

ملزمة أوراق عمل فيزياء



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الثالث الثانوي ← فيزياء ← الفصل الثالث ← أوراق عمل ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-04-09 20:11:37

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

حل مراجعة الفصل الرابع الذرة

1

مراجعة محلولة لفصل إلكترونيات الحالة الصلبة

2

ملخص هام للاختبار التحصيلي

3

حل ورقة عمل قانون لنز

4

ورقة عمل قانون لنز

5

ملزمة فيزياء (3-3)

أ. عيسى العمري

اسم الطالب /
@AaaEESQ

الشعبة /
@AaaEESQ

قروبات فيزياء تيلجرام

المعلم / :
@AaaEESQ

Telegram

الفصل الأول لحت الكهرومغناطيسي

الدرس الأول: التيار الكهربائي الناتج عن تغير المجالات المغناطيسية

- اكتشف العالم أورستد ان التيار الكهربائي يولد
- واكتشف العالم العكس أن المجال المغناطيسي يولد تيارا كهربائيا حيث عمل تجربة على التيار

هل المغناطيس يولد تيار ؟

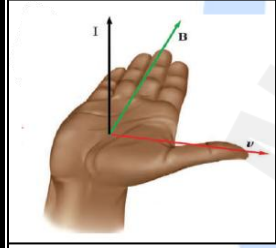
وضع سلك متحرك
للأعلى والأسفل في
مجال مغناطيسي
.....

وضع سلك متحرك
بموازاة المجال
مغناطيسي
لا يتولد تيار
.....

وضع سلك ساكن في
مجال مغناطيسي
.....
إذن التيار = صفر

تعريف الحث الكهرومغناطيسي:

طرق توليد التيار الكهربائي : أما يتحرك السلك في المجال المغناطيسي، او يتحرك مصدر المجال المغناطيسي في منطقة السلك.



تحديد اتجاه التيار الحثي المتولد في سلك: عن طريق القاعدة

القوة الدافعة الكهربائية الحثية EMF :



تجارب فيزياء تيلجرام

- تعمل القوة الدافعة الكهربائية (EMF) على سريان التيار

العوامل المؤثرة في القوة الدافعة الكهربائية الحثية

1- 2- 3-

وحدة قياس القوة الدافعة الكهربائية : ويعادلها

قانون القوة الدافعة الكهربائية EMF :

تطبيقات على القوة الدافعة الكهربائية الحثية : (..... و و)

تدريب 2:

2. سلك مستقيم طوله 25 m مثبت على طائرة تتحرك بسرعة 125 m/s عمودياً على المجال المغناطيسي الأرضي $B = 5.0 \times 10^{-5} T$.
ما مقدار القوة الدافعة الكهربائية الحثية المتولدة في السلك ؟

الحل

المولدات الكهربائية:



يسمى المولد الكهربائي ب.....



يعمل على تحويل الطاقة الميكانيكية الى



مخترع المولد الكهربائي :



تركيب المولد الكهربائي :



التيار الناتج عن المولد الكهربائي : عند وصل المولد الكهربائي بدائرة مغلقة تُنتج القوة الدافعة الكهربائية الحثية



..... ومع دوران الحلقة يتغير مقدار التيار الكهربائي و اتجاهه .

نحصل على أكبر قيمة للتيار عندما تكون حركة الحلقة على



اتجاه المجال المغناطيسي



مولدات التيار المتردد AC :



متوسط القدرة : وهو دائما موجب لأن التيار والجهد يكونان إما موجبين او سالبين معًا.



معظم الأدوات و الأجهزة الكهربائية في الدول العربية تعمل بتيار تردده



يتغير التيار المتردد بين صفر وقيمة في أثناء دوران ملف المولد .



قانون متوسط القدرة : $P = \frac{1}{2} P = \frac{1}{2} I_{\text{عظمى}} \times V_{\text{عظمى}}$



تدريب 8:

8. إذا كان متوسط القدرة المستفدة في مصباح كهربائي 75 W فما مقدار القيمة العظمى للقدرة؟

الحل

قروبات فيزياء تيلجرام

Telegram

يتم وصف التيار المتردد والجهد المتردد بدلالة التيار الفعال والجهد الفعال :



قانون الجهد الفعال

قانون التيار الفعال

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

5. مولد تيار متردد يولّد جهدًا ذا قيمة عظمى مقدارها 170 V، أجب عما يلي:

تدريب 5:

a. ما مقدار الجهد الفعّال؟

b. إذا وصل مصباح قدرته 60 W بمولد، وكانت القيمة العظمى للتيار 0.70 A

فما مقدار التيار الفعال في المصباح؟

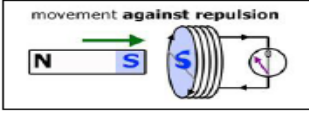
الحل

الثاني: تغير المجالات المغناطيسية يولد قوة دافعة كهربائية حثية

قانون لنز:

تطبيقات على قانون لنز:

ممانعة التغير:



- ماذا يحدث عند ما نقرب مغناطيس من ملف : يتولد تيار حثي في الملف وينتج عنه حثي ويعاكس المجال الأصلي وهذا يسبب قوة ممانعة .

1- عند تقريب المغناطيس من الملف : يتولد في الملف قوة ممانعة بسبب أنه تولد في الملف تيار كهربائي حثي وينتج عنه مجال مغناطيسي حثي يكون معاكس . (عند تقريب القطب الشمالي للملف تتولد قوة تمنع اقتراب القطب الشمالي ويصبح الملف له قطب شمالي أيضاً . والعكس مع الجنوبي)

2- عند إبعاد المغناطيس من الملف : يتولد في الملف قوة ممانعة بسبب أنه تولد في الملف تيار كهربائي وينتج عنه مجال مغناطيسي يكون نفس اتجاه المجال الأصلي . (عند إبعاد القطب الشمالي للملف تتولد قوة تمنع ابتعاد القطب الشمالي ويصبح الملف له قطب جنوبي . والعكس مع الجنوبي)

حالات قانون لنز :

قانون لنز Lenz's Law

٢	١
ملاحظات	ملاحظات



٤	٣
ملاحظات	ملاحظات



معلومات عن الممانعة :

- 1- إذا كان التيار الناتج عن المولد الكهربائي صغيراً فستكون القوة المعاكسة المؤثرة في ملف
- 2- إذا كان التيار الناتج عن المولد الكهربائي فستكون القوة المعاكسة المؤثرة في ملف المولد كبيرة .
- 3- لتغلب على قوة الممانعة في الملف يجب تزويده في بطاقة لإنتاج طاقة كهربائية .

س : علل تضعف إضاءة مصابيح المنزل الموصلة على التوازي مع جهاز كهربائي له محرك كبير ؟

ج :

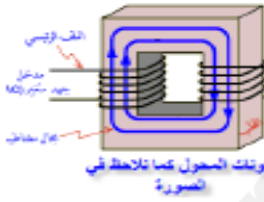
أنواع الحث :

١ - الحث الذاتي :

٢ - الحث المتبادل :

- كلما كان التغير في التيار أسرع كانت القوة الدافعة الكهربائية العكسية
- عند ما يكون التيار ثابت يصبح المجال المغناطيسي ثابتاً ويكون مقدار القوة الدافعة الكهربائية العكسية صفراً .

المحول الكهربائي :



استخدام المحولات : لرفع أو خفض الجهد الكهربائي

س : علل استخدام المحولات شائع ؟

تركيب المحول :

- 1-
- 2-

أنواع المحولات

محول رافع للجهد	محول خافض للجهد
<p>1- الجهد الثانوي من الجهد الابتدائي</p> <p>(>)</p> <p>2 - عدد لفات الملف الثانوي من الملف الابتدائي</p> <p>(>)</p>	<p>1- الجهد الثانوي من الجهد الابتدائي</p> <p>(<)</p> <p>2- عدد لفات الملف الثانوي من الملف الابتدائي</p> <p>(<)</p>
يستخدم لرفع الجهد المتناوب	يستخدم لخفض الجهد
<p>أ</p>	<p>ب</p>

العلاقات : عدد اللفات مع الجهد والتيار

حيث: N عدد اللفات // V فرق الجهد // I التيار // S الثانوي // P الابتدائي

$$\frac{I_s}{I_p} = \frac{V_p}{V_s} = \frac{N_p}{N_s}$$

قانون المحول :

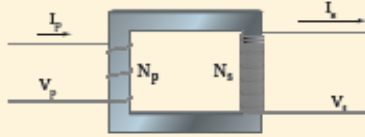
المحولات الرافعة محول رافع عدد لفات ملفه الابتدائي 200 لفة، وعدد لفات ملفه الثانوي 3000 لفة. إذا وصل ملفه الابتدائي بجهد متناوب فعال مقداره 90.0 V فأجب عما يلي:

a. ما مقدار الجهد في دائرة الملف الثانوي؟

b. إذا كان التيار في دائرة الملف الثانوي 2.0 A فما مقدار التيار في دائرة الملف الابتدائي؟

1 تحليل المسألة ورسمها

- ارسم قلباً حديدياً مع لفات من السلك.
- حدّد المتغيرات N و V و I .



