطب الشمالي لمغناطيس ملف تتولد قوة دافعة كهربائية حثية في الملف تمنع اقتراب القطب الشمالي بحيث يصبح طرف الملف قطبا شماليا أيضا وبالتالي يمنع تزايد التيار التأثيري كذلك الأمر يحدث بالنسبة للقطب الجنوبي.

ممانعة التغير : (تطبيق قانون لنز) :

في الشكل المقابل :

movement against repulsion



عند تقرب قطب جنوبي لمغناطيس من الطرف الأيسر لملف

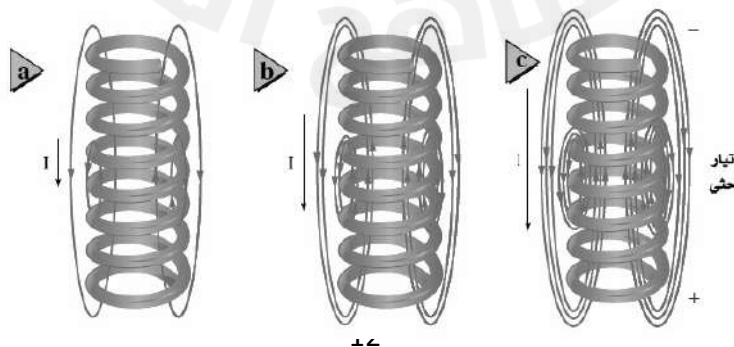
يتغير المجال المغناطيسي

فيتولد تيار حثي يعاكس هذا التغير تبعاً لقانون لنز

أي سيصبح الطرف الأيسر للملف قطب جنوبي

② الحث الذاتي :

في الشكل المقابل لاحظ أن التيار من **a** إلى **b** إلى **c** يتزايد في السلك وبالتالي فإن المجال المغناطيسي يتزايد معه فيتولد قوة دافعة كهربائية عكسية تولد تيارا حثيا يقاوم تغيرات التيار الذي أحدثه وتسمى هذه الظاهرة بالحث الذاتي .



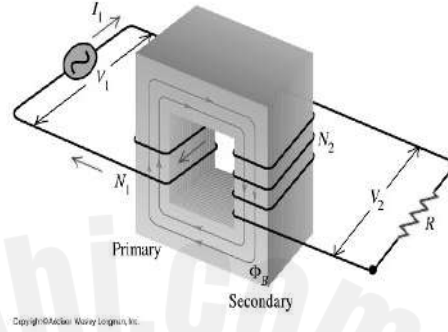
المحولات الكهربائية :

الغرض منه

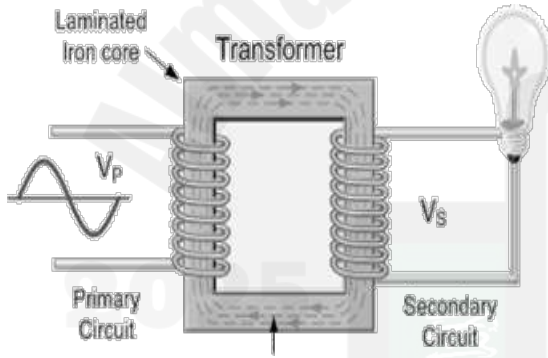
تغير قيمة الجهد الكهربائي إما زيادة (يسمى محول رافع للجهد) أو نقصاً (ويسمى خافض للجهد)

تركيبه

- ١) ملفان أحدهما ابتدائي والآخر ثانوي. أحدهما عدد لفاته أكثر من الآخر.
- ٢) الملف المتصل بالمصدر الكهربائي يسمى الملف الابتدائي والملف المتصل بالجهاز يسمى الملف الثانوي.
- ٣) قلب حديدي ، و يكون الملف الثانوي في جانب والملف الابتدائي في الجانب.



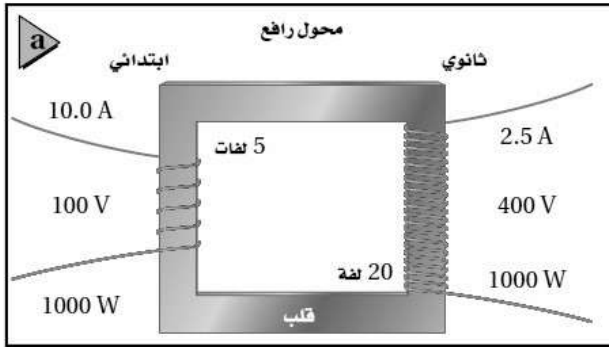
مبدأ عمله :



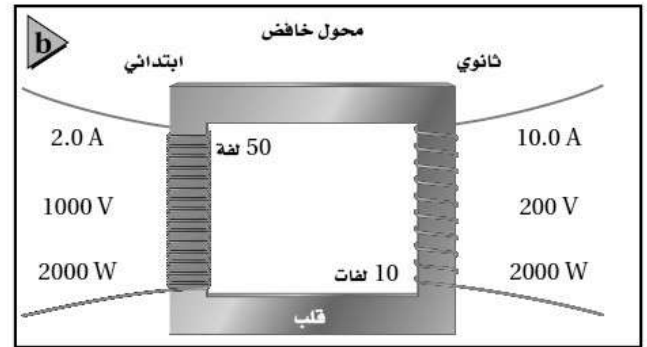
- ١- يتم توصيل الملف الابتدائي بمصدر للتيار المتناوب .
- ٢- ينشأ عن تغير التيار مجال مغناطيسي متغير .
- ٣- ينقل هذا التغير عبر القلب الحديدي إلى الملف الثانوي .
- ٤- تتولد فيه قوة دافعة كهربائية حثيه .
- ٥- يسمى هذا التأثير بالحث المتبادل .

قانون المحول الكهربائي :

$$\frac{I_s}{I_p} = \frac{V_p}{V_s} = \frac{N_p}{N_s} \quad \leftarrow \quad \frac{\text{الجهد الثانوي}}{\text{الجهد الابتدائي}} = \frac{\text{عدد لفات الملف الثانوي}}{\text{عدد لفات الملف الابتدائي}}$$



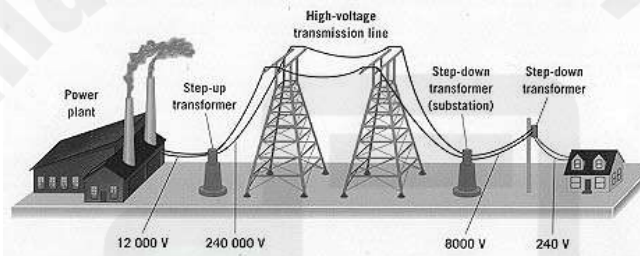
٢- محول رافع للجهد إذا كان الجهد الثانوي أكبر من الجهد الابتدائي



١- محول خافض للجهد إذا كان الجهد الابتدائي أكبر من الجهد الثانوي

الاستعمالات اليومية للمحولات الكهربائية:

تستخدم المحولات الرافعة للحصول على جهود كهربائية قد تصل إلى 480000 فولت وعندما تصل إلى المستهلك تستخدم محولات خافضة لتزويده بجهود منخفضة تناسب الأجهزة المنزلية



الكهرومغناطيسية Electromagnetism

الفصل 2

الموجات الكهرومغناطيسية

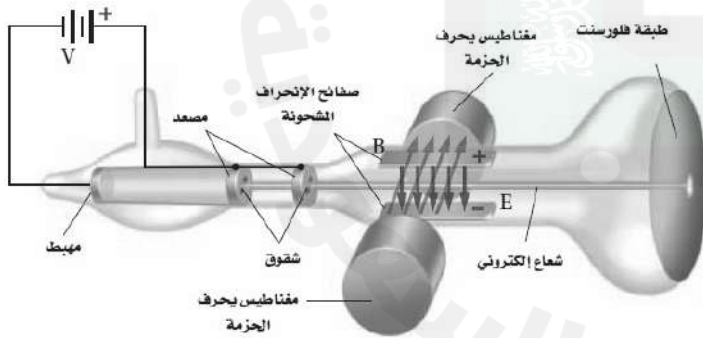
- تتكون من مجالات كهربائية ومغناطيسية تنتشر في الفضاء
- سبب نشأة الموجات الكهرومغناطيسية هو (حركة الإلكترون) ، لأن شحنة الإلكترون تنتج مجالات كهربائية ومجالات مغناطيسية

① كتلة الإلكترون :

كيف يمكن قياس كتلة جسم صغير جداً لا يمكن رؤيته بالعين المجردة ولا يمكن قياسه حتى بأكثر الموازين الحساسة ؟

تطلب الحل سلسلة من الاكتشافات

- ١- العالم روبرت ميليكان كشف أول السلسلة حيث تمكن تعليق قطرة الزيت داخل مجال كهربائي وموازنتها ليتمكن من قياس شحنة الإلكترون $q = 1.602 \times 10^{-19}$
- ٢- ثم تمكن العالم طومسون من تحديد نسبة شحنة الإلكترون إلى كتلته q/m
- ٣- ومن شحنة الإلكترون ونسبة الشحنة للكتلة تم حساب كتلة الإلكترون

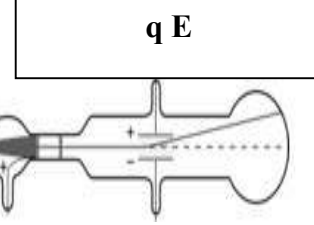


تجارب طومسون مع الالكترونات :

- استخدم أنبوب أشعة المهبط
 - وهو جهاز يولد حزمة الكترونات
 - ومن الجهاز قاس النسبة بين شحنة الإلكترون إلى كتلته
- ١- تنبعث الالكترونات من المهبط وتتسارع نحو المصعد
 - ٢- تمر بعض هذه الالكترونات من خلال شقوق موجودة في المصعد لتشكل حزمة ضيقة
 - ٣- عندما تصل هذه الالكترونات إلى نهاية الأنبوب تصطدم بطلاء فلورسنت فتسبب توهجها

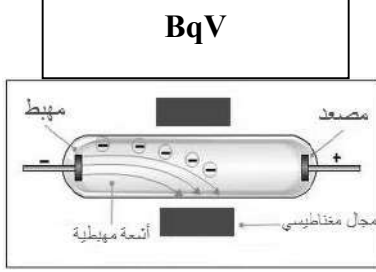
إذا مرت حزمة الالكترونات بمجال كهربائي :

يتم توليد المجال الكهربائي عن طريق صفيحتين مشحونتين متعامدة مع اتجاه حزمة الالكترونات
ينتج المجال الكهربائي قوة تؤثر على الالكترونات تسبب انحرافها نحو الصفيحة الموجبة ومقدارها



إذا مرت حزمة الالكترونات بمجال مغناطيسي :

ينتج المجال المغناطيسي عن طريق مغناطيسين كهربائيين .
اتجاهه متعامد على كلاً من اتجاه الحزمة و المجال الكهربائي
ينتج المجال المغناطيسي قوة تؤثر على الالكترونات تسبب انحرافها نحو الأسفل ومقدارها



يمكن تعديل المجالين الكهربائي والمغناطيسي بحيث تسلك حزمة الالكترونات مساراً مستقيماً دون أن ينحرف عندما تكون القوة المغناطيسية مساوية للقوة الكهربائية

$$\nu = \frac{Eq}{Bq} = \frac{E}{B} \quad \text{وبحل المعادلة لحساب } \nu$$

$$BqV = qE$$

أي

إذا فصل المجال الكهربائي :

تبقى القوة الناتجة عن المجال المغناطيسي فقط

اتجاه هذه القوة عمودي على اتجاه حركة الالكترونات مما يؤدي انحرافاً فتسلك الالكترونات مساراً دائرياً نصف قطره r
ومن قانون نيوتن الثاني للحركة تصبح القوة المغناطيسية

$$Bqv = \frac{mv^2}{r}$$

من هذا القانون نحسب كتلة الإلكترون بالمعادلة :

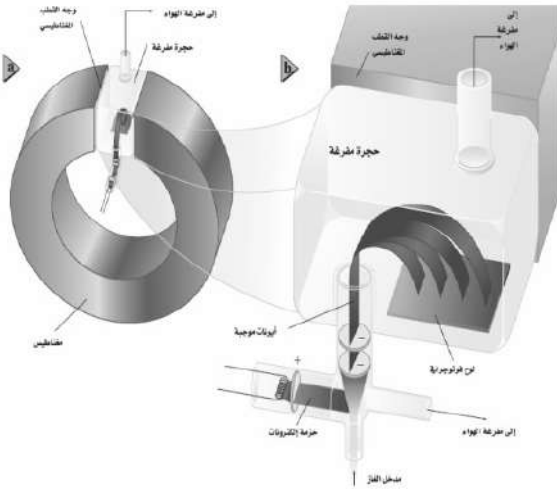
$$m = \frac{q B r}{v}$$

حيث v هي سرعة الالكترونات
 r هي نصف قطر مسار الالكترونات

ومن هذا القانون حسب طومسون كتلة الإلكترون $m = 9.11 \times 10^{-31} \text{ kg}$

② مطياف الكتلة :

لاحظ العالم طومسون عندما وضع غاز النيون في أنبوب الأشعة المهبطية توهج نقطتين مضيئتين على الشاشة بدلا من نقطة واحدة واستنتج أن الذرات المختلفة من العنصر نفسه لها الخصائص الكيميائية متماثلة لكن لها كتل مختلفة



النظير هو أشكال مختلفة من الذرة لها الخصائص الكيميائية متماثلة لكن لها كتل مختلفة

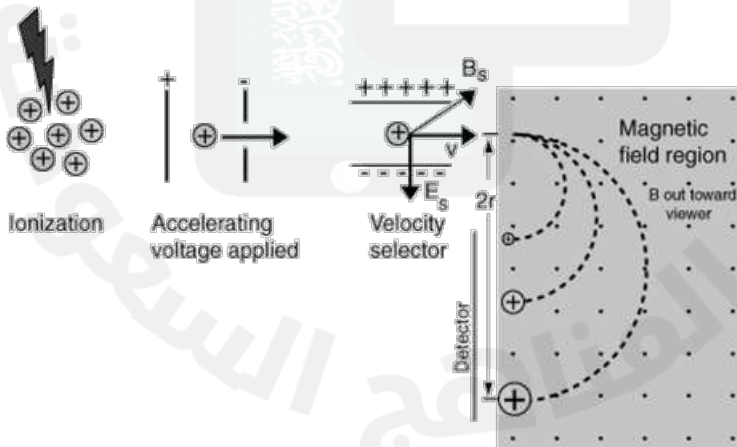
إذن مطياف الكتلة هو جهاز مشاهدة لأنبوب أشعة المهبط ولكن يستخدم لدراسة النظائر وحساب كتلة الايونات نسبة شحنة الأيون إلى كتلته في مطياف الكتلة:

حيث V هي فرق الجهد الكهربائي
 r هي نصف قطر المسار الدائري للايون

$$m = \frac{B^2 r^2 q}{2 V}$$

ملاحظة :

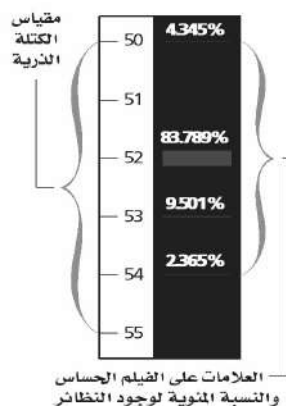
في بعض أنواع مطياف الكتلة يوضع أفلام فوتوغرافية تاركة نقطة (علامة) ومنه يمكن قياس قطر مسار الايون بسهولة (يمثل المسافة بين الثقب والعلامة على الفيلم) ومنه نحسب نصف القطر r وهو نصف المسافة المقاسة



تحليل النظائر :

يوضح الرسم العلامات على الفيلم الحساس لعنصر الكروم :

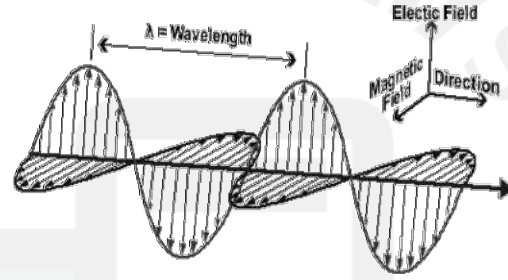
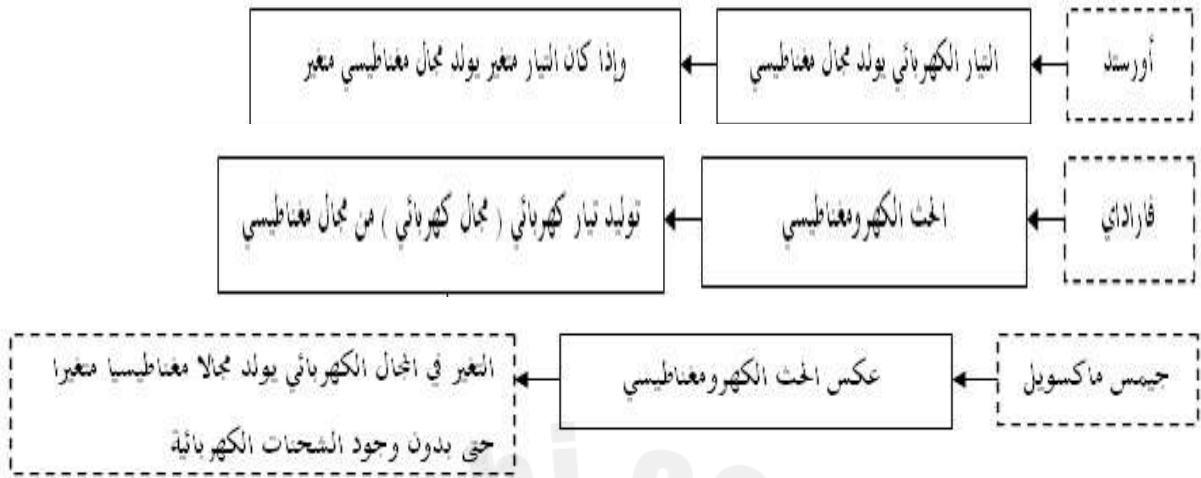
- عدد العلامات الظاهرة في الفيلم أربع علامات ويدل ذلك على أن العينة تحتوي على أربع نظائر للكروم
- يدل عرض العلامة على مدى توافر النظير في العينة .
- لمطياف الكتلة استخدامات أخرى مثل فصل عينة من اليورانيوم إلى النظائر المكونة لها كما يستخدم لتحديد اثر كميات الجزيئات في عينة ما كما في العلوم البيئية أو الجنائية





* الموجات الكهرومغناطيسية :

سلسلة من الانجازات :



. خصائص الموجات الكهرومغناطيسية :

- ١ . سرعة الموجات الكهرومغناطيسية تساوي $(3 \times 10^8 \text{ m/s})$ وهي نفسها سرعة الضوء (c)
- ٢ . ترتبط كلا من الطول الموجي للموجة الكهرومغناطيسية وترددها و سرعتها بالعلاقة:

$$\lambda = \frac{v}{f}$$

. وحدات القياس :

في هذه المعادلة يقاس الطول الموجي λ بوحدته m، وتقاس السرعة v بوحدته m/s، ويقاس التردد f بوحدته Hz.

* انتشار الموجات الكهرومغناطيسية خلال مادة :

تنتشر الموجات الكهرومغناطيسية خلال بعض المواد مثل سقوط أشعة الشمس على كأس زجاجية بها ماء

. تكون سرعة الموجات الكهرومغناطيسية خلال األمواد اقل من سرعتها في الفراغ .
ويمكن حسابها من خلال العلاقة التالية :

$$v = \frac{c}{\sqrt{K}}$$

. ثابت العزل الكهربائي النسبي (k) :

K=1.00000 في الفراغ ، وفي الهواء **K=1.00054**

. انتشار الموجات الكهرومغناطيسية في الفضاء :

. الهوائي هو سلك بمصدر تيار متناوب مصمم لبث واستقبال الموجات الكهرومغناطيسية

يولد المصدر المتناوب فرق جهد متغير في الهوائي الذي يهتز بتردد مساوي لتردد التيار المتناوب



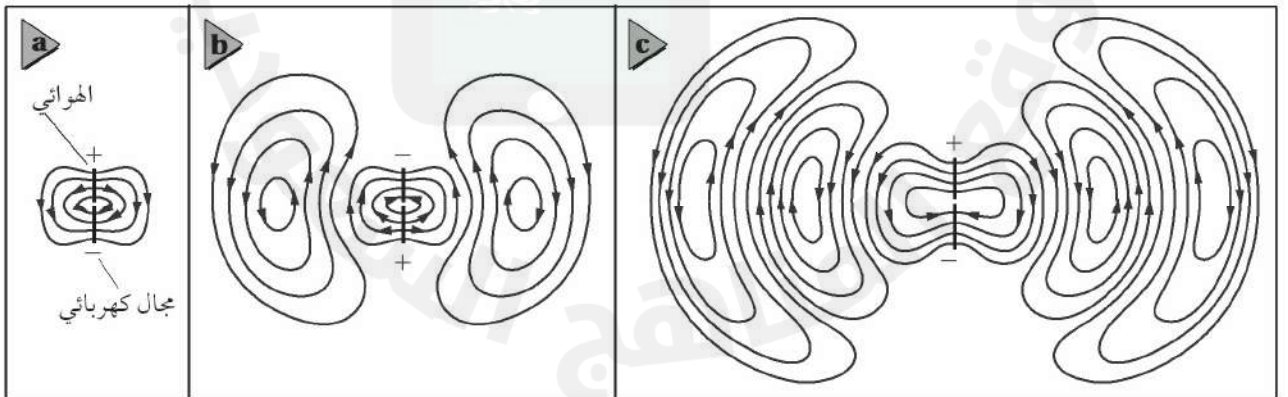
يولد فرق الجهد المتناوب مجالا كهربائيا متغيرا مائلا . ينتشر ويبتعد عن الهوائي

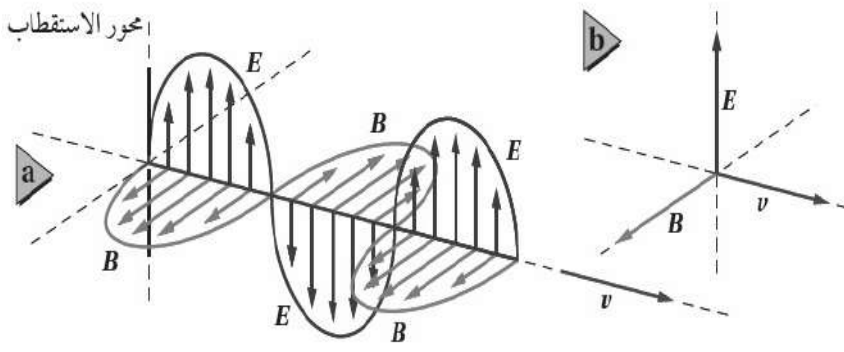


المجال الكهربائي المتغير يولد مجالا مغناطيسيا متغيرا اتجاها متعامدان



ينشأ عن ترابط المجالات الكهربائية والمجالات المغناطيسية معاً موجات كهرومغناطيسية تنتشر في الهواء





المجال الكهربائي
يتذبذب باتجاه الأعلى والأسفل

المجال المغناطيسي

يتذبذب بزوايا قائمة مع المجال الكهربائي

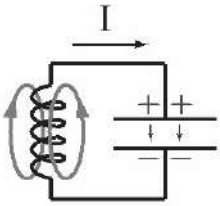
وكلا المجالين متعامدين على اتجاه انتشار الموجة

* توليد الموجات الكهرومغناطيسية :

نستخدم ملف ومكثف كهربائي متصلين مع بعض على التوالي.

- يتم شحن المكثف عن طريق بطارية. وهذا يؤدي إلى وجود فرق جهد بين لوحى المكثف فينتج مجال كهربائي

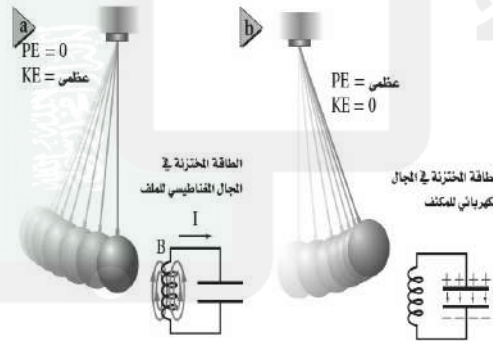
- عند فصل البطارية يفقد المكثف شحنه عن طريق تدفق الالكترونات المخزنة فيه خلال الملف مولدا مجال مغناطيسي .



يتم توصيل هوائي بالمكثف لنقل المجالات المتولد لنقل هذه المجالات في الفضاء

الطاقة في دائرة المكثف والملف :

يمكن تشبيه ما يحدث في دائرة المكثف والملف بالدورات الاهتزازية في البندول البسيط وتحولات الطاقة ما بين طاقة حركية وطاقة وضع



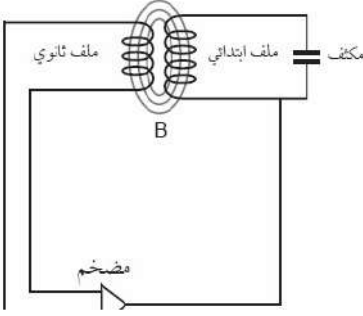
وكما أن الطاقة الكلية في البندول مقدار ثابت فإن مجموع طاقتي المجالين الكهربائي والمغناطيسي والطاقة الحرارية في الأسلاك والطاقة المحمولة بعيداً بواسطة الموجات الكهرومغناطيسية مقدار ثابت
تسمى الطاقة التي تحمل أو تشع علي شكل موجات كهرومغناطيسية (الإشعاع الكهرومغناطيسي)

* كيف يمكن المحافظة على الاهتزازات في البندول وفي دائرة الملف والمكثف ؟

- يتوقف البندول البسيط المتأرجح إذا ترك وحده بسبب مقاومة الهواء وبنفس الطريقة يحدث للذبذبات الناتجة عن دائرة الملف والمكثف بسبب مقاومة الدائرة الكهربائية .

كيف يمكن المحافظة على الاهتزازات ؟

١- في البندول عن طريق التأثير بدفعات خفيفة في أوقات مناسبة لان ذلك سيحافظ على على تأرجح البندول واستمراره في الاهتزاز



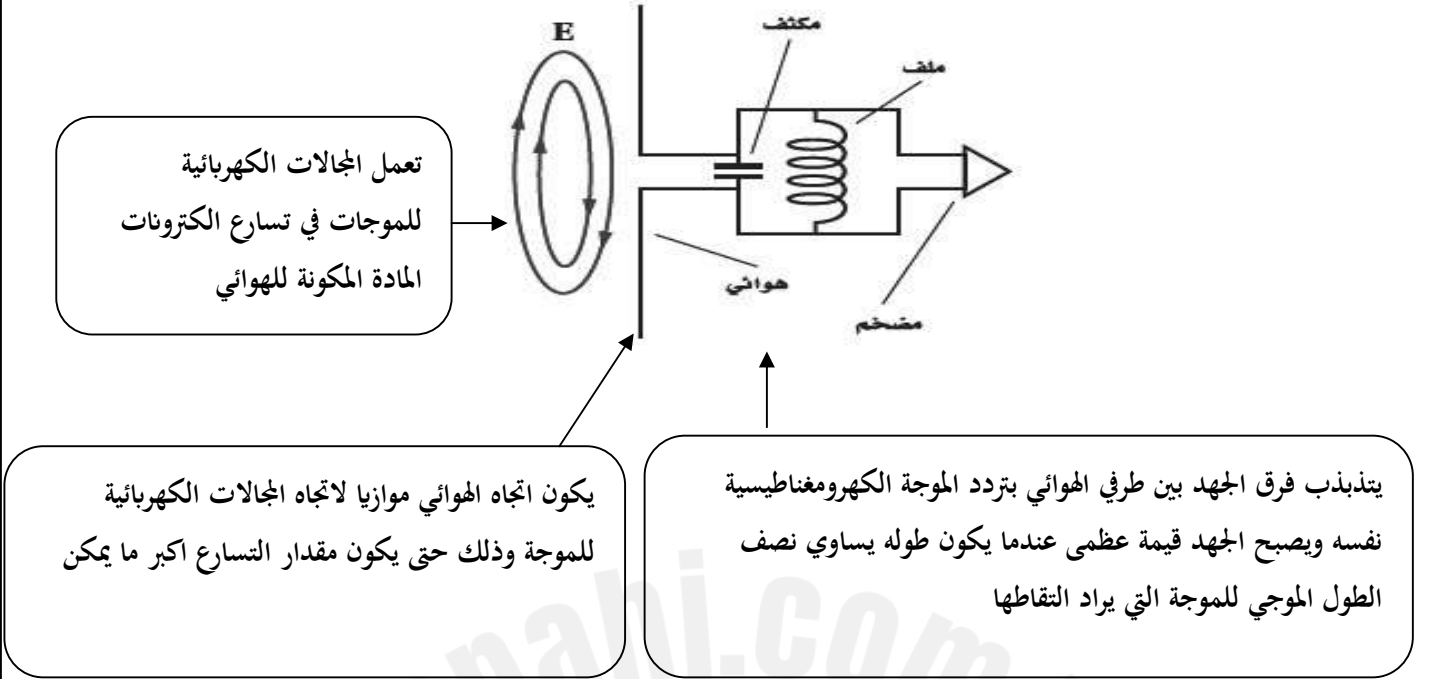
٢- في دائرة الملف والمكثف بتزويد الدائرة بنبضات جهد بترددات مناسبة سيحافظ على

استمرار حدوث الاهتزازات في الدائرة ويتم ذلك عن طريق إضافة ملف آخر إلى الدائرة لتشكيل محول كهربائي.