المجهول

$$V_s = ?$$

$$I_p = ?$$

المعلوم

$$N_p = 200$$

$$N_s = 3000$$

$$V_p = 90.0 \text{ V}$$

$$I_s = 2.0 \text{ A}$$

2 إيجاد الكمية المجهولة

a. حل بالنسبة لـ V_s .

$$\frac{V_s}{V_p} = \frac{N_s}{N_p}$$

$$V_s = \frac{N_s V_p}{N_p}$$

$$= \frac{3000 \times 90.0 \text{ V}}{200}$$

$$= 1350 \text{ V}$$

بالتعويض $N_p = 200$ ، $N_s = 3000$ ، $V_p = 90.0 \text{ V}$

تدريب 17:

17. يتكون الملف الابتدائي في محول مثالي رافع من 300 لفة، ويتكون الملف الثانوي من 90000 لفة، فإذا كانت القوة الدافعة الكهربائية للمولد المتصل بالملف الابتدائي 60.0 V فما مقدار القوة الدافعة الكهربائية الحثية الناتجة عن الملف الثانوي؟ وإذا كان التيار في دائرة الملف الثانوي 0.50 A فما مقدار التيار في دائرة الملف الابتدائي؟

الحل

قروبات فيزياء تيلجرام

Telegram

واجب مسائل تدريبية رقم 16 في الكتاب صفحة 26

ملاحظات :

- 1- لنقل الطاقة الكهربائية لمسافات طويلة تستخدم محولات رافعة للجهد حيث يزيد الجهد كبير والتيار المار قليل.
- 2- يمكن للمحول نفسه أن يكون رافعاً أو خافضاً وهذا يعتمد على طريقة توصيله .
- 3- يمكن استخدام المحولات لعزل دائرة عن أخرى .

تحصيلي

27 ○ محول مثالي عدد لفات ملفه الابتدائي 200 لفة والتيار المار فيه 20 A ، إذا كان عدد لفات ملفه الثانوي 50 لفة فإن مقدار التيار المار فيه ..

- 5 A (A) 20 A (B)
40 A (C) 80 A (D)



19 ● في الشكل وضع طالب بين قطبي مغناطيس سلكًا موصلًا بأميتر، ودرس أربع حالات كالتالي:



1. ترك السلك ساكنًا. 3. حرك السلك إلى أسفل.
2. حرك السلك إلى أعلى. 4. حرك السلك بموازاة المجال المغناطيسي.
في أي من الحالات السابقة يتولد تيار كهربائي في السلك؟

- 1 و 4 (A) 1 و 3 (B)
2 و 4 (C) 2 و 3 (D)

28 ● محول كهربائي عدد لفات ملفه الابتدائي 500 لفة، وعدد لفات ملفه الثانوي 2000 لفة، فإذا وصل ملفه الابتدائي بجهد متناوب 25 V فما مقدار الجهد في الملف الثانوي؟

- 6.25 V (A) 25 V (B)
100 V (C) 125 V (D)

20 ○ القوة الدافعة الكهربائية الحثية المتولدة عند حركة سلك طوله 1 m بسرعة 4 m/s عموديًا على مجال مغناطيسي شدته 0.5 T ..

- 2 V (A) 5.5 V (B)
6 V (C) 8 V (D)

21 ● لدى هاني لعبة إذا حركها تصبح مصدرًا للطاقة الكهربائية، يمكننا أن نعد هذه اللعبة مثالاً على ..

- (A) المولد الكهربائي (B) المقاومة الكهربائية
(C) المحرك الكهربائي (D) المكثف الكهربائي

22 ● الشكل يُمثل تركيب ..



- (A) المولد الكهربائي (B) المكثف الكهربائي
(C) المحول الكهربائي (D) الميزان الحساس

23 ○ القيمة العظمى للقدرة المستندة في مصباح متوسط قدرته 75 W ..

- 3.75 W (A) 15 W (B)
37.5 W (C) 150 W (D)

24 ● مولد تيار متناوب يولد جهدًا قيمته العظمى 100 V ، ويمد الدائرة الخارجية بتيار قيمته العظمى 180 A ، إن متوسط القدرة الناتجة بوحدة الواط ..

- 9000 (A) $9000\sqrt{2}$ (B)
 $\frac{18000}{\sqrt{2}}$ (C) 18000 (D)

25 ○ الذي اكتشف أن التيار التأثيري يعاكس السبب الذي أدى لحدوثه ..

- (A) لنز (B) أورستد
(C) هنري (D) فاراداي

26 ○ حث قوة دافعة كهربائية في سلك يتدفق فيه تيار متغير ..

- (A) الحث الذاتي (B) الحث المتبادل
(C) الحث المغناطيسي (D) الحث المتغير

تم الفصل الأول

الفصل الثاني: الكهرومغناطيسية

الدرس الأول : تفاعلات المجالات الكهربائية و المغناطيسية والمادة

مقدمة : مفتاح فهم سلوك الموجات هو فهم طبيعة الإلكترونات :

لأن الموجات الكهرومغناطيسية تنتج من مسارعة الإلكترونات . و شحنة الإلكترون تنتج مجالات كهربائية و يُنتج عن حركتها مجالات مغناطيسية . و تبث هذه الموجات و تلتقط بالهوائيات (وهي أدوات مصنوعة من مواد تحتوي على الكترولونات)

● كتلة الإلكترون

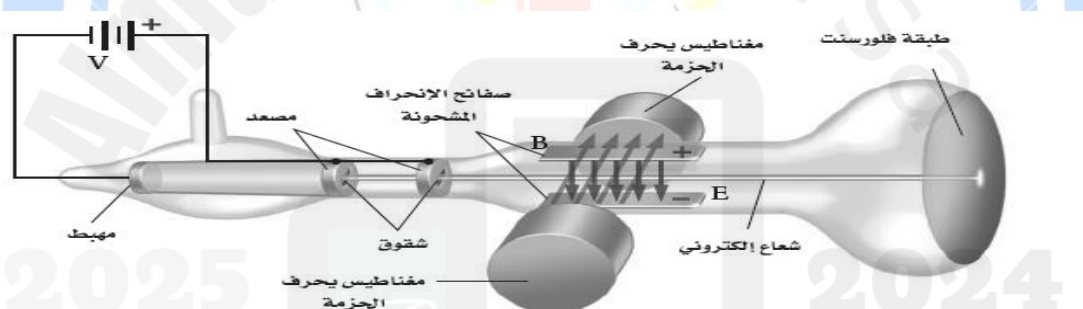
كان هناك تحدي يواجهه العلماء في قياس كتلة الإلكترون بسبب أنه صغير جداً ولا يمكن رؤيته بالعين المجردة . وكشف العالم ميليكان أول خطوة من خلال تعليق قطرة الزيت المشحونة داخل مجال كهربائي في تجربة قطرة الزيت . و ثم تمكن العالم تومسون من تحديد نسبة شحنة الإلكترون إلى كتلته q/m وبمعرفة كل من شحنة الإلكترون q ونسبة شحنته إلى كتلته تمكن تومسون من حساب كتلة الإلكترون .

✻ **مكتشف شحنة الإلكترون هو** (تجربة قطرة الزيت)

من حسب الكتلة الإلكترون هو (تجربة أنبوب أشعة المهبط)

أول من قاس تجريبي لنسبة شحنة الإلكترون إلى كتلته هو تومسون باستخدام

تجربة تومسون مع الإلكترونات : ((تركيب وعمل أنبوب أشعة المهبط))



- 1- أجرى تومسون أول قياس تجريبي لنسبة شحنة الإلكترون إلى كتلته باستخدام
- 2- لتقليل التصادمات بين الإلكترونات وجزيئات الهواء فرغ تومسون الأنبوب من بدرجة كبيرة
- 3 - باستخدام فرق جهد كبير بين المصعد والمهبط داخل أنبوب أشعة المهبط يتولد فتنبعث
الإلكترونات من المهبط و تتسارع نحو بالمجال الكهربائي .
- 4- تمر بعض هذه الإلكترونات من خلال موجودة في المصعد لتشكل حزمة ضيقة وعندما تصل
إلى نهاية الأنبوب تصطدم بطلاء فتسبب توهجها .
- 5- استخدم مجالا كهربائي و آخر مغناطيسي لتوليد في حزمة الإلكترونات المارة في الأنبوب
وتحرفها . ويكون المجال الكهربائي مشحون بشحنات مع اتجاه حزمة الإلكترونات
- 6 - المجال المغناطيسي الناتج عن المغناطيسين الكهربائيين فهو متعامد مع كل من اتجاه
و
- 7 - يمكن تعديل المجال الكهربائي و المغناطيسي بحيث تسلك الإلكترونات مساراً دون انحراف .

8 - ومن هذ يمكن حساب نسبة الشحنة إلى الكتلة فى أنبوب تومسون :

$$\frac{q}{m} = \frac{v}{Br}$$

حيث : q : شحنة الإلكترون & m : كتلة الإلكترون & v : سرعة الإلكترون & B : المجال المغناطيسي & r : نصف قطر المسار الدائري للإلكترون

✧ كتلة الإلكترون تقريبا تساوي :

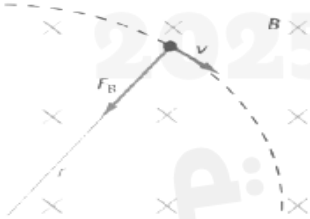
✧ تجارب تومسون مع البروتونات :

- 1 - استخدم تومسون أنبوب أشعة المهبط أيضاً لتحديد نسبة شحنة الأيونات الموجبة إلى كتلتها .
- 2 - استغل حقيقة أن الجسيمات المشحونة بشحنة موجبة تخضع لا انحرافات معاكسة للانحرافات التي تحدث للإلكترونات المتحركة داخل المجالات الكهربائية أو المغناطيسية .
- 3 - لمسارات الجسيمات ذات الشحنة الموجبة في منطقة الانحراف تومسون المجال الكهربائي بين المهبط والمصدر .
- 4 - أضاف كمية قليلة من غاز الهيدروجين إلى الأنبوب فعمل المجال الكهربائي على انتزاع الإلكترونات من ذرات الهيدروجين فحولها إلى
- 5 - ثم سارع الأيونات الموجبة من خلال شق ضيق في المصدر .

✧ كتلة البروتون :

مثال 1

نصف قطر المسار يتحرك إلكترون كتلته $9.11 \times 10^{-31} \text{ kg}$ بسرعة $2.0 \times 10^5 \text{ m/s}$ داخل أنبوب أشعة المهبط عمودياً على مجال مغناطيسي مقداره $3.5 \times 10^{-2} \text{ T}$. فإذا فصل المجال الكهربائي، فما مقدار نصف قطر المسار الدائري الذي يسلكه الإلكترون؟



دليل الرياضيات

الأرقام الصغيرة واستخدام الأسس السالبة.