الموجات الناتجة :

يمكن زيادة تردد الاهتزاز الناتج بواسطة دائرة الملف والمكثف عن طريق تقليل حجم كل من الملف والمكثف المستخدمين .

يتم استقبال الموجات الكهرومغناطيسية عن طريق هوائي



* اختيار الموجات :

- جميع الموجات الكهرومغناطيسية لها خصائص الموجات وهي الانعكاس و الانكسار و الحيود ولذلك تعكس الأطباق اللاقطة الموجات الكهرومغناطيسية تماما كما تعكس المرايا موجات الضوء المرئي
- تكون مساحة سطح الطبق اللاقط كبيرة لجمع الموجات وتركيزها على قطعة أو جهاز يسمى اللاقط
- لاختيار موجات من محطة ذات تردد معين ورفض باقي الموجات نستخدم قطعة تسمى الموالف وهو دائرة مكثف وملف متصلة بالهوائي وتعديل السعة الكهربائية للمكثف حتى يصبح تردد الدائرة مساويا لتردد الموجة المطلوبة .

الأشعة السينية X :

مكتشفها : اكتشفها العالم وليام رونتجن

سبب تسمية الأشعة السينية : لعدم المعرفة بطبيعة هذه الأشعة الغريبة

طريقة إنتاجها :

تنبعث عند اصطدام الكثرونات ذات طاقة كبيرة بهدف فلزي داخل أنبوب الأشعة السينية ويمكن تغيير الهدف لإنتاج أشعة سينية ذات أطوال موجية مختلفة .

خصائص الأشعة السينية :

الأشعة السينية هي موجات كهرومغناطيسية ذات تردد كبير و سرعة كبيرة جدا .



نظرية الكم Quantun Theory

الفصل 3

مقدمة :

تم إثبات صحة نظرية الموجات الكهرومغناطيسية لماكسويل عن طريق تجارب العالم هيرتز عام ١٨٨٩ م وقد اعتبر الضوء موجة كهرومغناطيسية وتم تفسير اغلب الظواهر البصرية ومنها التداخل و الحيود والاستقطاب

ولكن وعلى الرغم من ذلك بقيت بعض المشكلات بحاجة إلى حل لان ما أشارت إليه نظرية ماكسويل هو أن الضوء موجة كهرومغناطيسية فقط ولم تستطع هذه النظرية تفسير بعض الظواهر الهامة ومنها :

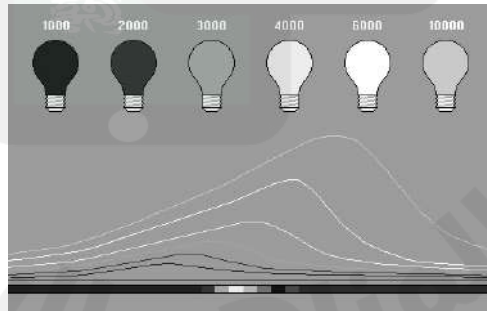
١- الطيف المنبعث من جسم ساخن

٢- تفريغ الجسيمات المشحونة من سطح معدن عند سقوط أشعة ضوئية عليها

وسندرس هاتين الظاهرتين اللتين تثبتان أن للضوء خصائص جسيمية إضافة إلى خصائصه الموجية

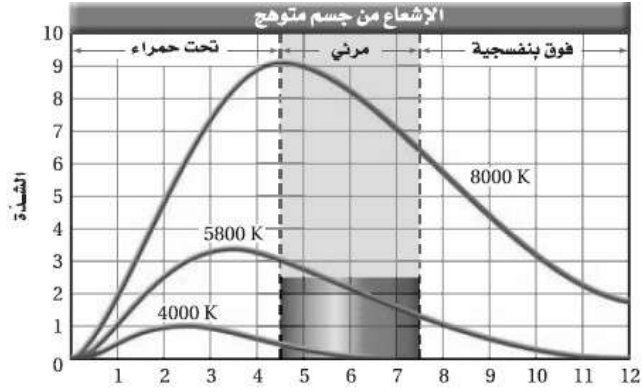
① الإشعاع من الأجسام المتوهجة :

عند تسخين جسم (مثل المصباح المتوهج) تبعث الجسيمات المتوهجة في فتيلة المصباح الضوء المرئي والأشعة تحت الحمراء والذي يحدث للون فتيلة المصباح عند زيادة درجة الحرارة هو تغيره من الأحمر إلى البرتقالي إلى الأصفر إلى الأبيض وسبب تغير اللون هو تغير التردد بتغير درجة الحرارة
عند النظر إلى المصباح عن طريق محزوز حيود فانه يمكن مشاهدة ألوان الطيف المرئي (ألوان قوس قزح) كما يبعث ألوان تحت حمراء وفوق بنفسجية لا يمكن أن نراها



يسمى الرسم البياني التالي بترددات طيف الانبعاث :

طيف الانبعاث : هو شدة الضوء المنبعث من جسم ساخن ويحتوي على مدى من الترددات



ماذا نستفيد من الرسم البياني :

- ١ - عند كل درجة هناك تردد تنبعث عنده كمية عظيمة من الطاقة .
- ٢ - كلما زادت درجة الحرارة فإن التردد الذي تنبعث عنده القيمة العظمى من الطاقة يزداد.
- ٣ - إذن القدرة الكلية المنبعثة من جسم ساخن تزداد بازدياد درجة حرارته.

تناسب القدرة (الطاقة المنبعثة في الثانية) للموجات الكهرومغناطيسية طرديا مع درجة حرارة الجسم الساخن بوحدة الكلفن مرفوعة للقوة الرابعة أي $P \propto T^4$

أحد أسباب ظهور الفيزياء الحديثة ونظرية الكم :

لأن النظرية الكهرومغناطيسية لماكسويل غير قادرة علي تفسير شكل الطيف السابق وقد حاول الكثير من الفيزيائيين تفسيرها باستخدام النظريات للفيزياء الكلاسيكية ولكنها فشلت .
في عام 1900 م وجد الفيزيائي ماكس بلانك أن باستطاعته حساب الطيف اعتماداً علي فرضية ثورية

نظرية العالم بلانك

- ١ - أن الذرات غير قادرة علي تغير طاقتها بشكل مستمر وأفترض أن طاقة اهتزاز الذرات في الجسم الصلب لها ترددات محددة وحسبها من المعادلة

$$E = nhf$$

في المعادلة أعلاه، يمثل f تردد اهتزاز الذرة، و h ثابت بلانك ومقداره $6.626 \times 10^{-34} \text{ J/Hz}$ ، و n عدد صحيح مثل $0, 1, 2, 3 \dots$.

$$\begin{aligned} n = 0: E &= (0) hf = 0 \\ n = 1: E &= (1) hf = hf \\ n = 2: E &= (2) hf = 2 hf \\ n = 3: E &= (3) hf = 3 hf \end{aligned}$$

وهكذا

٢ - اقترح بلانك أن الذرات لا تشع دائماً موجات كهرومغناطيسية عندما تكون في حالة اهتزاز وإنما تبعث إشعاعاً عندما تتغير طاقة

اهتزازها مثلاً

فإذا تغيرت طاقة اهتزاز ذرة مثلاً من hf إلى $2hf$ فإن الذرة تبعث إشعاعاً. والطاقة المنبعثة تساوي التغير في طاقة اهتزاز الذرة، وهي تساوي hf في هذه الحالة.

② ظاهرة التأثير الكهروضوئي :

من التحديات التي واجهها الفيزيائيون وتعلق ببعض النتائج العملية التي لا يمكن تفسيرها عن طريق النظرية الموجية لماكسويل ظاهرة التأثير الكهروضوئي.

التأثير الكهروضوئي هو :

انبعاث الإلكترونات عند سقوط إشعاع كهرومغناطيسي مناسب على جسم .

الخلية الضوئية:

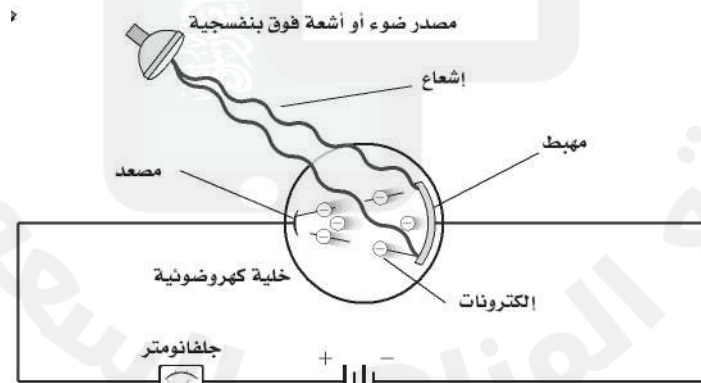
يتم دراسة ظاهرة التأثير الكهروضوئي باستخدام جهاز الخلية الضوئية.

تركيبها :

تتكون من قطبين الأكبر هو المهبط ويطلق بمادة السيزيوم والأصغر هو المصعد ويصنع من سلك رفيع.

طريقة عملها /

يسري تيار في الدائرة إذا سقط شعاع مناسب على المهبط حيث يمر تيار كهربائي يمكن قياسه بواسطة الأميتر وذلك لأن الشعاع الضوئي قد تمكن من تحرير الإلكترونات من المهبط .



تردد العتبة f_0

هو أدنى تردد للفوتون يلزم لتحرير الإلكترون من سطح المعدن

إذا كان تردد الشعاع أقل من تردد العتبة لا تتحرر الإلكترونات وبالتالي لا يمر تيار كهربائي مهما كانت شدة الشعاع الساقط.

إذا كان تردد الشعاع أكبر من أو يساوي من تردد العتبة تتحرر الإلكترونات وبالتالي يمر تيار كهربائي وإذا زادت شدة الشعاع الساقط زاد تدفق الإلكترونات.

كيف تفسر النظرية الكهرومغناطيسية القديمة التأثير الكهروضوئي ؟

بناءً على النظرية الكهرومغناطيسية فإن المجال الكهربائي يحرر الإلكترونات من المعدن و يسرعها وترتبط شدة المجال الكهربائي مع شدة الإشعاع ولذلك فإن الكثرونات المعدن يمكن أن تمتص طاقة من مصدر ضعيف الشدة (خافت) لفترة زمنية طويلة جداً لتكتسب طاقة كافية لتحررها . ولكن ذلك غير صحيح فقد بينت المشاهدات العملية أن الإلكترونات تنطلق مباشرة حتى عندما يسقط على المعدن إشعاع ذو شدة منخفضة وتردد مساو أو أكبر من تردد العتبة.

تفسير ظاهرة التأثير الكهروضوئي :

نظرية اينشتاين أن الضوء والأشكال الأخرى من الموجات الكهرومغناطيسية تتكون من حزم مكماة ومنفصلة من الطاقة سميت بالفوتونات وتعتمد طاقة الفوتون على تردده

$$E = hf \quad \text{طاقة الفوتون}$$

في المعادلة أعلاه تمثل f التردد بوحدة Hz، و h ثابت بلانك.

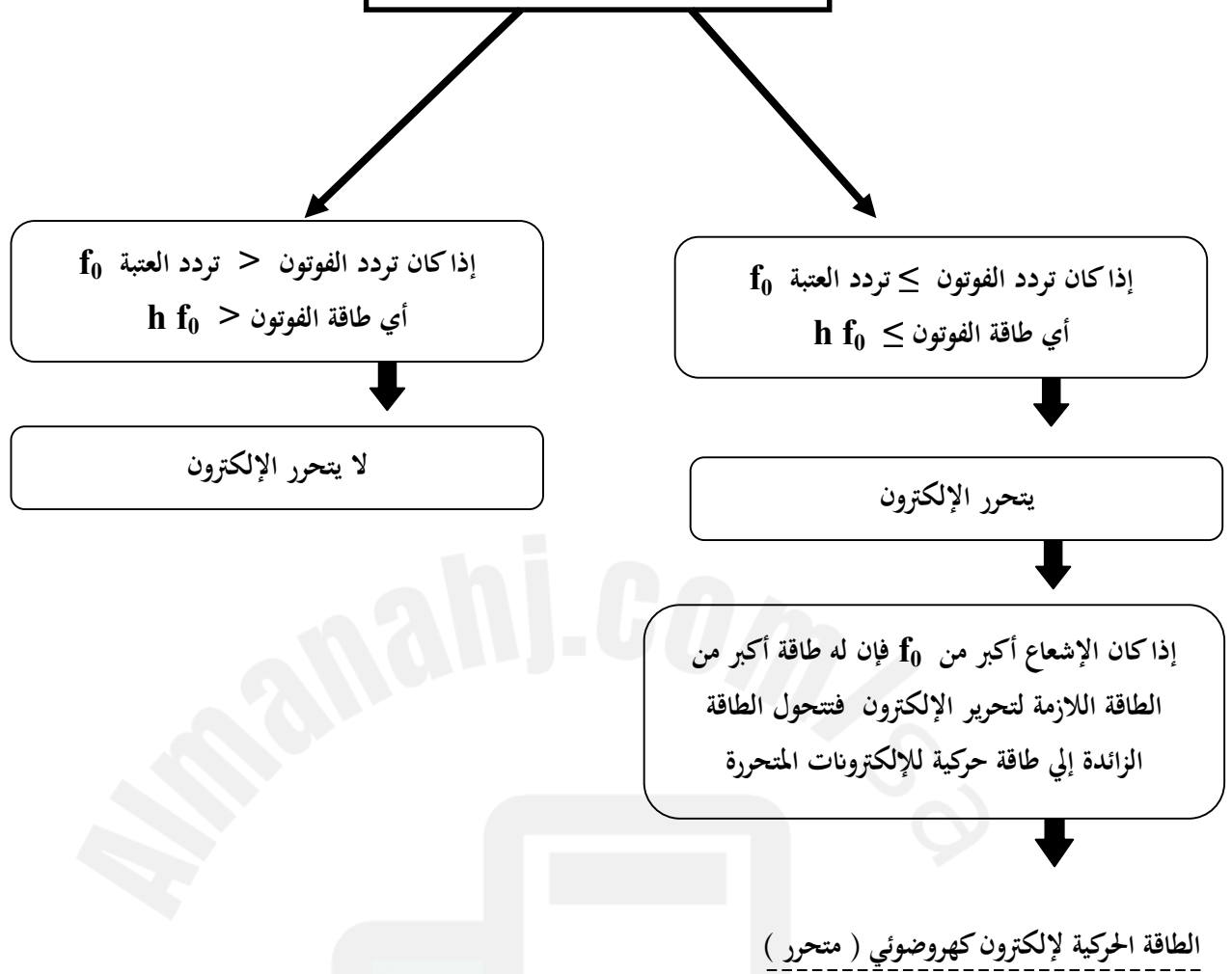
وحدة الطاقة في المعادلة السابقة تقاس الطاقة بوحدة (الجول) ولأنها وحدة طاقة كبيرة جداً لاستخدامها في النظام الذري فإنها تستبدل بوحدة الإلكترون فولت . ويرمز لها بالرمز (eV) حيث

$$1 \text{ eV} = 1.60 \times 10^{-19} \text{ J}$$

قانون طاقة الفوتون بوحدة الإلكترون فولت

$$E = \frac{hc}{\lambda} = \frac{(1240 \text{ eV.nm})}{\lambda}$$

تفسير تردد العتبة :



$$KE = hf - hf_0$$

f تردد الفوتون الساقط على الجسم

تردد العتبة للجسم

KE الطاقة الحركية للإلكترون المتحرر

f_0

③ تأثير كومبتون :

نلاحظ مما سبق بالرغم من أن الفوتون ليس له كتلة إلا أن له طاقة حركية تماماً كالجسيمات واقترح اينشتاين أن الفوتون يجب أن يكون له خاصية جسيمية أخرى وهي الزخم (P)

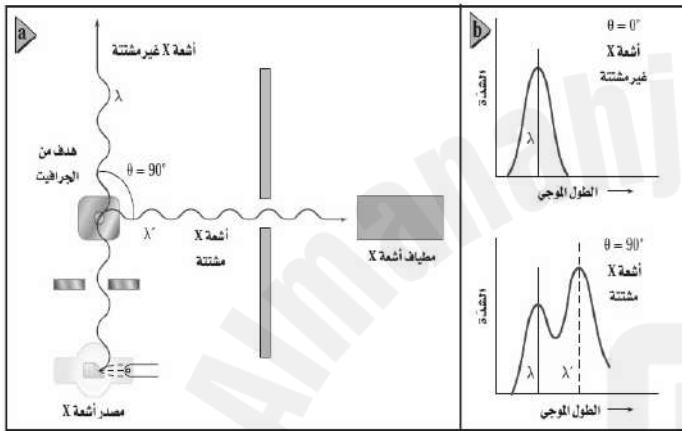
$$p = \frac{hf}{c} = \frac{h}{\lambda}$$

تجربة العالم آرثر كومبتون :

اختبرت تجارب الفيزيائي الأمريكي كومبتون عام ١٩٢٢ م نظرية اينشتاين.

خطوات التجربة :

كما في الرسم سلط أشعة X بأطوال موجية معلومة علي هدف من الجرافيت وقاس الأطوال الموجية لأشعة X التي شتتها الهدف فلاحظ :



١- أن بعض الأشعة لم يتغير طولها الموجي (طاقتها لم تتغير)

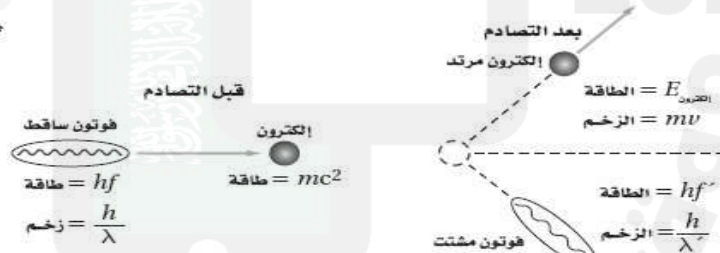
وهذه الأشعة لم تشتت بل تحركت بزاوية $\Theta = 180$

٢- وأصبح لبعضها طول موجي أكبر مما لأشعة X الساقطة

(طاقتها أصبحت أقل) وهذه الأشعة تشتت بزاوية $\Theta = 90$

الملاحظة:

ومن العلاقة بين طاقة الفوتون والطول الموجي فإن الزيادة في الطول الموجي الذي لاحظته كومبتون تعني أن فوتونات أشعة X قد فقدت طاقة و زخماً . وتسمى الإزاحة في طاقة الفوتونات المشتتة (تأثير كومبتون) وهي صغيرة جداً



تفسير ملاحظة العالم كومبتون :

أن فوتونات أشعة X اصطدمت بالالكترونات الموجودة في الجرافيت ونقلت الطاقة والزخم إليها مثل التصادمات المرنة التي تحدث في كرات البلياردو. ووجد عملياً أن الطاقة والزخم اللذين تكتسبهما الالكترونات = الطاقة والزخم اللذين يفقدتهما الفوتون

النتيجة التي استنتجها كومبتون :

أن الفوتونات تحقق قانوني حفظ الزخم والطاقة عندما تصطدم بجسيمات أخرى

① موجات دي بروي:

- من قانون زخم الجسيم $p = mv$.

- من قانون زخم الفوتون $p = h/\lambda$

بمساواة المعادلتين نحصل علي مقدار الطول الموجي λ ويسمى طول موجة دي برولي

$$p = mv = \frac{h}{\lambda}$$

وبناء علي نظرية دي برولي فإن الجسيمات مثل الالكترونات و الفوتونات لها خصائص موجية مثل الحيود والتداخل
ملاحظة :

أن الطبيعة الموجية للأجسام التي تراها وتتعامل معها يوميا لا يمكن ملاحظتها لان أطوالها الموجية قصيرة جدا .

② الجسيمات والموجات :

س: هل الضوء جسيم أو موجة ؟

تشير الدلائل إلى أن كلا من النموذج الجسيمي والنموذج الموجي يلزمان لتفسير سلوك الضوء .

س: كيف يمكن تحديد موقع جسيم ؟

١- أن تلمس هذا الجسيم .

٢- أن تعكس ضوءا عنه وإذا استخدم ضوء فانه يجب تجميع الضوء المنعكس عن الجسيم بجهاز أو بالعين المجردة إلا انه و بسبب

تأثيرات الحيود فان الضوء المستخدم لتحديد موقع الجسيم ينتشر مما يجعل تحديد موقع الجسم بدقة مستحيلا .

مبدأ عدم التحديد لهايزنبرج :

(من غير الممكن قياس زخم جسيم وتحديد موقعه بدقة في الوقت نفسه)

أي إذا تم قياس زخم الجسيم بدقة فإن موقعه يصبح اقل تحديدا وإذا تم تحديد موقع الجسيم بدقة فإن قياس زخمه يصبح اقل تحديدا أي أن هناك حدا للدقة في قياس الموقع والزخم . ويعود السبب في ذلك إلى الطبيعة المزدوجة للضوء والمادة .

الذرة The Atom

الفصل 4

① النموذج النووي :

- بنهاية القرن التاسع عشر اتفق معظم العلماء على وجود الذرات .
- أعطى اكتشاف طومسون للإلكترون دليلاً مقنعاً على أن الذرة تتكون من جسيمات دون ذرية .
- وجد أن كل ذرة اختبارها طومسون تحتوي على إلكترونات سالبة الشحنة ، و أن لهذه الإلكترونات كتلة صغيرة جداً .
- لأن الذرات التي كانت لها كتلة معلومة لها كتلة أكبر من الكتلة التي تم حسابها بواسطة الإلكترونات التي تحويها .
- فقد بدأ العلماء بالبحث عن الكتلة المفقودة التي يجب أن تكون جزءاً من كتلة الذرة الكلية .

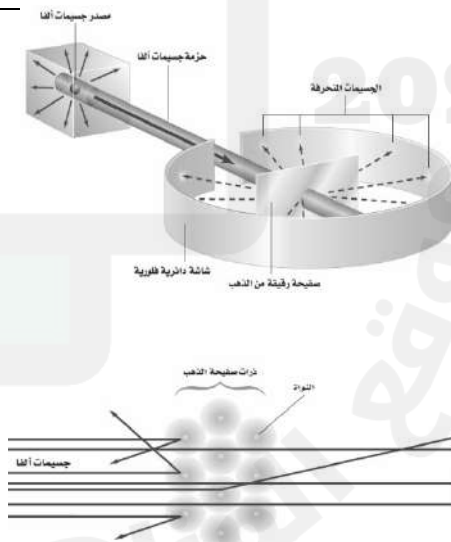
١- العالم طومسون

اعتقد أن المادة الثقيلة الموجبة الشحنة تملأ الذرة وقد صور الإلكترونات السالبة الشحنة على أنها تتوزع خلال المادة الموجبة تماماً مثل حبات الزبيب في الفطيرة المسطحة



٢- العالم رذرفورد

أستخدم مركبات مشعة تصدر أشعة نافذة يرمز له α (ألفا) (وهي جسيمات موجبة الشحنة و ثقيلة وتتحرك بسرعات عالية) قذف جسيمات ألفا علي صفيحة رقيقة من الذهب توقع رذرفورد أن هذه الجسيمات الثقيلة تمر دون انحراف أو مع حدوث انحرافات بسيطة ولكن لاحظ أن بعض هذه الجسيمات قد ارتدت بزوايا كبيرة جداً

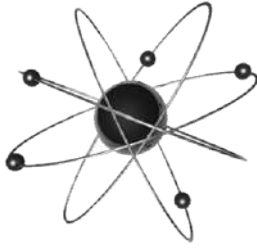


التجربة

التفسير

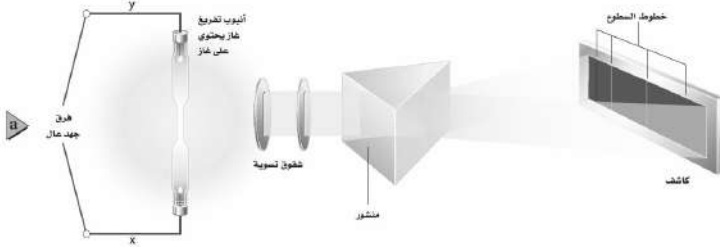
أن شحنة الذرة متمركزة في حيز صغير يسمى الآن النواة لذلك سمي نموذج رذرفورد للذرة بالنموذج النووي

مميزات ذرة رذرفورد:



- ١- معظم حجم الذرة فراغ
- ٢- كتلة النواة تشكل 99.9% من كتلة الذرة
- ٣- الإلكترونات تكون موزعة خارج النواة لذلك فالفراغ حول النواة يحدد الحجم الكلي للذرة

② الأطياف الذرية :



- يمكن الحصول على طيف الانبعاث لمادة غازية عن طريق تمرير الضوء الناتج من الغاز خلال منشور ضوئي
- لاحظ العلماء أن كل غاز يتوهج بضوء مختلف خاص به
 - الجهاز المستخدم لدراسة طيف الانبعاث يسمى المطياف

الفرق بين طيف الانبعاث الناتج من جسم صلب ساخن وطيف الانبعاث من غاز:

طيف الانبعاث لغاز	طيف الانبعاث لجسم صلب
سلسلة من الخطوط المنفصلة ذات ألوان مختلفة	حزمة متصلة من ألوان الطيف المرئي

- فائدة طيف الانبعاث :

- ١- تحديد عينة من غاز مجهول
- ٢- تحليل خليط من الغازات

طيف الامتصاص :



لاحظ العالم فرضوفر أن طيف ضوء الشمس يتخلله بعض الخطوط المعتمة

- تفسير ذلك :

أن ضوء الشمس يعبر خلال الغلاف الغازي المحيط بالشمس وهذه الغازات تمتص أطوالاً موجية محددة وهي التي تنتج الخطوط المعتمة في الطيف المرئي وتسمى مجموعة الأطوال الموجية الممتصة بواسطة الغاز طيف الامتصاص

نستطيع مشاهدة طيف الامتصاص لأي غاز من خلال تمرير ضوء البيض خلال عينة غاز و مطياف كما بالشكل

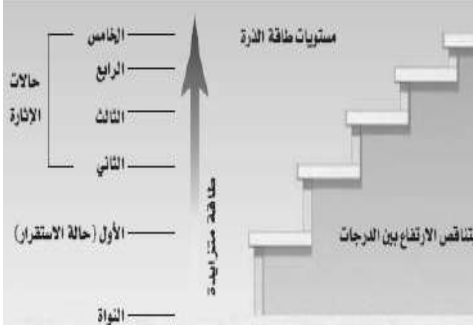


③ نموذج بور للذرة :

- درس بور ذرة الهيدروجين لأنه العنصر الأخف وله أبسط طيف ذري الذي يتكون من أربع خطوط وهي الأحمر - الأخضر - الأزرق - البنفسجي .
- كانت فكرة بور لتحديد تركيب الذرة هي توحيد النموذج النووي لذرذفورد مع مستويات الطاقة المحكمة لبلاك واينشتاين .

تكمية الطاقة :

فروض بور للذرة



١- يتحرك الإلكترون حول النواة بتأثر قوة جذب النواة كما تتحرك الكواكب .

٢- أن الذرات لها كميات محددة من الطاقة كل منها يسمى (مستوى طاقة)

يمكن تشبيهها بدرجات سلم (كما في الشكل المقابل)

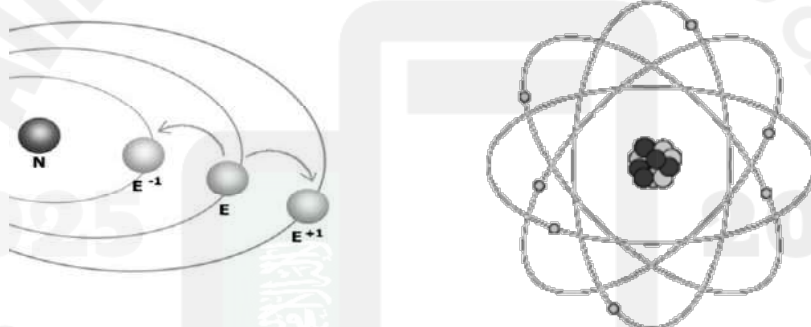
٣- تكون الذرة مستقرة عندما تكون طاقة الذرة اقل مقدار مسموح به (حالة الاستقرار)

٤- تكون الذرة غير مستقرة عندما تمتص الذرة كمية محددة من الطاقة لكي تنتقل إلى مستوى أعلى من الطاقة (أي في حالة الإثارة)

٥- أن الإلكترونات في المدار المستقر لا تشع طاقة رغم انها تتسارع .