1 تحليل المسألة ورسمها

- ارسم مسار الإلكترون، وثبت عليه السرعة v .
- ارسم المجال المغناطيسي متعامداً مع السرعة.
- حدّد اتجاه القوة المؤثرة في الإلكترون، وأضف نصف قطر المسار الذي يسلكه الإلكترون إلى رسمك.

المجهول

$$r = ?$$

المعلوم

$$v = 2.0 \times 10^5 \text{ m/s}$$

$$B = 3.5 \times 10^{-2} \text{ T}$$

$$m = 9.11 \times 10^{-31} \text{ kg}$$

$$q = 1.602 \times 10^{-19} \text{ C}$$

2 إيجاد الكمية المجهولة

استخدم القانون الثاني لنيوتن في الحركة لوصف حركة الإلكترون في أنبوب أشعة المهبط والمعرض لمجال مغناطيسي.

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

$$r = \frac{mv}{Bq}$$

$$r = \frac{(9.11 \times 10^{-31} \text{ kg})(2.0 \times 10^5 \text{ m/s})}{(3.5 \times 10^{-2} \text{ T})(1.602 \times 10^{-19} \text{ C})}$$

$$r = 3.3 \times 10^{-5} \text{ m}$$

$$m = 9.11 \times 10^{-31} \text{ kg}$$

$$v = 2.0 \times 10^5 \text{ m/s}, B = 3.5 \times 10^{-2} \text{ T}$$

$$q = 1.602 \times 10^{-19} \text{ C}$$

3 تقويم الجواب

• هل الوحدات صحيحة؟ وحدة نصف قطر المسار الدائري هي وحدة قياس الطول، ويقاس الطول بالأمتر.

✧ تطبيق حل مسائل تدريبية رقم (1 و 2) في الكتاب صفحة رقم ((44))

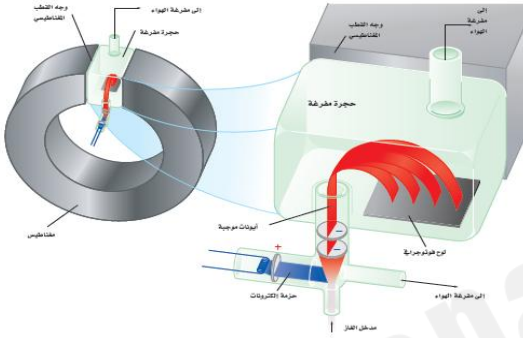


تتشكل الأيونات الموجبة عند اصطدام الإلكترونات المسرعة بالغاز أو بذررات البخار حيث تؤدي تلك التصادمات إلى تحرير إلكترونات من الذرات لتشكل .

عند تحرير أول إلكترون نحصل على ذرة (+1) .

أن الإلكترونات المتسارعة ذات الطاقة العالية يمكنها إنتاج أيونات أحادية و

لا اختيار أيونات بسرعة محددة تمرر الأيونات داخل مجالات و



قانون مطياف الكتلة :

أ. عيسى العمري

@AaaEESSQ

حيث أن : v :

تطبيقات أخرى لمطياف الكتلة :

- 1 -
- 2 -
- 3 -

مثال 2

كتلة ذرة النيون ينتج مشغل مطياف الكتلة حزمة ذرات نيون ثنائية التأيين (+2). حيث تُسرّع هذه الحزمة أولاً بواسطة فرق جهد مقداره 34 V، ثم يتم إدخالها في مجال مغناطيسي مقداره 0.050 T، فتتحرف في مسار دائري نصف قطره 53 mm. أوجد كتلة ذرة النيون إلى أقرب عدد صحيح من كتلة البروتون.

1 تحليل المسألة ورسمها

- ارسم مساراً دائرياً للأيونات، وحدد عليه نصف القطر.
- ارسم فرق الجهد بين القطبين وحدده.

المعلوم

$$\begin{aligned} V &= 34 \text{ V} & m_{\text{بروتون}} &= 1.67 \times 10^{-27} \text{ kg} \\ B &= 0.050 \text{ T} & q &= 2(1.60 \times 10^{-19} \text{ C}) \\ r &= 0.053 \text{ m} & &= 3.20 \times 10^{-19} \text{ C} \end{aligned}$$

2 إيجاد الكمية المجهولة

استخدم معادلة نسبة شحنة الأيون إلى كتلته في مطياف الكتلة.

بالتعويض عن

$$q = 3.20 \times 10^{-19} \text{ C}, V = 34 \text{ V}, r = 0.053 \text{ m}, B = 0.050 \text{ T}$$

$$\begin{aligned} \frac{q}{m} &= \frac{2V}{B^2 r^2} \\ m_{\text{نيون}} &= \frac{qB^2 r^2}{2V} \\ m_{\text{نيون}} &= \frac{(3.20 \times 10^{-19} \text{ C})(0.050 \text{ T})^2 (0.053 \text{ m})^2}{2(34 \text{ V})} \end{aligned}$$

$$m_{\text{نيون}} = 3.3 \times 10^{-26} \text{ kg}$$

بقسمة كتلة النيون على كتلة البروتون نجد عدد البروتونات.

$$N_{\text{بروتون}} = \frac{m_{\text{نيون}}}{m_{\text{بروتون}}} = \frac{3.3 \times 10^{-26} \text{ kg}}{1.67 \times 10^{-27} \text{ kg/بروتون}} \approx 20 \text{ بروتون}$$

3 تقويم الجواب

• هل الوحدات صحيحة؟ تقاس الكتلة إما بالجرام أو بالكيلوجرام، وعدد البروتونات ليس له وحدة.

• هل الجواب منطقي؟ النيون له نظيران بكتل تساوي تقريباً 20 و 22 ضعف كتلة البروتون.

تطبيق حل مسائل تدريبية رقم ((5 و 7)) في الكتاب صفحة (47)

2 - 2 : المجالات الكهربائية و المغناطيسية في الفضاء

أمثلة من الحياة اليومية على الموجات الكهرومغناطيسية :

- 1

- 2

- 3

- 4

- 5

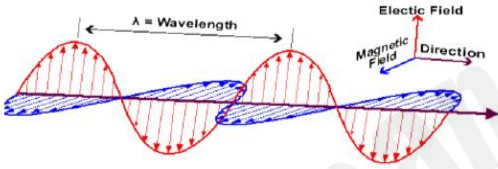
- 6

☒ الموجات الكهرومغناطيسية :

أ. عيسى العمري
@AaaEESSQ

■ تعريف الموجات الكهرومغناطيسية :

■ سلسلة من الانجازات :



1 - توصل أورستيد إلى أن التيار المار في موصل يولد

2- المجالات الكهربائية الحثية تتولد حتى لو لم يكن هناك

3- خطوط المجال الكهربائي الحثي تشكل حلقات

4- لا توجد شحنات عند النقاط التي تبدأ منها أو النقاط التي تنتهي فيها .

5 - التغيير في المجال الكهربائي يولد مجالاً

6- اكتشف العالمان مايكل فاراداي وجوزيف هنري

مرويات فيزياء تيلبرام

توقع ماكسويل

☒ خصائص الموجات الكهرومغناطيسية :

- 1

- 2

- 3

- 4

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

العلاقة بين الطول الموجي والتردد لموجة

الطول الموجي (λ) ويقاس بوحدة m & السرعة (V) وتقاس بوحدة m/s & التردد (f) ويقاس بوحدة Hz

✂ نلاحظ العلاقة بين الطول الموجي و التردد علاقة (عندما يزداد الطول الموجي يقل التردد)

16. ما طول موجة الضوء الأخضر إذا كان تردده 5.70×10^{14} Hz؟

17. ما طول موجة كهرومغناطيسية ترددها 8.2×10^{14} Hz؟

أ. عيسى العمري
@AaaEESSQ

✧ الهوائي :

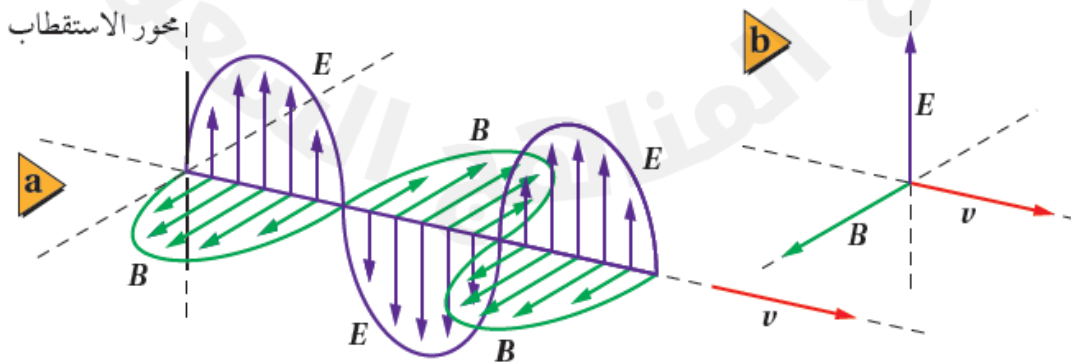
س : كيف يتم توليد الموجة الكهرومغناطيسية في الهوائي ؟

ج :