أ- تمتص الذرة طاقة فتنقل من مدار اقرب إلى النواة إلى مدار ابعد عن النواة

ب- تشع الذرة طاقة إذا انتقلت من مدار ابعد من النواة إلى مدار اقرب

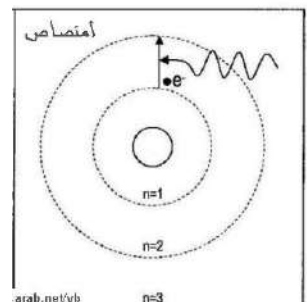
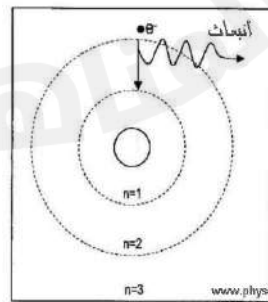
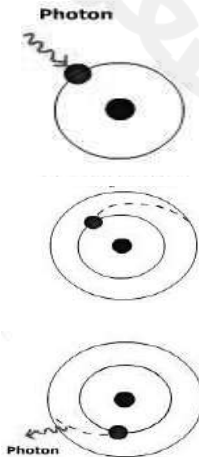


- مقدار الطاقة التي تمتصها أو تفقدها الذرة عند انتقالها بين المستويات بالعلاقة :

$$E = hf \quad \text{طاقة الفوتون}$$

أو

$$E_{\text{فوتون}} = E_f - E_i$$



تطور نموذج بور :

لحسب العالم بور نصف قطر مستوى إلكترون ذرة الهيدروجين

$$r_1 = 5.3 \times 10^{-11}$$

$$r_n = r_1 \times n^2$$

لحسب طاقة ذرة الهيدروجين

$$E_n = -13.6 \times \frac{1}{n^2}$$

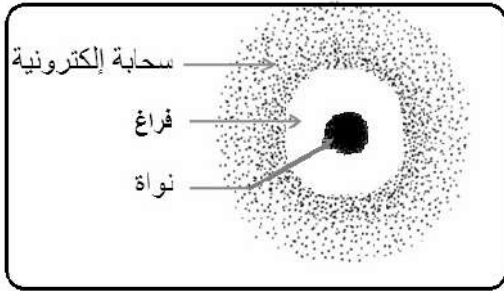
حيث n رقم المدار الذي يدور فيه الإلكترون





① من مستويات الطاقة إلى السحابة الإلكترونية :

س: ما هو النموذج الكمي للذرة ؟

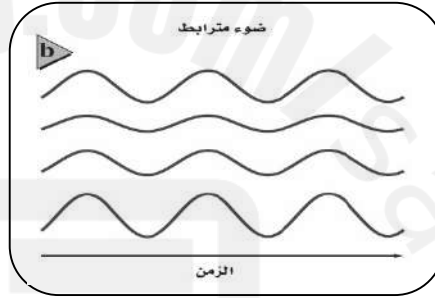
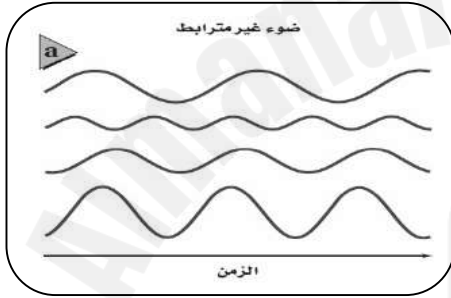


النموذج الكمي للذرة

يتوقع احتمالية وجود الإلكترون في منطقة محددة فقط والمنطقة ذات الاحتمالية العالية لوجود إلكترون تسمى السحابة الإلكترونية

② الليزر :

- الضوء الناتج عن مصدر متوهج (مثل المصباح أو الكشاف) يتكون من سلسلة من متتالية من الأطوال الموجية (من الأحمر إلى البنفسجي وينتقل في جميع الاتجاهات بالإضافة إلى أن موجاته غير مترابطة بعكس الليزر كما بالشكل :

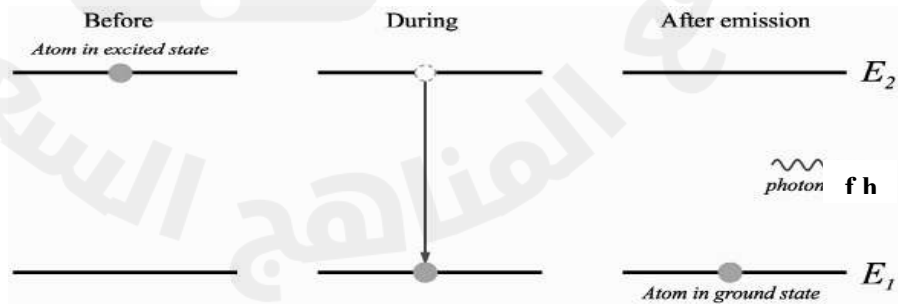


الليزر:

عبارة عن موجات كهرومغناطيسية ذات ترابط وتماثل في التردد ومعناه /تكبير الضوء عن طريق الانبعاث المحفز للإشعاع .
الانبعاث التلقائي و الانبعاث المحفز :

١- الانبعاث التلقائي :

تكون الذرة مثارة (الإلكترون في مستوى الإثارة) لا تبقى الذرة مثارة لأن بعد فترة قصيرة جداً تعود إلى حالتها المستقرة باعثة فوتونا طاقته = الطاقة التي امتصها .

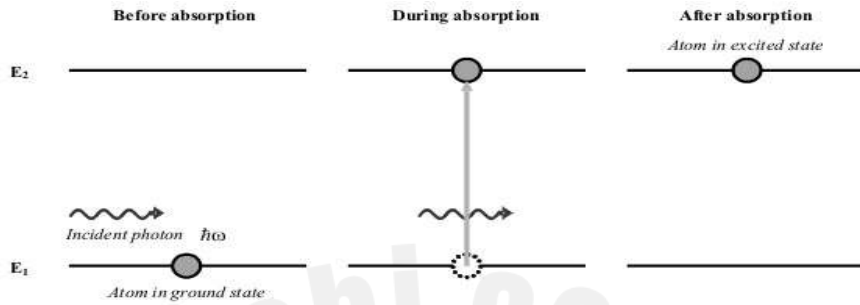


٢- كيفية انتاج الليزر (الانبعاث المحفز) :

١- يمكن الحصول على ذرة مثارة إذا اصطدمت مع الفوتون الأول ذو طاقة محددة وعندها لابد أن تكون طاقة الفوتون = فرق الطاقة بين مستوى الإثارة ومستوى الاستقرار و يسمى الانبعاث المحفز

٢- عند عودة الذرات إلى حالة الاستقرار فإنها تبعث طاقة (الفوتون الثاني) تساوي الفرق بين المستويين ويغادر الفوتون الأول والثاني الذرة ولهما التردد نفسه والطور نفسه ويكونان مترابطين .

٣- إذا اصطدم أي من هاذين الفوتونين بذرات أخرى فسيخرج مجموعة من الفوتونات الأخرى لينتج سيل من الفوتونات (لها نفس التردد والطول الموجي والطور والترابط) والضوء الناتج يسمى الليزر .

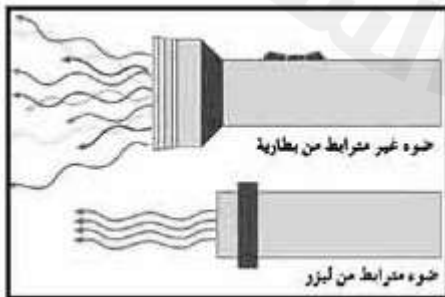


شروط هذه العملية :

- ١- يجب أن يكون هناك ذرات أخرى مثارة .
- ٢- يجب أن تبقى الذرات مثارة لفترة زمنية كافية حتى يحدث التصادم .
- ٣- يجب السيطرة على الفوتونات وتوجيهها حتى تكون قادرة على إحداث تصادم مع الذرات المثارة.

خصائص شعاع الليزر :

- ١- شدتها عالية بسبب استمرار الشعاع في حزمة ضيقة دون أن يتفرق
- ٢- تسير في اتجاه واحد ولا يحدث لها تشتت
- ٣- متفقة في الطور (تتطابق القمم والقيعان)
- ٤- تسير لمسافات بعيدة دون أن تضعف (لأن شدتها عالية ومتفقة في التردد واتجاهها واحد)
- ٥- تشبه الضوء العادي من حيث الانعكاس والانكسار .



تطبيقات الليزر :

- ١- في الحاسوب لقراءة الأقراص الليزرية
- ٢- في اتصالات الألياف الضوئية .
- ٣- في الطب بسبب دقتها ولأنها تختر الدم كما في عملية الليزك .

إلكترونيات الحالة الصلبة

Solid-State Electronics

الفصل

5

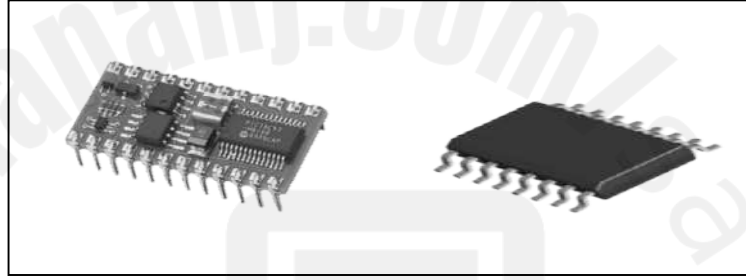


الدرس الأول : التوصيل الكهربائي في المواد الصلبة



مقدمة :

. لا تعتمد الأدوات الإلكترونية على الموصلات والعوازل الطبيعية فقط ففي أواخر الأربعينيات من القرن الماضي اخترعت أدوات الحالة الصلبة صنعت هذه الأدوات من مواد تعرف بـ (أشباه الموصلات) مثل : السيليكون و الجرمانيوم. وتعمل هذه الأدوات على تكبير الإشارات الكهربائية وضبطها .



خصائص أشباه الموصلات :

- ١- صغيرة جدا
- ٢- لا تولد حرارة كبيرة
- ٣- تكلفة صناعيتها قليلة
- ٤- عمرها الافتراضي يصل إلى ٢٠ سنة

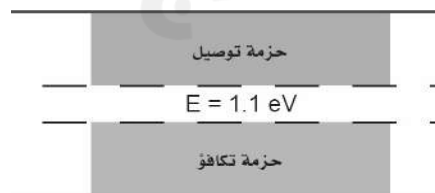
نظرية الأحزمة للمواد الصلبة :

هو وصف التوصيل الكهربائي لمادة عن طريق وصف حزمي التكافؤ و التوصيل المنفصلتين بواسطة الفجوات الممنوعة .

حزم الطاقة :

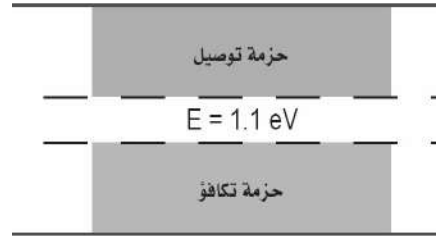
. حزم الطاقة ذات مستويات الطاقة الدنيا أو حزم التكافؤ تكون مملوءة بالإلكترونات مرتبطة في البلورة . أما مستويات الطاقة العليا أو حزم التوصيل فيكون متاحا فيها للإلكترونات الانتقال من ذرة إلى أخرى .

- يفصل بين حزمي التكافؤ و التوصيل فجوة يمنع على الإلكترون التواجد فيها ولذلك تسمى مناطق الطاقة الممنوعة أو المحظورة .



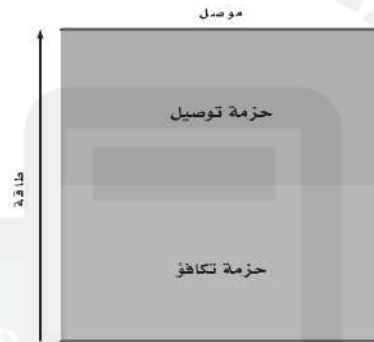
مثال :

. عند درجة حرارة الصفر الكلفن تكون حزمة تكافؤ للسيليكون مملوءة كلياً بالالكترونات وتكون حزمة التوصيل فارغة تماماً ، وعندما تزداد درجة الحرارة تكتسب المزيد من الالكترونات التكافؤ طاقة كافية للقفز عن الفجوة لتصل إلى حزمة التوصيل وتزداد موصليّة السيليكون .



أولاً : الموصلات الكهربائية :

في المادة جيدة التوصيل تكون حزمة التوصيل مملوءة جزئياً بالالكترونات ولا توجد فجوة بين حزمتي التكافؤ والتوصيل كما في الشكل :



ثانياً: العوازل :

. تكون حزمة التكافؤ في المادة العازلة مملوءة ، في حين تكون حزمة التوصيل فارغة .

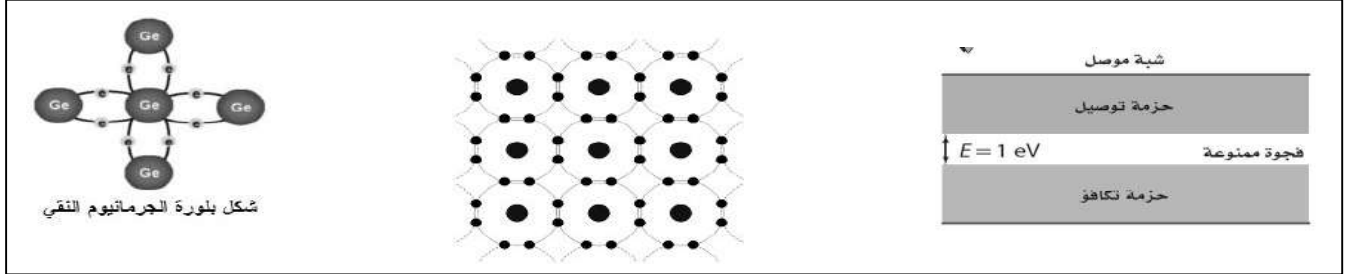
- 5) يتعين أن يكتسب الإلكترون كمية كبيرة من الطاقة كي ينتقل إلى حزمة التوصيل . ولأنه توجد في العوازل فجوات طاقة مقدارها (5 eV) وهذه الطاقة لا تمتلكها الالكترونات وبالتالي لا يمكن أن تقفز عن الفجوة الممنوعة . لذلك فإن المادة العازلة لا توصل التيار الكهربائي .



٣- أشباه الموصلات :

- مثل السليكون و الجرمانيوم وهي تمتلك أربع إلكترونات تكافؤ و ذرات أشباه الموصلات في البلورة ترتبط بروابط تساهمية

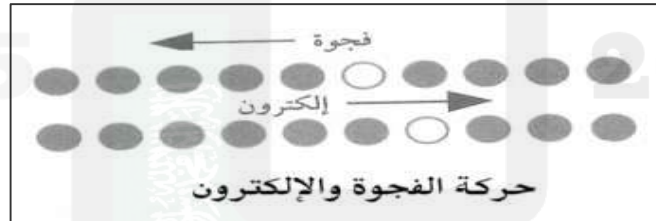
- تكون حزمة التكافؤ مملوءة بالإلكترونات كما في العوازل ولكن الفجوة بين حزمي التكافؤ و التوصيل اصغر كثيراً مما في العوازل ولذلك فان نقل إلكترون من حزمة التكافؤ إلى حزمة التوصيل لا يحتاج إلى طاقة كبيرة .



- إذا تحرر الإلكترون (انتقل من حزمة التكافؤ إلى حزمة التوصيل) فإنه يبقى مكانه فجوة وهي عبارة عن مستوى طاقة فارغ في حزمة التكافؤ وتصبح الشحنة الكلية للذرة موجبة مع زيادة كمية الفجوات.