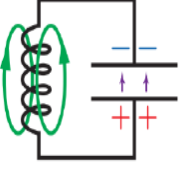
قروبات فيزياء تيلجرام

Telegram

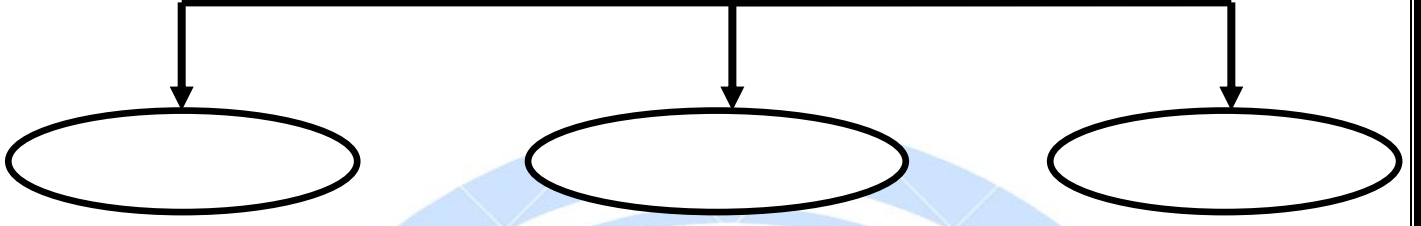
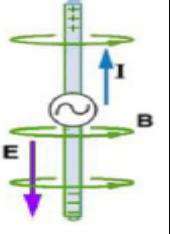
✧ يتذبذب المجال الكهربائي إلى أعلى و إلى أسفل بينما يتذبذب
مع المجال الكهربائي وكلا المجالين على اتجاه انتشار الموجة



توليد الموجات الكهرومغناطيسية :



طرق توليد الموجات الكهرومغناطيسية



الطيف الكهرومغناطيسي :

الإشعاع الكهرومغناطيسي :

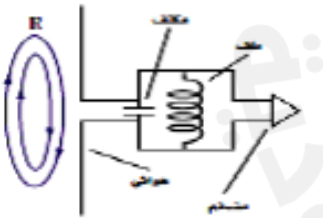
الكهرباء الإجهادية :

س : ما هي الطريقة الشائعة لتوليد موجات كهرومغناطيسية ذات ترددات كبيرة ؟

س : كيف يمكن زيادة تردد الاهتزاز الناتج بواسطة دائرة الملف و المكثف ؟

س : علل تستخدم بلورات الكوارتز عادة في الساعات ؟

استقبال الموجات الكهرومغناطيسية :



✗ أن التقاط الموجات الكهرومغناطيسية يتطلب حيث تعمل

المجالات الكهربائية للموجات على تسارع المادة المكونة للهوائي .

ويكون التسارع أكبر ما يمكن عندما يوجه الهواء في اتجاه الموجة نفسه .

✗ يصمم طول الهوائي بحيث يساوي الطول الموجي للموجة التي يفترض التقاطها .

✗ يتكون هوائي التلغز غالباً من سلكين أو أكثر تفصل بينهما مسافة تعادل الطول الموجي للموجة التي يلتقطها

✗ وظيفة الطبقة اللاقط :

✗ مما يتكون اللاقط :

✗ وظيفة اللاقط : مما يتكون

-4

-3

-2

-1 المستقبل

س : كيف يتم اختيار الموجات ؟

ج :

الأشعة السينية (X Rays)

س : ما هي الأشعة السينية ؟

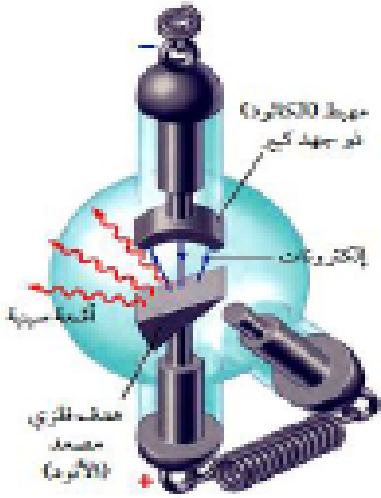
ج :

س : من هو مكتشف الأشعة السينية ؟

ج :

س : لماذا سميت الأشعة السينية بهذا الاسم ؟

ج :