حركة الإلكترونات والفجوات :

ونلاحظ أنه عند حركة الإلكترون فإنه يترك وراءه فجوة وعندها يأتي إلكترون من ذرة أخرى لتتحد الفجوة والإلكترون وهكذا أي أن الإلكترونات تتحرك في اتجاه و الفجوات تتحرك في اتجاه آخر.



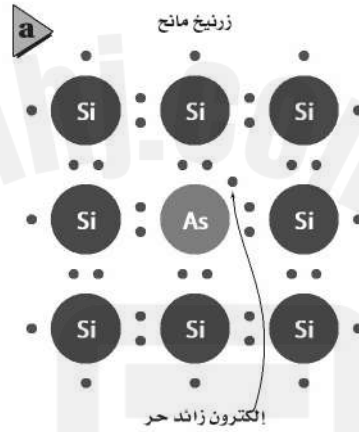
وتسمى أشباه الموصلات التي توصل التيار نتيجة لتحرير الإلكترونات والفجوات حرارياً بأشباه الموصلات النقية

حتى يمكن استخدام أشباه الموصلات في صنع أدوات إلكترونية يجب أن تزيد موصليته وذلك بإضافة ذرات مانحة للإلكترونات بتراكيز قليلة تسمى الشوائب وبالتالي تسمى أشباه الموصلات بأشباه الموصلات غير النقية أو المعالجة.

تنقسم أشباه الموصلات المعالجة إلى نوعين هما :

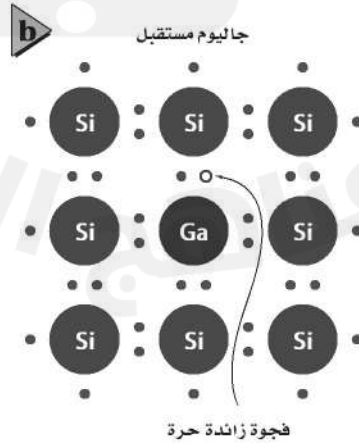
أشباه موصلات من النوع السالب (n)

تكون المادة الشائبة خماسية التكافؤ مثل الزرنيخ فترتبط أربع الكترونات مع ذرات المادة الشبة موصلة ويبقى إلكترون خامس يسمى الإلكترون المانح وتكون طاقة هذا الإلكترون قريبة جداً من حزمة التوصيل بحيث تكون الطاقة الحرارية كافية لنقل هذا الإلكترون بسهولة من الذرة المعالجة إلى حزمة التوصيل تزداد توصيل أشباه الموصلات من النوع n بتوافر أعداد من هذه الالكترونات المانحة وانتقالها إلى حزمة التوصيل



أشباه موصلات من النوع الموجب (p)

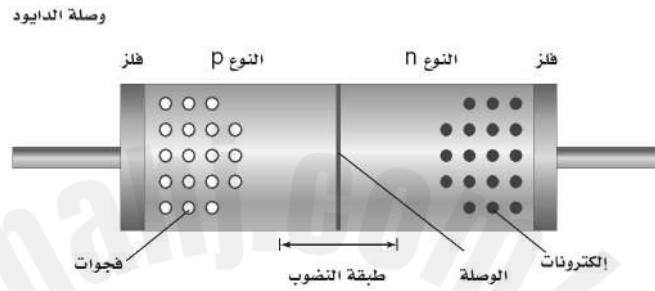
تكون المادة الشائبة ثلاثية التكافؤ مثل الجاليوم فترتبط الثلاث الكترونات مع ذرات المادة الشبة موصلة وينقص إلكترون واحد مما يحدث فجوة في بلورة السيليكون ويمكن للإلكترونات في حزمة التكافؤ أن تسقط في هذه الفجوات محدثة فجوات جديدة تزداد توصيل أشباه الموصلات من النوع p بزيادة الفجوات التي تنتجها ذرات المستقبل المعالج .



. تركيبه :

. قطعة صغيرة من مادة شبه موصلة من النوع الموجب (P) موصولة بقطعة اخرى من النوع السالب (n) وتطلى منطقة الوصل الفلزية في كل منطقة بحيث يمكن وصل الاسلاك بها .

. يطلق على الحد الفاصل بين شبه الموصلين من النوعين اسم (الوصلة) وتسمى الاداة الناتجة بالدايود (الوصلة الثنائية) نوع (pn) .
تترك المنطقة المحيطة بالطبقة الفاصلة بدون فجوات او إلكترونات حرة فتتضرب فيها ناقلات الشحنة لذلك تسمى بطبقة النضوب وتعد رديئة التوصيل للكهرباء .



. طريقة عمله:

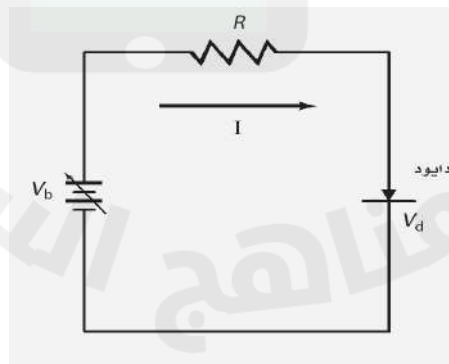
. تنجذب الإلكترونات الحرة في الطرف (n) من الوصلة نحو الفجوات الموجبة في الطرف (P) ويتحرك كل منهما في اتجاه الآخر ، ونتيجة لهذا التدفق تمتلك المنطقة n شحنة كلية موجبة بينما تمتلك المنطقة p شحنة كلية سالبة .

ملاحظة :

يرمز للدايود في الدوائر الالكترونية بالشكل :



وفي الشكل التالي دائرة تحتوي على الدايود :

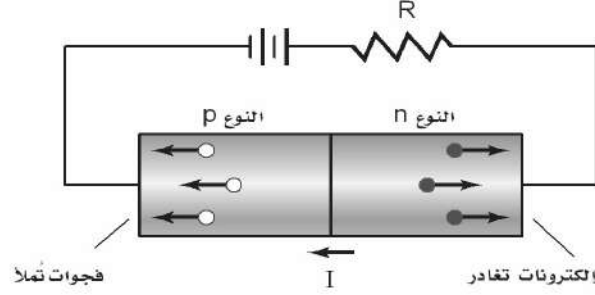


انواع التحياز الدايدود (الوصلة الثنائية) :

. الدايدود (الوصلة الثنائية) المتحاز عكسيا :

. عندما يوصل الطرف السالب للبطارية بشبه الموصل من النوع **p** والطرف الموجب بشبه الموصل من النوع **n** يزداد عرض طبقة النضوب ولايكاد يمر تيار كهربائي خلال الدايدود (الوصلة الثنائية) وبالتالي فهو يعمل عمل مقاومة كبيرة جدا .

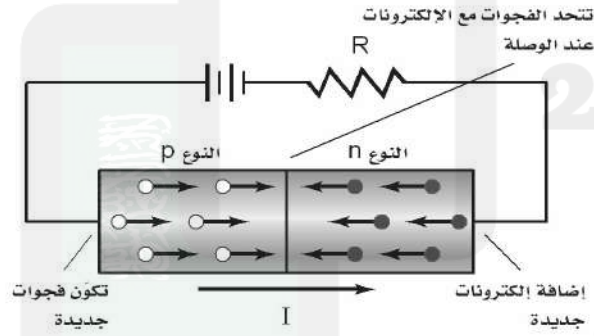
الدايدود المتحاز عكسياً



. الدايدود (الوصلة الثنائية) المتحاز اماميا :

. اذا عكس اتجاه البطارية بحيث يوصل الطرف السالب للبطارية بشبه الموصل من النوع **n** والطرف الموجب بشبه الموصل من النوع **p** - تتجه الالكترونات الى الطرف **p** وتتماثل الفجوات وتضمحل طبقة النضوب ويعبر التيار من خلال الدايدود ويزيادة الجهد من البطارية يزداد التيار

الدايدود المتحاز امامياً



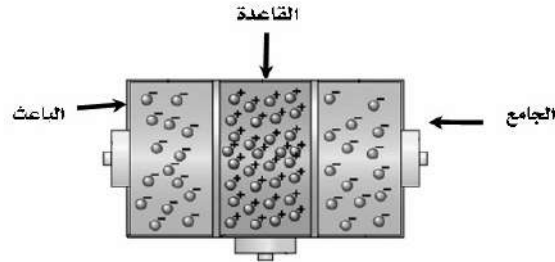
استخدام الدايدود (الوصلة الثنائية)

الاستخدام الرئيسي له تحويل الجهد المتناوب **AC** الى جهد مستمر **DC**

ثانيا : الترانزستورات

. تركيب الترانزستور :

. يتكون من طبقتين من مادة شبه موصله من نفس النوع تسمى احدهما الباعث والاخرى الجامع وبينهما طبقة رقيقة مركزية مصنوعة من مادة شبه موصله من نوع مخالف وتسمى هذه الطبقة القاعدة



. انواع الترانزستورات :

٢ . ترانزستور (pnp)	١ . ترانزستور (nnp)
<p>يرمز للباعث هنا بدخول سهم للقاعدة</p>	<p>يرمز للباعث هنا بخروج سهم من القاعدة</p>
يشير السهم المرسوم على الباعث إلى اتجاه التيار الاصطلاحي	

طريقة عمله :

. عندما يكون الدايمود (الوصلة الثنائية) الموجود بين القاعدة والجامع منحازة عكسيا تكون طبقة النضوب عريضة فلا يسري تيار من الجامع الى القاعدة .

— اما عندما يكون الدايمود (الوصلة الثنائية) الموجود بين القاعدة والباعث منحازة اماميا فيسري تيار من الباعث الى القاعدة .

. استخدامات الترانزستور :

١- تضخيم وتقوية التغيرات في الجهد الحثي.

٢- يمكن وصل مجموعة ترانزستورات معا لتنفيذ عملية منطقية في الحواسيب حيث تعمل كمفاتيح تحكم سريعة الاداء.

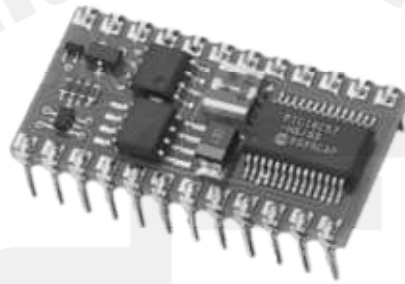
ثالثا : الرقائق الميكروية (الدوائر المتكاملة) :

. تتكون من الآف الترانزستورات و الدايودات والمقاومات والموصلات وطول كل منها لايتجاوز الميكرومتر الواحد .

. الحجم الصغير للرقائق الميكروية يسمح بوضع الدوائر المعقدة في مساحة صغيرة .

. استخداماتها :

. في الاجهزة الكهربائية وفي السيارات و الحواسيب لزيادة سرعتها .



الفيزياء النووية

Nuclear Physics

الفصل

6

مقدمة :

مر بك سابقا أن في تجربة شريحة الذهب لرذرفورد انه لم يثبت وجود النواة فقط بل أجرى تجارب تعتبر مبكرة بهدف اكتشاف تركيبها وقد أجرى مع فريقه قياسات دقيقة لانحراف جسيمات ألفا عندما اصطدمت بشريحة الذهب ويمكن تفسير هذه الانحرافات بأن معظم حجم الذرة فراغ . وقد أظهرت التجارب كذلك أن هناك مركز صغير جدا ذو كثافة كبيرة وله شحنة موجبة تتركز فيه معظم كتلة الذرة ومحاط بالالكترونات وهو ما يعرف بالنواة . (راجع ص ١٧ من هذا الملخص)

وصف النواة :

تحتوي النواة على بروتونات موجبة الشحنة و نيوترونات متعادلة الشحنة وكتلة البروتون تساوي تقريبا كتلة النيوترون .

* كتلة النواة وشحنتها :

يمكن أن نصف النواة بدلالة العدد الذري (Z) والعدد الكتلي (A) حيث :

العدد الكتلي هو مجموع أعداد البروتونات والنيوترونات الموجودة في النواة

العدد الذري هو عدد البروتونات أو الإلكترونات الموجودة في الذرة

ملاحظة هامة جدا : إذا تغير العدد الذري للعنصر (Z) يتغير العنصر بالكامل إلى عنصر آخر

أمثلة :



البروتون هو الجسيم الوحيد المشحون داخل النواة .

شحنة النواة الكلية = عدد البروتونات × شحنة البروتون

(لا تنس أن شحنة البروتون = شحنة الإلكترون = $1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$)

كتلة كل من البروتون و النيوترون تزيد بحوالي (1800) مرة على كتلة الإلكترون .

كتلة كل من البروتون و النيوترون تساوي تقريبا 1u حيث (u) هي : وحدة الكتلة الذرية .

* حجم النواة :

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

هل لجميع العناصر العدد الكتلي نفسه ؟

. باستخدام جهاز مطياف الكتلة وجد انه يمكن أن يكون لذرات العنصر الواحد كتلا مختلفة كما رأيت في تجربة طومسون في بداية الفصل السابع .
. تسمى نواة النظير النوية .

النظائر :

هي النويدات من عنصر ما تتفق في عدد البروتونات (العدد الذري) وتختلف في عدد النيوترونات (العدد الكتلي) .
. جميع نظائر العنصر المتعادل كهربائيا لها نفس العدد من الالكترونات حول النواة .

. أمثلة :

. ذرة الهيدروجين الطبيعية تحتوي على بروتون واحد و صفر نيوترون في النواة ، وهناك أنواع أخرى منها تحتوي نواتها على بروتون واحد ونيوترون واحد ، كما أن هناك ذرة هيدروجين تحتوي على بروتون واحد ونيوترونين هذه الأنواع من الذرات تسمى النظائر .



متوسط الكتلة :

. الكتلة المقيسة لغاز الهيدروجين 1.008 u وهذا الرقم يعرف بمتوسط كتلة نظائر الهيدروجين الموجودة طبيعيا .

س / ما لذي يحافظ على نيوكليونات النواة معا ؟

. النواة تتكون من بروتونات موجبة الشحنة و نيوترونات متعادلة الشحنة وكان من المتوقع أن تسبب قوى التنافر الكهرومغناطيسية بين البروتونات تباعد بعضها عن بعض ، ولكن هذا لا يحدث بسبب وجود قوة تجاذب متبادلة وقوية داخل النواة يطلق عليها (طاقة الربط النووية) .

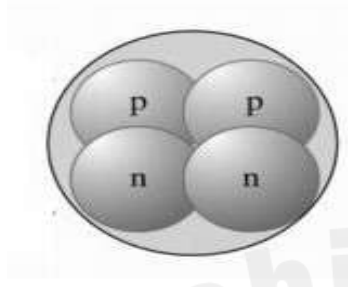
القوة النووية القوية :

. تعريفها : هي القوة التي تؤثر بين البروتونات و النيوترونات الموجودة في النواة والقريبة جدا إلى بعض و القوة النووية القوية هي قوة تزيد 100 مرة عن القوى الكهرومغناطيسية .