أ. عيسى العمري
@AaaEESSQ

~~~~~

قروبات فيزياء تيلجرام

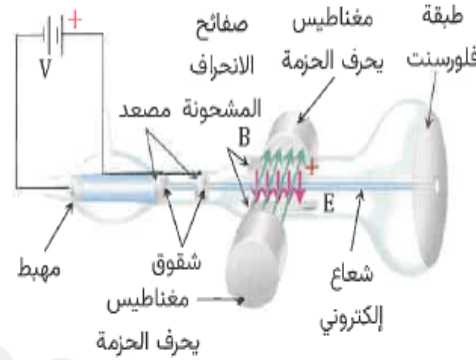
Telegram

## تحصيلي

29 أدت نتائج تجربة أشعة المهبط إلى التعرف على ..

- (A) كتلة النواة (B) شحنة الإلكترون  
(C) شحنة البروتون (D) كتلة الإلكترون

30 في الشكل ما الجزء الذي يقوم بتوليد الشحنة ومسارعتها؟



- (A) المجال المغناطيسي والكهربائي (B) دائرة المصعد والمهبط  
(C) طبقة الفلورسنت (D) صفائح الشقوق

31 فشر تومسون توّجّح نقطتين مضيئتين على شاشة أنبوب الأشعة المهبطية لغاز النيون بأنها ذرات ..

- (A) مختلفة لعناصر مختلفة (B) متشابهة لعناصر مختلفة  
(C) مختلفة للعنصر نفسه (D) متشابهة للعنصر نفسه

32 عند عمل ثقب صغير في مركز المصعد في أنابيب أشعة المهبط ينتج شعاع من الإلكترونات، وفي حالة مروره بين صفيحتين مشحونتين كهربائياً فإنه ..

- (A) يحافظ على مساره ولا ينحرف (B) يتشتت بين الصفيحتين  
(C) ينحرف نحو الصفيحة الموجبة (D) ينحرف نحو الصفيحة السالبة

33 لحساب سرعة الإلكترون في أنبوب أشعة المهبط يجب أن تتساوى ..

- (A) المجال الكهربائي مع المجال المغناطيسي  
(B) القوة الكهربائية مع القوة المغناطيسية  
(C) القوة الكهربائية مع المجال المغناطيسي  
(D) القوة المغناطيسية مع المجال الكهربائي

34 الجهاز المستخدم لدراسة النظائر وقياس النسبة بين الأيون الموجب وكـ

- (A) الجلفانومتر (B) مطياف الكتلة  
(C) عداد جايجر (D) الترانزستور

35 يحل مطياف كتلة حزمة من ذرات أرجون ثنائية التأين (+2)، فإذا كانت قيم كلاً من  $(B = 6 \times 10^{-2} \text{ T})$ ،  $(q = 2 \times 1.6 \times 10^{-19} \text{ C})$ ،  $(r = 0.2 \text{ m})$ ،  $(V = 36 \text{ V})$ :

- فكم كيلوجراماً كتلة ذرة الأرجون علماً بأن  $\frac{q}{m} = \frac{2V}{B^2 r^2}$  ؟  
(A)  $32 \times 10^{-26}$  (B)  $64 \times 10^{-26}$   
(C)  $32 \times 10^{26}$  (D)  $64 \times 10^{26}$

36 يُسمى المجالان الكهربائي والمغناطيسي المنتشران معاً في الفضاء ..

- (A) الموجات الكهرومغناطيسية (B) الحث الكهرومغناطيسي  
(C) الطيف الذري الفضائي (D) المجالات الكهروستاتيكية

37 بزيادة تردد الموجات الكهرومغناطيسية فإن طولها الموجي ..

- (A) يقل (B) يزداد  
(C) لا يتغير (D) يعتمد على نوع الموجة

38 ما معامل الانكسار لمادة ثابت العزل الكهربائي لها 1.77 ؟ علماً بأن  $(c = 3 \times 10^8 \text{ m/s})$ ،  $(n = \frac{c}{v})$ .

- (A) 1.1 (B) 1.33  
(C) 1.5 (D) 1.77

39 قرأ يوسف أمثلة على الموجات الكهرومغناطيسية في مجلة علمية، أي الموجات التالية لم يرد في الأمثلة؟

- (A) موجات الراديو (B) موجات التلغراف  
(C) موجات الميكروويف (D) موجات الصوت

40 تشترك موجات الميكروويف وموجات الراديو في جميع الخصائص التالية عدا أنها ..

- (A) موجات كهرومغناطيسية (B) تنتقل في الفراغ بنفس السرعة  
(C) ذات طول موجي واحد (D) لا تحتاج وسطاً مادياً لانتقالها

42 أي التالي يستخدم الموجات الكهرومغناطيسية؟

- (A) الرادار في الطائرة (B) السونار في السفينة  
(C) الخفافيش لتحديد المسار (D) الأشعة السينية في التصوير الطبي

43 لتوليد موجات كهرومغناطيسية ذات ترددات كبيرة نستخدم ملف (محث) ..

- (A) ومقاومة كهربائية متصلان على التوالي  
(B) ومكثف كهربائي متصلان على التوالي  
(C) ومقاومة كهربائية متصلان على التوالي  
(D) ومكثف كهربائي متصلان على التوالي

## تم الفصل الثاني

## الفصل الثالث : نظرية الكم

### الدرس الأول: النموذج الجسمي للموجات

❖ ماهو عيوب نظرية الموجات الكهرومغناطيسية للعالم ماكسويل :

.....

.....

.....

.....

#### الإشعاع من الأجسام المتوهجة :

س : أذكر أمثلة على الأجسام الساخنة و المتوهجة ؟

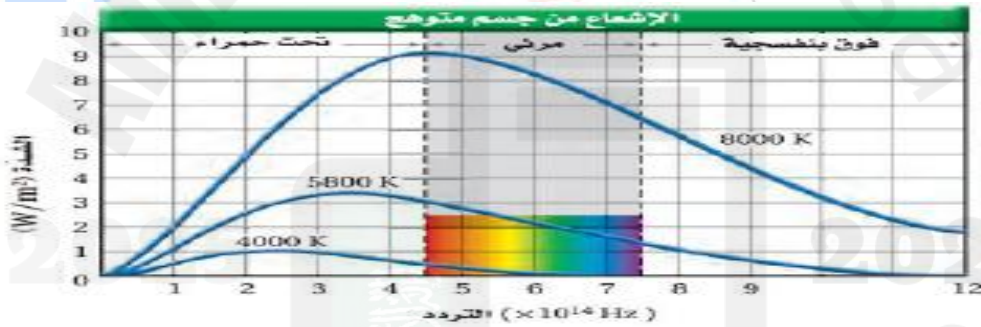
ج : .....

س : لماذا تتغير الألوان في فتيل المصباح ؟

ج : .....

< تعريف طيف الانبعاث :

• العلاقة بين القدرة ودرجة الحرارة من خلال الرسم :



- كلما ازدادت درجة الحرارة فإن التردد الذي ينبعث عنده الكمية العظمى من الطاقة ..... ✍
- أن القدرة الكلية المنبعثة من جسم ساخن ..... ✍
- تتناسب القدرة للموجة الكهرومغناطيسية ..... ✍

أيضاً بازدياد درجة حرارته .  
مع درجة حرارة الجسم الساخن .

تعريف القدرة :

.....

ماهي فرضيات بلانك ؟

- 1

- 2

< تعريف كمّية :

قانون طاقة الاهتزاز :

حيث أن : n :

: f

: h



1-

2-

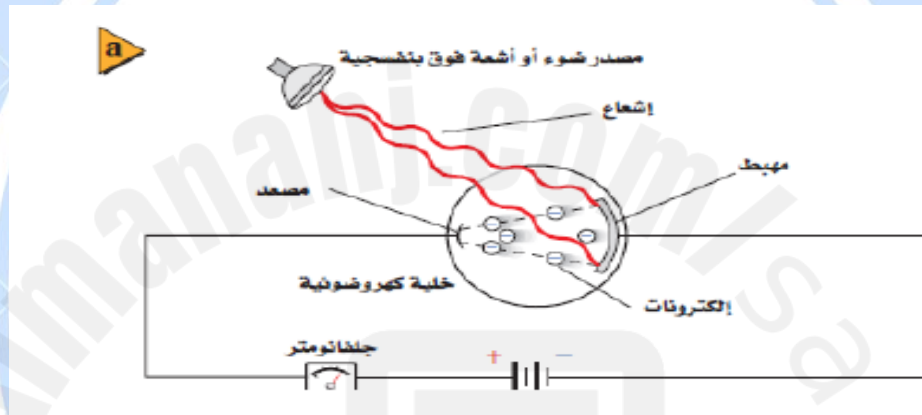
س : علل لا يمكن ملاحظة مراحل تغير الطاقة في الأجسام العادية ؟

ج :

### ❖ التأثير الكهروضوئي :

تعريف :

يمكن دراسة التأثير الكهروضوئي باستخدام



س : لماذا يتم تفريغ الخلية الضوئية من الهواء ؟

ج :

س : لماذا يطبق فرق جهد قطبي الخلية ؟

ج :

تردد العتبة ( $f_0$ ) :

- يكون الأشعاع الساقط على فلز غير قادر على تحرير إلكترونات منه مهما كانت شدة هذا الإشعاع إذا كان تردده أقل .....
- يؤدي سقوط إشعاع شدته قليلة جداً وتردده مساو أو أكبر من ..... إلى تحرير إلكترونات من الفلز مباشرة .
- عندما يكون تردد الشعاع الساقط مساوياً أو أكبر من تردد العتبة فإن زيادة شدة هذا الإشعاع تؤدي إلى زيادة .....





- تعتمد طاقة الفوتون على تردده .

$$E = hf$$

- الوحدة الأكثر شيوعاً للطاقة هي

ملاحظة : أن نظرية أينشتاين للفوتون ..... من نظرية بلانك للإشعاع المنبعث من الأجسام الساخنة .

فوتونا واحداً فقط يتفاعل مع إلكترون واحد فإن الإلكترون لا يستطيع تجميع طاقة فوتونات ترددها أقل من تردد العتبة حتى يكون له الطاقة الكافية اللازمة لتحريره .

$$KE = hf - hf_0$$

طاقة الإلكترون

طاقة الفوتون

الطاقة الحركية لإلكترون كهروضوئي :

جهد الإيقاف  $v_0$  : تكون الطاقة الحركية للإلكترونات عند المهبط مساوية للشغل المبذول من المجال الكهربائي لإيقافها ويعبر عن هذا في المعادلة :

$$KE = -qV_{0n}$$

حيث :  $V_0$  : جهد الإيقاف

$q$  : مقدار الشحنة الإلكترون (  $-1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$  )

أذكر تطبيقات على التأثير الكهروضوئي :



1-

2-

3-

دالة الشغل (  $W$  ) :



$$W = hf_0$$

• الطاقة الحركية تساوي :  $KE = E - W$

• عندما يسقط فوتون تردده  $f_0$  على فلز تكون طاقته كافية لتحرير الإلكترون فقط . دون تزويده بأي طاقة حركية .

## مثال 1

**الطاقة الحركية للإلكترونات الضوئية** إذا كان جهد الإيقاف لخلية ضوئية معينة  $4.0 \text{ V}$  فما مقدار الطاقة الحركية التي يكتسبها الضوء الساقط للإلكترونات المتحررة؟ عبّر عن إجابتك بوحدة الجول والإلكترون فولت.



### 1 تحليل المسألة ورسمها

- ارسم المهبط والمصعد والإشعاع الساقط واتجاه حركة الإلكترونات المتحررة.
- لاحظ أن جهد الإيقاف يحول دون تدفق الإلكترونات عبر الخلية الضوئية.

المجهول

$$KE = ? \text{ (وحدة J و eV)}$$

المعلوم

$$V_0 = 4.0 \text{ V}$$

$$q = -1.60 \times 10^{-19} \text{ C}$$

### 2 إيجاد الكمية المجهولة

يبدّل المجال الكهربائي شغلاً على الإلكترونات. عندما يكون الشغل المبذول  $W$  يساوي سالب الطاقة الحركية الابتدائية  $KE$  فإن الإلكترونات لا تتدفق عبر الخلية الضوئية.

$$KE + W = 0 \text{ J}$$

$$KE = -W$$

$$= -qV_0$$

$$= -(-1.60 \times 10^{-19} \text{ C})(4.0 \text{ V})$$

$$= +6.4 \times 10^{-19} \text{ J}$$

$$KE = (+6.4 \times 10^{-19} \text{ J}) \left( \frac{1 \text{ eV}}{1.60 \times 10^{-19} \text{ J}} \right)$$

$$= 4.0 \text{ eV}$$

#### دليل الرياضيات

الأرقام الصغيرة واستخدام الأسس السالبة.

حل المعادلة لحساب الطاقة الحركية  $KE$ .

$$W = qV_0 \text{ بالتعويض عن}$$

$$V_0 = 4.0 \text{ V}, q = -1.60 \times 10^{-19} \text{ C} \text{ بالتعويض عن}$$

حوّل وحدة قياس الطاقة الحركية من جول إلى إلكترون فولت

### 3 تقويم الجواب

- هل الوحدات صحيحة؟ الجول والإلكترون فولت كلاهما وحدات قياس للطاقة.
- هل للإشارات معنى؟ الطاقة الحركية دائماً موجبة.
- هل الجواب منطقي؟ الطاقة بوحدة الإلكترون فولت تساوي في المقدار فرق جهد الإيقاف بوحدة فولت.

4. إذا كان جهد الإيقاف لخلية كهروضوئية  $5.7 \text{ V}$  فاحسب الطاقة الحركية العظمى للإلكترونات المتحررة بوحدة  $\text{eV}$ .

الحل

تعريف تأثير كومبتون : .....

- يُظهر التأثير الكهروضوئي أن للفوتون طاقة حركية تماماً كما للجسيمات .

ماهي خصائص الفوتون ؟

1-.....

2-.....

3-.....

4-.....

أقترح أينشتاين أن الفوتون يجب أن يكون له خاصية جسيمية أخرى وهي الزخم .

@Aaa


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

زخم الفوتون

ماهي نتائج تجربة كومبتون ؟

1-.....

2-.....

ملاحظة : أن الفوتونات تحقق قانون حفظ الزخم و الطاقة عندما تصطدم بجسيمات أخرى . 

Telegram

## الدرس الثاني : موجات المادة

توقع العالم دي برولي أن للجسيمات المادية خصائص .....

• طول موجة دي برولي :

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

س : علل إن الطبيعة الموجية للأجسام التي ترها و تتعامل معها يومياً لا يمكن ملاحظتها ؟

ج :

### مثال 3

**طول موجة دي برولي** إذا تسارع إلكترون خلال فرق جهد 75 V، فما مقدار طول موجة دي برولي المصاحبة له؟

#### 1 تحليل المسألة ورسمها

• ضمّن رسمك اللوحين الموجب والسالب.

المجهول

$$\lambda = ?$$

المعلوم

$$V = 75 \text{ V} \quad m = 9.11 \times 10^{-31} \text{ kg}$$

$$h = 6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s}$$

$$q = -1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$$

#### 2 إيجاد الكمية المجهولة

اكتب علاقيتين لطاقة حركة الإلكترون؛ الأولى بدلالة فرق الجهد، والأخرى بدلالة الحركة، واستخدمهما لحساب سرعة الإلكترون

$$KE = -qV, KE = \frac{1}{2} mv^2$$

$$\frac{1}{2} m v^2 = -qV$$

$$v = \sqrt{\frac{-2qV}{m}}$$

$$= \sqrt{\frac{-2(-1.60 \times 10^{-19} \text{ C})(75 \text{ V})}{(9.11 \times 10^{-31} \text{ kg})}}$$

$$= 5.1 \times 10^6 \text{ m/s}$$

$$p = mv$$

$$= (9.11 \times 10^{-31} \text{ kg})(5.1 \times 10^6 \text{ m/s})$$

$$= 4.6 \times 10^{-24} \text{ kg.m/s}$$

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

$$= \frac{6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s}}{4.6 \times 10^{-24} \text{ kg.m/s}}$$

$$= 1.4 \times 10^{-10} \text{ m} = 0.14 \text{ nm}$$

ساو بين علاقتي الطاقة الحركية KE.

حل بالنسبة إلى المتغير  $v$

بالتعويض  $m = 9.11 \times 10^{-31} \text{ kg}$

$q = -1.60 \times 10^{-19} \text{ C}, V = 75 \text{ V}$

حل بالنسبة إلى الزخم

بالتعويض  $m = 9.11 \times 10^{-31} \text{ kg}$

$v = 5.1 \times 10^6 \text{ m/s}$

حل بالنسبة إلى طول موجة دي برولي

بالتعويض  $h = 6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s}$

$p = 4.6 \times 10^{-24} \text{ kg.m/s}$

#### 3 تقويم الجواب

• هل الوحدات صحيحة؟ التحليل البعدي للوحدات يثبت أن وحدة  $m/s$  للسرعة  $v$ ، ووحدة  $\text{nm}$  للطول الموجي  $\lambda$ .

• هل للإشارات معنى؟ القيم الموجبة متوقعة لكل من  $\lambda$  و  $v$ .

• هل الجواب منطقي؟ الطول الموجي قريب من  $0.1 \text{ nm}$ ، والذي يقع في منطقة الطول الموجي لأشعة X في الطيف الكهرومغناطيسي.

20. إذا تسارع إلكترون خلال فرق جهد 250 V، فاحسب مقدار سرعته وطول موجة دي برولي المصاحبة له.

الحل :





## تحصيلي

01 ○ صبغة طاقة اهتزاز الذرة ..

- (A)  $nhf$  (B)  $nh\lambda$   
(C)  $nhc$  (D)  $nhv$

09 ○ مكتشف الفوتون ..

- (A) أينشتاين (B) هوند  
(C) هيزنبرج (D) باولي

02 ● إذا تغيرت طاقة اهتزاز ذرة من  $5hf$  إلى  $3hf$  فإن الذرة في هذه الحالة ..

- (A) تبعث طاقة  $8hf$   
(B) تمتص طاقة  $8hf$   
(C) تبعث طاقة  $2hf$   
(D) تمتص طاقة  $2hf$

10 ● جسيم لا كتلة له ويحمل كمًا من الطاقة ..

- (A) الإلكترون (B) الفوتون  
(C) البروتون (D) النواة

تبعث الذرة طاقة عندما تنخفض طاقة اهتزازها

11 ○ الضوء يُطلق عليه ..

- (A) تيرونات (B) بروتونات  
(C) إلكترونات (D) فوتونات

03 ○ عندما تتغير طاقة ذرة بسبب امتصاص فوتون تردده  $10^{12}$  Hz فإن طاقة الذرة سوف ..  $(h = 6.626 \times 10^{-34} \text{ J/Hz})$

- (A) تزيد بمقدار  $6.626 \times 10^{-34}$   
(B) تزيد بمقدار  $6.626 \times 10^{-22}$   
(C) تنقص بمقدار  $6.626 \times 10^{-34}$   
(D) تنقص بمقدار  $6.626 \times 10^{-22}$

امتصاص الذرة لفوتون يؤدي لزيادة طاقتها

12 ○ تناسب طاقة الفوتون ..

- (A) طرديًا مع طول الموجي (B) عكسيًا مع طول الموجي  
(C) طرديًا مع كتلته (D) عكسيًا مع كتلته

13 ○ حاصل ضرب ثابت بلانك في تردد الفوتون ..

- (A) الطول الموجي للفوتون (B) طاقة الفوتون  
(C) سرعة الفوتون (D) كتلة الفوتون

04 ○ طاقة الذرة مكافئة أي أنها تأخذ القيم ..

- (A) الفردية (B) الزوجية  
(C) الكسرية (D) الصحيحة

14 ● أي الإشعاعات ذات الترددات التالية أصغر طاقة؟

- (A)  $6 \times 10^{20}$  Hz (B)  $1.5 \times 10^9$  Hz  
(C)  $7.5 \times 10^6$  Hz (D)  $5 \times 10^{13}$  Hz

أصغر طاقة يعني أقل تردد

05 ● أقل قيمة لطاقة الذرة المهتزة ..

- (A)  $hf$  (B)  $2hf$   
(C)  $\frac{1}{2}hf$  (D)  $\frac{1}{4}hf$

15 ● ما مقدار طاقة فوتون بالجول إذا كان تردده  $1 \times 10^{15}$  Hz ؟  $(h = 6.62 \times 10^{-34} \text{ J/Hz})$

- (A)  $1.5 \times 10^{+49}$  (B)  $6.62 \times 10^{+19}$   
(C)  $6.62 \times 10^{-19}$  (D)  $1.5 \times 10^{-49}$

06 ○ إذا علمت أن طاقة اهتزاز الذرات مكافئة؛ فأى القيم التالية غير صحيح؟

- (A)  $hf$  (B)  $0.5hf$   
(C)  $2hf$  (D)  $3hf$

16 ● الموجة A ترددها  $10^{23}$  Hz ، والموجة B طولها الموجي  $10^{-12}$  m ، إن المقارنة الصحيحة بين طاقتيهما ..

- (A)  $B < A$  (B)  $A < B$   
(C)  $A \leq B$  (D)  $B \leq A$

المقارنة تكون بين كميتين من نفس النوع

07 ● أي التالي يمكن أن يمثل طاقة الذرة المهتزة؟