خصائص القوة النووية القوية :

١- اثر طاقة الربط النووية لا يعتمد على الشحنة فهي تؤثر على أي بروتونين أو أي نيوترونين أو أي بروتون ونيوترون داخل النواة أي أنها لا تفرق بين أي جسيمين .

٢-مدى هذه القوة قصير حيث لا يتجاوز $1.4 \times 10^{-15} \text{ m}$.

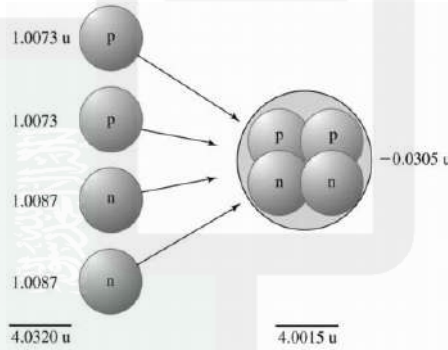


ملاحظة :

. تسمى البروتونات والنيوترونات (النيوكليونات) والقوة النووية الهائلة تحافظ على بقاء هذه النيوكليونات في النواة .

من أين تأتي طاقة الربط النووية ؟

وجد العلماء باستخدام مطياف الكتلة أن كتلة النواة مجتمعة يكون دائماً اقل من مجموع كتل أجزائها فأين تذهب الكتلة المتبقية ؟



. يتحول فرق الكتلة للنواة إلى طاقة ربط نووية حسب معادلة اينشتاين لتكافئ الطاقة والكتلة :

$$E = mc^2$$

قانونها :

طاقة الربط النووية = (الكتلة الذرية للعنصر - (عدد البروتونات × كتلة البروتون + عدد النيوترونات × كتلة النيوترون)) × 931.49
أو :

$$E = m - (n_p \times m_p + n_n \times m_n) \times 931.49$$

$$m_p = 1.0073 \text{ و.ك.ذ}$$

$$m_n = 1.0087 \text{ و.ك.ذ}$$

n_p عدد البروتونات

n_n عدد النيوترونات

ملاحظات :

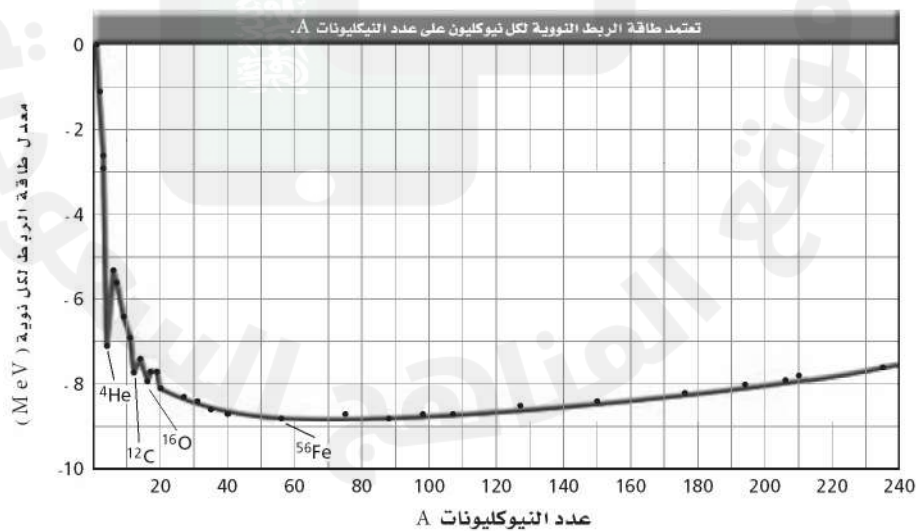
١- يسمى الحد (الكتلة الذرية للعنصر - (عدد البروتونات × كتلة البروتون + عدد النيوترونات × كتلة النيوترون)) بنقص الكتلة .

$$\text{أو } m - (n_p \times m_p + n_n \times m_n)$$

٢- تقاس طاقة الربط النووية بوحدة ميغا إلكترون فولت (Mev)

طاقة الربط النووية وكتلة النواة :

تعتمد طاقة الربط النووية على كتلة النواة فالأنوية الكبيرة ترتبط بقوة أكبر من الأنوية الخفيفة وطاقة الربط النووية تصبح أكبر كلما ازداد العدد الكتلي حتى القيمة 56 (نواة الحديد) ويعد الحديد من أكثر الأنوية ترابطاً لذلك تصبح الأنوية أكثر استقراراً كلما اقترب عددها الكتلي من العدد الكتلي للحديد .





يمكن لبعض المواد أن تبعث أشعة نافذة تسمى هذه المواد بالمواد المشعة وبسبب انبعاث جسيمات وإشعاعات من المواد فإنها تضمحل أي يتحول العنصر إلى عنصر آخر وعندما تضمحل النواة فتنتقل من حالة أقل استقراراً إلى حالة أكثر استقراراً

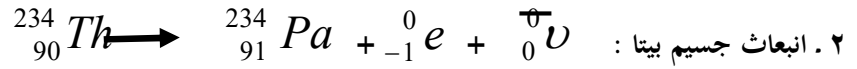
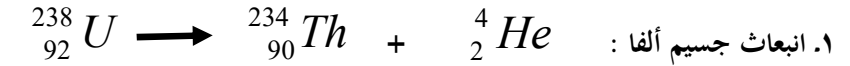
① الاضمحلال الإشعاعي :

في عام 1899 م اكتشف العالم رذرفورد أن عنصر الرادون يتحول تلقائياً إلى نواة أخف ونواة هيليوم خفيفة وفي نفس العام اكتشف أن مركبات اليورانيوم تنتج ثلاثة أنواع مختلفة من الإشعاع فصل بينهما تبعاً لقدرتهما على اختراق المواد وأطلق عليها إشعاعات ألفا (α) و بيتا (β) و جاما (γ)

وجه المقارنة	اضمحلال ألفا (α)	اضمحلال بيتا (β)	اضمحلال جاما (γ)
تركيبه	نواة هيليوم ${}^4_2\text{He}$	الكترونات تبعث من النواة وذلك بتحول النيوترون إلى بروتون	فوتونات ذات طاقة عالية
عدد الكتلة A	ينقص بمقدار 4	يبقى ثابتاً (لا يتغير)	يبقى ثابتاً (لا يتغير)
العدد الذري Z	ينقص بمقدار 2	يزداد بمقدار 1	يبقى ثابتاً (لا يتغير)
التحولات الناتجة	يتحول العنصر إلى عنصر مختلف	يتحول العنصر إلى عنصر مختلف مع ظهور جسيم يسمى النيوتريينو	لا يحدث تحول في النواة لان إشعاع جاما عبارة عن إعادة توزيع للطاقة داخل النواة
المعادلة العامة	${}^A_Z\text{X} \longrightarrow {}^{A-4}_{Z-2}\text{Y} + {}^4_2\text{He}^{++}$	${}^A_Z\text{X} \longrightarrow {}^A_{Z+1}\text{Y} + {}^0_{-1}\text{e}$	${}^A_Z\text{X}^* \longrightarrow {}^A_Z\text{X} + \gamma$
أمثلة	يتحول ${}^{238}_{92}\text{U}$ إلى ${}^{234}_{90}\text{Th}$	يتحول ${}^{14}_6\text{C}$ إلى ${}^{14}_7\text{N}$	
القدرة على النفاذ	ضعيفة حيث تتوقف عند اصطدامها بصفيحة رقيقة من الورق	متوسطة حيث يلزم سمك 6 mm من الألومنيوم لإيقافها	عالية حيث يلزم سمك عدة سنتيمترات من الرصاص لإيقافها

التفاعلات والمعادلات النووية :

. يحدث التفاعل النووي عندما تتغير طاقة النواة أو عدد النيوترونات أو عدد البروتونات فيها . ويمكن وصف التفاعلات النووية باستخدام الكلمات أو التمثيل البياني أو المعادلات مثل :



ملاحظة هامة عند وزن المعادلات النووية :

- من المهم عند حدوث التفاعل النووي أن يبقى مجموع العدد الكلي للجسيمات النووية ثابتا خلال التفاعل لذلك فإن مجموع الأعداد العلوية في كل طرف يجب أن يتساوى ففي المعادلة (١) : $238=234+4$ وكذلك في المعادلة ٢ أيضا فإن الشحنة الكلية محفوظة لذلك فإن مجموع الأعداد السفلية في كل طرف يجب أن يتساوى ففي المعادلة (١) : $92=90+2$ وكذلك في المعادلة ٢

- خلال اضمحلال بيتا (كما في المعادلة ٢) ينتج أنتي نيوتريو ${}^0_0\bar{\nu}$ وهو جسيم ضديد المادة وليس له كتلة أو شحنة .

عمر النصف :

هي الفترة الزمنية اللازمة لاضمحلال نصف ذرات أي كمية من نظير العنصر المشع .

مثال :

عمر النصف لنظير الراديوم $^{226}_{88}Ra$ = 1600 سنة ، وبالتالي فإن كل 1600 سنة سوف يضمحل نصف كمية الراديوم إلى عنصر آخر وهو الرادون وبعد 1600 سنة أخرى سوف يضمحل نصف كمية الراديوم المتبقية .

قانون عمر النصف :

$$\text{الكمية المتبقية} = \text{الكمية الأصلية} \left(\frac{1}{2}\right)^t$$

حيث t عدد أعمار النصف التي انقضت

$$t = \frac{\text{الزمن في المسألة}}{\text{عمر النصف للعنصر المشع}}$$

استخدامات أعمار النصف للنظائر المشعة :

- ١ . إيجاد عمر عينة من مادة عضوية بقياس كمية الكربون 14 المتبقية .
- ٢ . حساب عمر الأرض اعتماداً على اضمحلال اليورانيوم إلى الرصاص .

النشاطية الإشعاعية (معدل الاضمحلال) :

- هي عدد انحلالات المادة المشعة كل ثانية .
- نشاطية أي عينة ترتبط مع عمر النصف ، فعمر النصف الأقصر يعني نشاطية إشعاعية أكبر .
- وحدة قياس النشاطية في النظام العالمي هي : البيكرل Bq

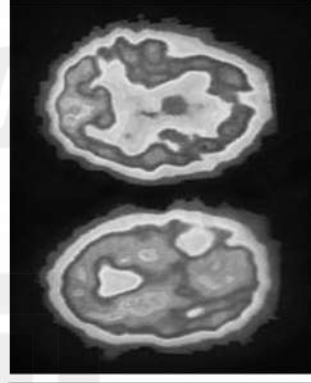
النشاط الإشعاعي الاصطناعي :

- . يمكن إنتاج نظائر مشعة من النظائر المستقرة بقذفها بجسيمات ألفا أو بروتونات أو إلكترونات أو أشعة جاما .
. يمكن للأنوية المشعة أن تبعث جسيمات ألفا أو بيتا أو إشعاع جاما بالإضافة إلى النيوترونات أو الـ e^{-} أو البوزيترون وهو : إلكترون موجب الشحنة (e^{+}) .

استخدامات النظائر المشعة الاصطناعية :

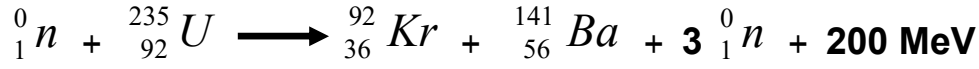
1. تستخدم النظائر المشعة المنتجة اصطناعيا في البحوث الدوائية والطبية حيث يعطى المريض نظائر مشعة تمتصها أعضاء محددة من الجسم ويستخدم الأطباء عداد الإشعاع لمراقبة الإشعاع في العضو الخاضع للعلاج
2. يستخدم انبعاث البوزيترون في عملية التصوير الإشعاعي المقطعي أو التصوير الطبقي (PET) للدماغ .
3. يستخدم إشعاع جاما للعلاج من السرطان وذلك بتدمير الخلايا السرطانية .
4. يستخدم نظير اليود المشع لتحقق به الغدة الدرقية المصابة بالسرطان .

الشكل 5-11 من أجل إجراء مسح PET يقوم الأطباء بحقن سائل يحوي نظائر مشعة مثل ^{18}F ترتبط مع الجزيء الذي سوف يتركز في الأنسجة تحت العلاج. عندما يضمحل ^{18}F ينتج بوزيترونات تفنى عندما تتحد مع الإلكترونات منتجة أشعة γ التي يكشف عنها بجهاز مسح PET . بعد ذلك يكون الحاسوب خريطة ثلاثية الأبعاد لتوزيع النظير. دماغ طبيعي — في أعلى الشكل — ودماغ شخص يعاني من ناء الخرف — في أسفل الشكل — مختلفان.

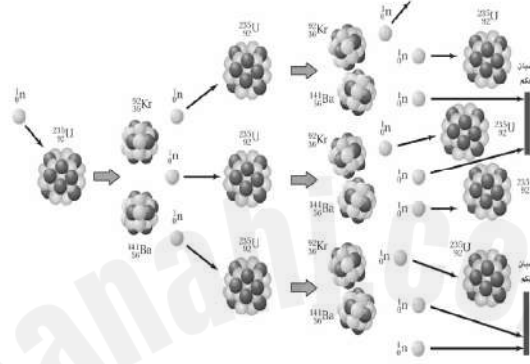


* الانشطار النووي :

. تعريفه : هو انقسام النواة الثقيلة إلى نواتين أو أكثر وذلك بقذفها بالنيوترونات مما يؤدي إلى إنتاج طاقة كبيرة .
 . مثال : نواة نظير اليورانيوم تنشط إلى نواتي عنصري الباريوم والكربتون عند قذفها بالنيوترونات على حسب المعادلة التالية :



. عندما يحدث النيوترون الواحد انشطارا نوويا فان ذلك الانشطار يحرر ثلاث نيوترونات وكل منها يحدث انشطارات جديدة .
 . هذه العملية المستمرة في تفاعلات الانشطار المتكررة والتي تحرر نيوترونات تسمى التفاعل المتسلسل



الشكل 6-11 تفاعل الانشطار النووي المتسلسل لليورانيوم-235 الذي يحدث في قلب المفاعل النووي.

* المفاعلات النووية :

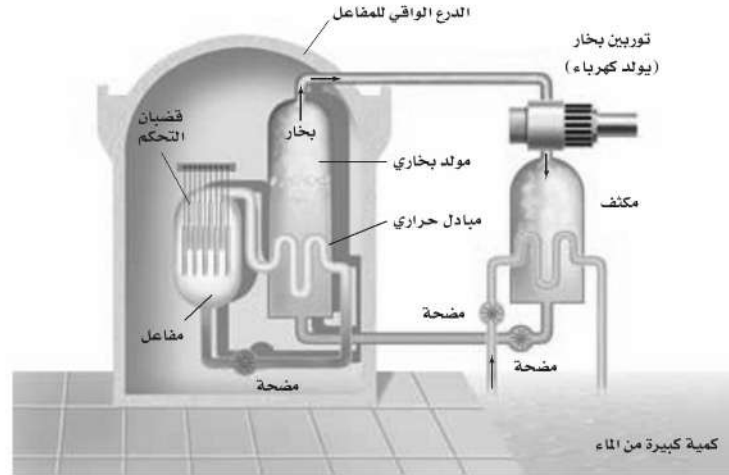
. يستخدم المفاعل النووي لإحداث تفاعل متسلسل نووي مسيطر عليه لإنتاج طاقة يمكن الاستفادة منها .