- (A)  $\frac{4}{2}hf$  (B)  $\frac{5}{3}hf$   
(C)  $\frac{3}{2}hf$  (D)  $\frac{4}{3}hf$

17 ○ أصغر تردد للأشعة الساقطة يمكنه تحرير إلكترونات من العنصر ..

- (A) تردد الإشعاع (B) تردد الفوتون  
(C) تردد الضوء (D) تردد العتبة

08 ○ انبعاث إلكترونات عند سقوط إشعاع كهرومغناطيسي على جسم ..

- (A) موجات دي بروي (B) الأشعة السينية  
(C) التأثير الكهروضوئي (D) نظرية ماكسويل

18 ● إذا كان تردد العتبة لفلز  $4.4 \times 10^{14}$  Hz ؛ فما مقدار الطاقة اللازمة لتحرير الإلكترون من سطح الفلز، إذا كان  $h$  هو ثابت بلانك؟

- (A)  $h + 4.4 \times 10^{14}$  (B)  $4.4 \times 10^{14} - h$   
(C)  $4.4 \times 10^{14}h$  (D)  $4.4 \times 10^{14} \div h$

19 ● عند سقوط أشعة فوق بنفسجية على لوح زئبق تتحرر الإلكترونات، بينما لا تتحرر 26 ○ الإزاحة في طاقة الفوتونات المشتتة ..

- عند سقوط ضوء عادي عليها، وهذا بسبب ..  
 (A) تردد الضوء العادي < تردد العتبة للزئبق  
 (B) تردد الأشعة فوق البنفسجية < تردد العتبة للزئبق  
 (C) تردد الأشعة فوق البنفسجية > تردد العتبة للزئبق  
 (D) تردد الضوء العادي < تردد الأشعة فوق البنفسجية

20 ● سقط فوتون تردده  $f_0$  على فلز مقدار اقتران الشغل له  $hf_0$ ، إن الإلكترون ..

- (A) يتحرر ولا يمتلك طاقة حركية  
 (B) يتحرر ويملك طاقة حركية  $hf_0$   
 (C) لا يتحرر ولا يمتلك طاقة حركية  
 (D) لا يتحرر وتزيد طاقته الحركية بمقدار  $hf_0$

21 ○ سقط فوتون طاقته  $13.9 \text{ eV}$  على سطح معدن دالة اقتران الشغل له  $7 \text{ eV}$ ، إن الطاقة الحركية للإلكترون المتحرر بوحدة  $\text{eV}$  تساوي ..

- (A) 97.3  
 (B) 20.9  
 (C) 6.9  
 (D) 3.45

22 ● سقط فوتون تردده  $108 \times 10^{14} \text{ Hz}$  على سطح العتبة لمادته  $8 \times 10^{14} \text{ Hz}$ ، ما طاقة الإلكترون المتحرر؟ ( $h = 6.63 \times 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$ )

- (A)  $6.63 \times 10^{-34} \text{ J}$   
 (B)  $6.63 \times 10^{-48} \text{ J}$   
 (C)  $116 \times 10^{14} \text{ J}$   
 (D)  $100 \times 10^{14} \text{ J}$

23 ● وفق البيانات الواردة في الجدول، أي العبارات صحيحة؟

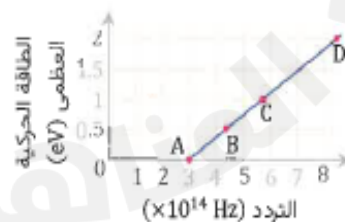
- 1  $f_A$  تردد الشعاع A،  $f_B$  تردد الشعاع B  
 2 تتحرر إلكترونات عندما يسقط A على التنجستن  
 3 تتحرر إلكترونات عندما يسقط B على البوتاسيوم ولا تتحرر إذا سقط على التنجستن  
 4 اقتران الشغل للتنجستن أكبر من اقتران الشغل للبوتاسيوم  
 5 الشعاع B أزرق

- (A) تردد الشعاع A يساوي تردد الشعاع B  
 (B) تردد الشعاع A أقل من تردد الشعاع B  
 (C) الطاقة الحركية للإلكترونات المتحررة من البوتاسيوم بسبب A، متساوية  
 (D) الطاقة الحركية للإلكترونات المتحررة من البوتاسيوم بسبب B، غير متساوية

24 ○ طاقة الإلكترون الذي يتسارع عبر فرق جهد مقداره فولت واحد ..

- (A) الإلكترون فولت  
 (B) الجول  
 (C) الواط  
 (D) وحدة الكتلة الذرية

25 ○ الرسم البياني يمثل العلاقة بين الطاقة الحركية العظمى والتردد لفلز ما، إن تردد العتبة عند النقطة ..



- (A) A  
 (B) B  
 (C) C  
 (D) D

29 ○ طول الموجة الملائمة للجسم المتحرك ..

- (A) طول موجة الإشعاع  
 (B) طول الموجة الموقوفة  
 (C) طول الموجة المستقرة  
 (D) طول موجة دي برولي

30 ○ أي العبارات التالية صحيحة؟

- (A) الضوء لا يسلك سلوك الموجات  
 (B) الضوء والجسيمات الصغيرة يسلكان سلوك الموجات  
 (C) الضوء لا يسلك سلوك الجسيمات، والجسيمات الصغيرة تسلك سلوك الموجات  
 (D) الضوء يسلك سلوك الجسيمات، والجسيمات الصغيرة لا تسلك سلوك الموجات

31 ○  $\lambda$  في معادلة دي برولي  $\frac{h}{mv}$  ترمز لـ ..

- (A) طول الموجة  
 (B) تردد الموجة  
 (C) سعة الموجة  
 (D) طاقة الموجة

32 ○ يستحيل رؤية الطبيعة الموجية للسيارات لأن ..

- (A) الطول الموجي طويل جدًا  
 (B) كثافة السيارة كبيرة جدًا  
 (C) الطول الموجي قصير جدًا  
 (D) كثافة السيارة صغيرة جدًا

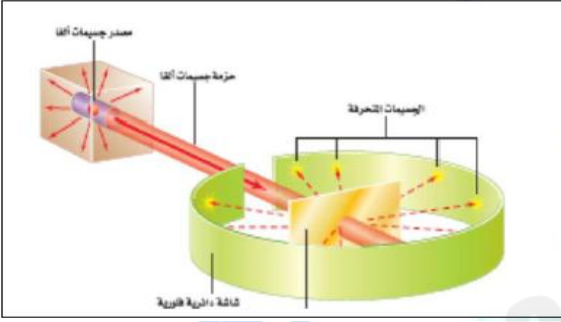
## تم الفصل الثالث

## الفصل الرابع : الذرة

### الدرس الأول: نموذج بور الذي

❖ وجد أن كل ذرة اختبارها تومسون تحتوي على إلكترونات سالبة الشحنة . وان هذه الإلكترونات كتلة صغيرة جداً .

#### نموذج تومسون :



نموذج رادرفورد : أجريت تجربة رادرفورد باستخدام مركبات مشعة تصدر أشعة نافذة وقد وجد أن بعض هذه الانبعاثات جسيمات موجبة الشحنة وثقيلة و تتحرك بسرعة عالية وسميت هذه الجسيمات فيما بعد جسيمات ألفاء و يرمز لها برمز (  $\alpha$  ) .

#### ماهي نتائج تجربة رادرفورد ؟

- (١) .....
- (٢) .....
- (٣) .....

#### عدد استنتاجات رادرفورد ؟

- (١) .....
- (٢) .....
- (٣) .....
- (٤) .....

س : علل سمي نموذج رادرفورد بالنموذج النووي ؟

ج :

#### طيف الانبعاث :



- ☒ أن كل غاز يتوهج بضوء ..... خاص به .
- ☒ نحصل على طيف الانبعاث للذرة عندما يمر الضوء المنبعث من الغاز خلال ..... أو .....
- ☒ يمكن دراسة طيف الانبعاث بتفصيل أكبر باستخدام جهاز يسمى .....
- ☒ أن الطيف المنبعث عن جسم ساخن أو عن مادة صلبة متوهجة مثل فتيلة المصباح الكهربائي هو حزمة متصلة من .....
- ☒ طيف الغاز يكون سلسلة من الخطوط ..... ذات ألوان مختلفة .
- ☒ يعد ..... أيضاً وسيلة تحليلية مفيدة فيمكن استخدامه لتحديد نوع عينة غاز مجهولة .
- ☒ يمكن استخدام طيف الانبعاث لتحليل خليط من .....



طيف الامتصاص :

س : ماهي خطوط فرنهوفر ؟

ج :

س : علل ظهور خطوط معتمة تتخلل ضوء الشمس ؟

ج :

❖ تحدث الخطوط المضئية لطيف الانبعاث و الخطوط المعتمة لطيف الامتصاص لأي غاز غالباً عند الأطوال

❖ العناصر الغازية الباردة تمتص الأطوال الموجية ..... التي تبعثها عندما تتأثر .

❖ يمكن تحديد مكونات غاز ما من الأطوال الموجية للخطوط المعتمة في ..... لهذا الغاز .

س : عدد استخدامات التحليل الطيفي ؟

ج : 1-

2-

3-



نموذج بور للذرة :

قربوات فيزياء تيلجرام

س : علل استخدام ذرة الهيدروجين في تحديد مكونات الذرة ؟

ج :



ماهي سلبيات النموذج النووي ( نموذج الكواكب ) :

١

٢



نظرية بور :

ماهي فرضيات بور :

(١)

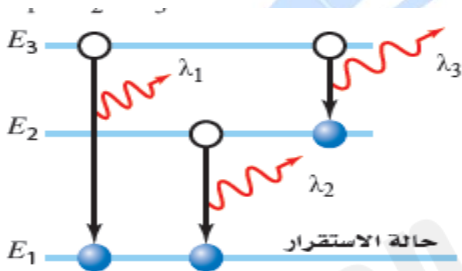
(٢)

مستويات الطاقة :

فإن طاقة الذرة لا يمكن أن يكون لها قيمة بين طاقتي مستويين من مستويات الطاقة المسموح بها .

حالة الاستقرار :

حالة الإثارة :



عندما تمتص الذرة فوتوناً فإنها تصبح مثارة وتزداد طاقتها بمقدار يساوي طاقة ذلك الفوتون . ثم تنتقل هذه الذرة المثارة إلى مستوى طاقة أقل عندما تشع

طاقة الذرة :

س علل طاقة الإلكترون في المستويات القريبة من النواة أقل من طاقة الإلكترونات في المستويات البعيدة عنها ؟

ج :

قروبات فيزياء تيلجرام

❖ نموذج بور :

$$\text{طاقة الفوتون المنبعث} \quad \text{ذرة} \quad E_{\text{فوتون}} = \Delta E \quad \text{أو} \quad E_{\text{فوتون}} = hf$$

طاقة الفوتون المنبعث تساوي حاصل ضرب ثابت بلانك في تردد الفوتون المنبعث.  