العناصر المشعة المستخدمة في المفاعل النووي:

- ١- نظير اليورانيوم الذي يستخدم في المفاعلات النووية ليحدث له انشطار هو ${}_{92}^{235}U$ ونسبته اقل من 1 % طبيعياً .
- ٢- نظير اليورانيوم ${}_{92}^{238}U$ ونسبته أكثر من 99 % طبيعياً.

شروط حدوث الانشطار النووي في المفاعل:

- عندما تمتص نواة ${}_{92}^{238}U$ نيوترونا سريعة فإنها لا تنشط ولكنها تصبح نظيراً جديداً هو ${}_{92}^{239}U$ لذلك فان امتصاص النيوترونات بواسطة ${}_{92}^{238}U$ يمنع معظم النيوترونات من الوصول إلى ذرات ${}_{92}^{235}U$ الانشطارية لذلك لابد من:
- ١- زيادة كمية أكبر من ${}_{92}^{235}U$ وتسمى هذه العملية بتخصيب اليورانيوم .
- ٢- تبطئ النيوترونات السريعة حتى تمتصها نواة ${}_{92}^{235}U$ وذلك بتفتيت اليورانيوم إلى قطع صغيرة ووضعها في مهدئ يبطئ هذه النيوترونات .



. هو أحد أنواع المفاعلات النووية وفيه يتم غمر القضبان بالماء الذي يهدئ المفاعل وينقل الطاقة الحرارية بعيداً عن انشطار اليورانيوم و
توضع قضبان من فلز الكادميوم بين قضبان اليورانيوم حتى تمتص النيوترونات بسهولة فيعمل مهدئاً أيضاً.

- تتحرك قضبان الكادميوم إلى داخل وخارج المفاعل للتحكم في معدل التفاعل المتسلسل كما يلي :

- ١- عندما يتم إنزال قضبان التحكم كلياً داخل المفاعل فإنها تمتص عدداً كافياً من النيوترونات وبذلك تمنع حدوث تفاعل متسلسل.
- ٢- عند رفع قضبان التحكم يزداد معدل الطاقة المتحررة بسبب توافر نيوترونات حرة كافية لاستمرار حدوث التفاعل المتسلسل .

. يضخ الماء المحيط بقضبان اليورانيوم إلى مبدل الحرارة فيسبب غليان ماء آخر منتجا بخاراً يعمل على إدارة توربينات موصولة بمولدات
لتوليد الطاقة الكهربائية .

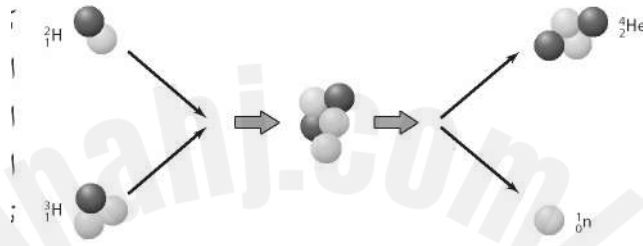
* الاندماج النووي :

. تعريفه : هو اندماج أنوية صغيرة لتكوين نواة ذات كتلة كبيرة .

. العمليات التي تحدث في الشمس هي مثال على عملية الاندماج النووي حيث تندمج أربعة أنوية هيدروجين (بروتونات) خلال عدة مراحل لتكوين نواة هيليوم واحدة وحيث أن كتلة البروتونات الأربعة أكبر من كتلة نواة الهيليوم فإن فرق الكتلة بينهما يتحول إلى طاقة

. لا تحدث تفاعلات الاندماج إلا عندما يكون للأنوية كميات هائلة من الطاقة الحرارية للتغلب على قوى التنافر بين النوى المشحونة لذلك تحتاج إلى درجات حرارة تصل إلى $2 \times 10^7 \text{ K}$.

. في القنبلة الهيدروجينية أو القنبلة الحرارية النووية نحصل على درجات الحرارة العالية اللازمة لإحداث التفاعل الاندماجي من انشطار اليورانيوم أو القنبلة الذرية .



* كواشف الجسيمات المشحونة وأشعة جاما :

يمكن الكشف عن الجسيمات المشحونة عندما:

- تؤين المادة التي تقذف عليها.
- أو تلمع بعض المواد عندما تصطدم بها
- أو تبعث فوتونات عند تعرضها للإشعاع عندما تتعرض إلى أنواع معينة منه .

من الطرق المستخدمة في الكشف عن الإشعاعات أيضا :

. عداد جايجر

. حجرة غيمة ولسون

. حجرة الفقاعة

. حجلات سلك

. الكاشف التصادمي والذي يرصد ربع مليون تصادم للجسيم في الثانية الواحدة ويعمل كآلة

تصوير ولتكوين صور حاسوبية لحالات التصادم .



■ الشكل 11-13 تظهر صورة حجرة

فقاعة اللون الوهمية مسار الجسيمات

المشحونة.

وحدات بناء المادة :

المسارعات الخطية :

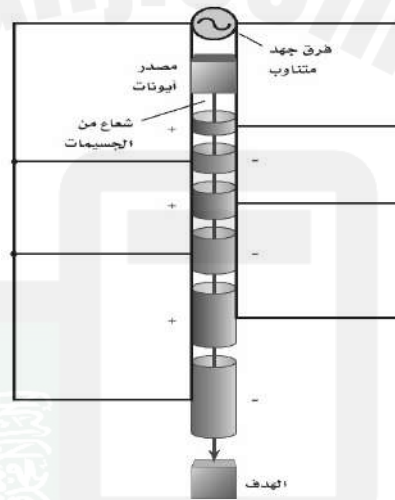
استخدامها : لمسارعة البروتونات أو الالكترونات (الجسيمات المشحونة فقط) .

تركيبها :

سلسلة من الأنابيب المجوفة داخل حجرة طويلة مفرغة موصولة بمصدر جهد متناوب عالي التردد يولد مجالا كهربائيا .
لا يوجد مجال كهربائي داخل الأنبوب وإنما يوجد في الفجوات بين الأنابيب لذلك تتحرك البروتونات داخله بسرعة ثابتة .

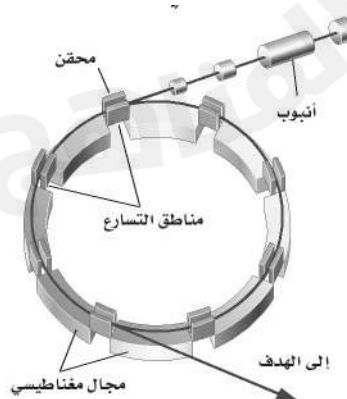
طريقة عملها :

تنتج البروتونات من مصدر ايوني وعند تطبيق جهد سالب على الأنبوب الأول فإنها تتسارع .
يعدل جهد الأنبوب الثاني بحيث يكون سالبا بالنسبة للأول فيعمل المجال الكهربائي المتكون في الفجوة بين الأنبوبين على مسارعة البروتونات داخل الأنبوب الثاني .
تستمر هذه العملية حيث تبقى البروتونات تتسارع في الفجوات بين كل زوج من الأنابيب و في نهاية المسار تكون البروتونات قد اكتسبت عدة ملايين إلكترون فولت من الطاقة .



السنكروترون :

يمكن أن يصنع المسارع ليكون اصغر باستخدام المجال المغناطيسي لثني مسار الجسيمات ليصبح دائريا .
في جهاز السنكروترون تفصل مناطق الثني المغناطيسي بمناطق تسارع وفي نهاية المسارع تصبح طاقة البروتون كبيرة .



*** ضدید المادۃ :**

— فی بدایة 1920 توقع دیراک وجود ضدید جسیم لكل نوع من الجسیمات و الیکترون الموجب أو البوزترون مثال علی ضدید الأجسام .
للإلكترون و ضدیده البوزترون نفس الكتلة ومقدار الشحنة ومع ذلك فان إشارتی شحنتیهما مختلفتین وعند اصطدامهما فان کل منهما یفنی الآخر وینتج عن ذلك طاقة علی شکل أشعة جاما .

*** الجسیمات :**

- لقد کان نموذج بور للذرة الذی اکتشف عام ۱۹۳۰ م بسیطا للغاية حیث كانت الذرة مكوّنة من الكترونات وبروتونات ونيوترونات ثم عملت الدراسات العمیقة للاضمحلال الإشعاعي علی تشویش هذه الصورة المبسطة .
- توقع العالمان باولی عام ۱۹۳۱ و فیرمی عام ۱۹۳۴ وجود جسیم متعادل ینبعث مع جسیم بیتا وقد أطلق علیه (نیوترینو) وقد تمت ملاحظته عام ۱۹۵۶
- فی عام ۱۹۳۷ اکتشف جسیم سمي (المیون) كتلته کالکترون ثقیل
- فی عام ۱۹۳۵ افتراض العالم یوکاوا وجود جسیم یحمل القوة النوویة القویة فی الفراغ تمام کما یحمل الفوتون القوة الکهر ومغناطیسیة و قد اکتشف هذا الجسیم عام ۱۹۴۷ وسمی (البیون)

*** النموذج المعیاری :**

- هل البروتونات و النیوترونات جسیمات أولیة ؟
- لقد أصبح واضحا عام ۱۹۶۰ أن البروتونات والنیوترونات والبیونات لیست جسیمات أولیة وأنها مكوّنة من مجموعة من جسیمات تسمى (الكوارک)

. يعتقد العلماء الآن وجود ثلاث عائلات من الجسيمات الأولية وهي :

١- الكواركات :

تضم بداخلها البروتونات والنيوترونات أنواع الكواركات هي : العلوي-السفلي-الساحر-الغريب-القمة -القاع .

٢- اللبتونات :

تضم بداخلها الالكترونات والنيوترينوات.

٣- حاملات القوة :

-تضم كلا من :

١-الفوتونات حاملات القوة الكهرومغناطيسية

٢-الجلونات حاملات القوة النووية بين الكواركات .

٣-الجرافيتون الذي لم يكتشف حتى الآن حامل قوة الجاذبية الأرضية.

الشكل 11-16 بالمرغم من أن
للكواركات شحنات جزئية فإن جميع
الجسيمات التي تكونها لها عدد صحيح
من الشحنات.

بروتون

نيوترون

بيون



* البروتونات والنيوترونات :

. تتكون النيوكليونات (البروتونات والنيوترونات) من ثلاثة كواركات .

النيوترون	البروتون	
يتكون من كوارك واحد علوي u واثنين من الكواركات السفلية d	يتكون من اثنين من الكواركات العلوية u وكوارك سفلي واحد d	مكوناته
مجموع شحنة ثلاثة كواركات $(\frac{2}{3} + -\frac{1}{3} + -\frac{1}{3})e=0$	مجموع شحنة ثلاثة كواركات $(\frac{2}{3} + \frac{2}{3} + -\frac{1}{3})e=+e$	شحنته
n = udd	P = uud	رمزه

التحولات بين الكتلة والطاقة :

. يمكن حساب كمية الطاقة التي تتولد نتيجة فناء جسيم من باستخدام معادلة اينشتاين : $E = m c^2$
. يمكن أن يحدث معكوس الفناء أي أن الطاقة يمكن أن تتحول إلى مادة . فإذا عبر إشعاع جاما بالقرب من نواة فقد ينتج زوج من الإلكترون و البوزترون .

$$\gamma \longrightarrow e^- + e^+$$

. يسمى تحول الطاقة إلى الجسيمات (مادة و ضد المادة) : إنتاج الزوج .
. لا يمكن أن تحدث هذه التفاعلات منفردة (السبب) : لأنها لا تحقق قانون حفظ الشحنة.

* حفظ الجسيم :

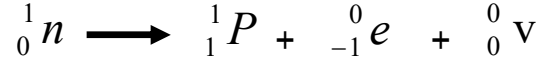
. عند اصطدام الجسيم و ضديده فان كل منهما يفني الآخر ويتحولان إلى فوتونات أو إلى زوج من جسيم و ضد جسيم اخف والى طاقة .



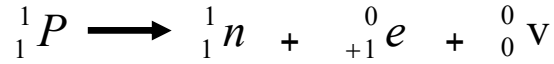
■ الشكل 18 - 11 عندما ينتج الجسيم
فإن ضديد هذا الجسيم ينتج أيضاً. هنا
تضمحل أشعة جاما إلى زوج من الإلكترون
والبوزترون.

* اضمحلال بيتا والتفاعل الضعيف :

. في عملية اضمحلال النيوترون يتحول النيوترون إلى بروتون مع انبعاث جسيم بيتا (إلكترون سالب) و نيوتريينو (جسيم كتلته صغيرة جدا وعديم الشحنة) وتكتب معادلة اضمحلال النيوترون كالتالي :



. عند اضمحلال البروتون الحر فإنه يتحول إلى نيوترون داخل النواة مع إطلاق بوزترون و نيوتريينو على حسب المعادلة التالية :



. إن التحلل النيوتروني إلى بروتونات، والتحلال البروتوني إلى نيوترونات لا يمكن تفسيره بواسطة القوة القوية بل يشير إلى أنه يجب أن يكون هناك تفاعل آخر وهي : القوة النووية الضعيفة .

. ساد الاعتقاد لفترة طويلة من أن النيوتريينو و صديده عديمة الكتلة إلا أن التجارب الأخيرة التي التقطت هذه الجسيمات من الشمس أثبتت أن للنيوترينات كتلة على الرغم من أنها أقل من أي كتلة جسيم معروف .

* اختبار النموذج المعياري :

. الكواركات و اللبتونات تنفصل إلى ثلاثة عائلات وهي :

١. عائلة اليد اليسرى وهي العالم المحيط بنا حيث يتكون من الجسيمات (بروتونات و نيوترونات و الكترونات)

٢. المجموعة الوسطى وهي جسيمات توجد في الأشعة الكونية وتنتج بطريقة روتينية في مسارات الجسيمات .

٣. عائلة اليد اليمنى : يعتقد أنها كانت مستثارة قليلا خلال اللحظات الأولى للانفجار العظيم ونتجت عن تصادمات عالية الطاقة.

. التركيب الرياضي لنظريات التفاعل الضعيف والتفاعل الكهرومغناطيسي متماثلان والنظريات الحالية المتعلقة بأصل الكون تتوقع أن أهما كانتا متحدتين في قوة واحدة تسمى قوة كهربائية ضعيفة .