طاقة الفوتون المنبعث تساوي النقص في طاقة الذرة.

تنبؤات نموذج بور :

بالرغم من عيوب نموذج بور فإنه يصف مستويات الطاقة و الأطوال الموجية للضوء المنبعث و الممتص من ذرات الهيدروجين بصورة جيدة .

س : أذكر عيوب نموذج بور ؟

ج : 1 -

2 -



✍ قانون حساب نصف قطر مستوى إلكترون في ذرة الهيدروجين :

$$r_n = \frac{h^2 n^2}{4 \pi^2 k m q^2} \quad \text{نصف قطر مستوى إلكترون ذرة الهيدروجين}$$

حيث أن : h : ثابت بلانك و n : عدد صحيح ( 1 و 2 ..... ) و k : ثابت كولوم .  
m : كتلة الإلكترون و q : شحنة الإلكترون .

✍ قانون حساب طاقة ذرة الهيدروجين :

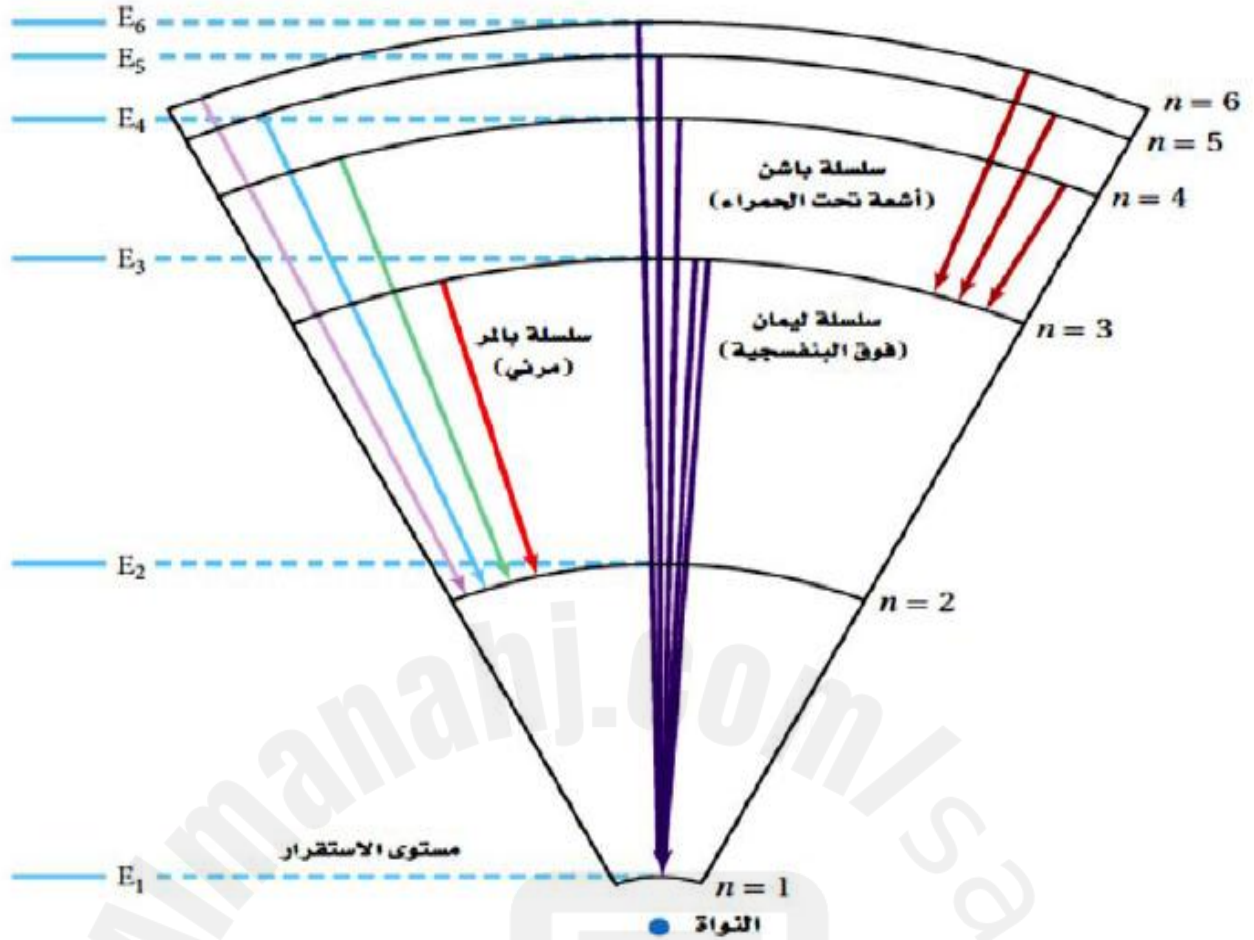
$$E_n = -13.6 \text{ eV} \times \frac{1}{n^2} \quad \text{طاقة ذرة الهيدروجين}$$

- كلاً من نصف قطر المستوى للإلكترون و طاقة الذرة مكماة .
- عدد الكم الرئيس ( n ) : هو العدد الذي يظهر في المعادلات .
- فإن نصف القطر ( r ) يزداد بزيادة مربع ( n ) .

الطاقة و انتقال الإلكترون :



- طاقة مستوى اللانهاية يمكن اعتبارها .....
- تعريف الطاقة الصفرية : .....  
قروبات فيزياء تيلحرام
- عندما يحدث انتقال في الذرة من مستوى طاقة أقل إلى مستوى طاقة أعلى فإن الطاقة الكلية تصبح أقل سالبة ولكن مجموع التغير الكلي في الطاقة .....



قربوات فيزياء تيلجرام

❖ مقارنة بين سلاسل ذرة الهيدروجين

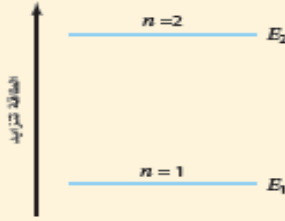
| وجه المقارنة     | سلسلة ليمان | سلسلة بالمر | سلسلة باشن |
|------------------|-------------|-------------|------------|
| انتقال الإلكترون |             |             |            |
| الطاقة والتردد   |             |             |            |
| أسم الطيف الناتج |             |             |            |
| رؤيتها           |             |             |            |

❖ يعد نموذج بور الأساس الذي مكن العلماء من فهم تركيب .....

❖ طاقة تأين الذرة : .....

## مثال 1

**مستويات الطاقة** : تكتسب ذرة الهيدروجين طاقة تسبب انتقال إلكترونها من مستوى الطاقة الأدنى  $n=1$  إلى مستوى الطاقة الثاني  $n=2$ . احسب طاقة كل من مستوى الطاقة الأول ومستوى الطاقة الثاني، ثم احسب الطاقة الممتصة بواسطة الذرة.



### 1 تحليل المسألة ورسمها

- مثل بالرسم مستويات الطاقة  $E_1$  و  $E_2$ .
- وضح اتجاه تزايد الطاقة في الرسم التوضيحي.

**المعلوم**

- عدد الكم لمستوى الطاقة الأول،  $n=1$  طاقة المستوى  $E_1 = ?$
- عدد الكم لمستوى الطاقة الثاني،  $n=2$  طاقة المستوى  $E_2 = ?$
- فرق الطاقة  $\Delta E = ?$

### 2 إيجاد الكمية المجهولة

استخدم معادلة طاقة الإلكترون في مستواه، لحساب طاقة كل مستوى.

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

$$E_1 = -13.6 \text{ eV} \times \frac{1}{(1)^2}$$

$$E_1 = -13.6 \text{ eV}$$

$$E_n = -13.6 \text{ eV} \times \frac{1}{(2)^2}$$

$$E_2 = -3.40 \text{ eV}$$

#### دليل الرياضيات

الأرقام الصغيرة واستخدام الأسس السالبة.

بالتعويض  $n=1$

بالتعويض  $n=2$

إن الطاقة الممتصة بواسطة الذرة  $\Delta E$  تساوي فرق الطاقة بين مستوى الطاقة النهائي للذرة  $E_f$  ومستوى الطاقة الأولي للذرة  $E_i$ .

$$\Delta E = E_f - E_i$$

$$= E_2 - E_1$$

$$= -3.40 \text{ eV} - (-13.6 \text{ eV})$$

$$= 10.2 \text{ eV}$$

طاقة الفوتون المنبعثة

بالتعويض  $E_1 = E_i, E_f = E_2$

بالتعويض  $E_1 = -13.6 \text{ eV}, E_2 = -3.40 \text{ eV}$

### 3 تقويم الجواب

- هل الوحدات صحيحة؟ إن قيم طاقة المستويات يجب أن تقاس بوحدة الإلكترون فولت.
- هل الإشارة صحيحة؟ إن فرق الطاقة موجب عندما تتحرك الإلكترونات من مستويات طاقة منخفضة إلى مستويات طاقة أعلى.
- هل الجواب منطقي؟ إن الطاقة اللازمة لتحريك إلكترون من مستوى الطاقة الأول إلى مستوى الطاقة الثاني يجب أن يساوي  $10 \text{ eV}$  تقريباً، وهذا يساوي الطاقة المطلوبة.

الواجب حل سؤال رقم 3 في الكتاب صفحة رقم ( 106 )

1. احسب طاقة المستويات: الثاني والثالث والرابع، لذرة الهيدروجين.

الحل

Telegram

2. احسب فرق الطاقة بين مستوى الطاقة  $E_1$  ومستوى الطاقة  $E_2$  في ذرة الهيدروجين.

الحل

واجب حل سؤال رقم 3 في الكتاب صفحة رقم ( 106 )

## الدرس الثاني

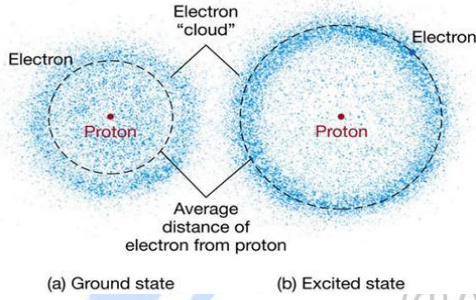
### النموذج الكمي للذرة

من مستويات الطاقة إلى السحابة الإلكترونية :



اقترح دي برولي :

النموذج الكمي :



السحابة الإلكترونية :

ميكانيكا الكم :

ما هي فوائد ميكانيكا الكم ؟



1-

2-

3-

4-

5-

مقارنة بين الضوء المترابط و الغير مترابط :



| ضوء غير مترابط | ضوء مترابط | وجه المقارنة |
|----------------|------------|--------------|
|                |            | تعريف        |
|                |            | مثال         |
|                |            | من أين ينتج  |
|                |            | الشكل        |

❖ طرق اشارة الذرات :

- (١) .....
- (٢) .....
- (٣) .....

❖ الانبعاث التلقائي و الانبعاث المحفز :

| وجه المقارنة     | الانبعاث المحفز             | الانبعاث التلقائي |
|------------------|-----------------------------|-------------------|
| الطريقة          | أ. عيسى العمري<br>@AaaEESSQ |                   |
| كم فوتون ينتج    |                             |                   |
| الصورة التوضيحية | قروبات فيزياء تيلجرام       |                   |

❖ شروط حدوث الإنبعاث المحفز :

- (١) .....
- (٢) .....
- (٣) .....



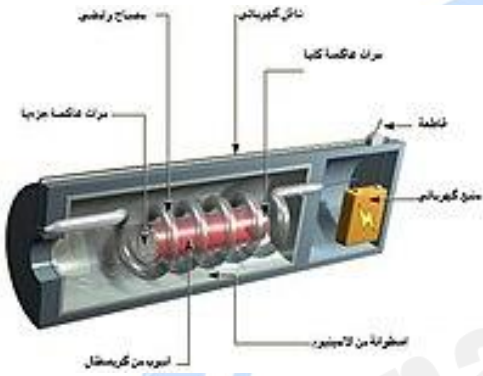


الليزر :

- كلمة ليزر هي اختصار للعبارة ( ..... )
- الذرة التي تبعث الضوء عندما تكون مثارة في الليزر تسمى .....
- ❖ طرق اثاره الذرات الليزرية :

1- .....

2- .....



✧ تركيب جهاز الليزر :

- 1- أنبوب زجاجي يحصر الفوتونات المنبعثة من الذرات الليزرية .
- 2- مرآيا مستوية متوازية و سطوحها العاكس متقابل . إحدى هذه المرآيا عاكسية بمقدار يزيد على 99.9% و المرآة الأخرى عاكسة وتسمح لـ 1 % من الضوء الساقط عليها بالمرور .

❖ ما هي خصائص ضوء الليزر ؟

- (1) .....
- (2) .....
- (3) .....
- (4) .....

تطبيقات الليزر :



- (1) .....
- (2) .....
- (3) .....
- (4) .....
- (5) .....
- (6) .....
- (7) .....

☒ يمكن صناعة الليزر من مواد ..... و ..... وكذلك الغازية .

~~~~~

تحصيلي

32 ○ يستحيل رؤية الطبيعة الموجية للسيارات لأن ..

41 ● عند مقارنة الطيف المنبعث عن مادة صلبة متوهجة (A) مع الطيف المنبعث عن غاز (B) فإن ..

- (A) الطول الموجي طويل جدًا
(B) كثافة السيارة كبيرة جدًا
(C) الطول الموجي قصير جدًا
(D) كثافة السيارة صغيرة جدًا

(A) A, B متصلان

33 ○ مكتشف النواة ..

(B) A, B كلاهما منفصلان

- (A) بور
(B) رذرفورد
(C) تومسون
(D) رولتجن

(C) A منفصل، B متصل

34 ○ ما الذي يحدد معظم حجم الذرة؟

(D) A متصل، B منفصل

- (A) البروتونات
(B) النواة
(C) الفراغ
(D) النيوترونات

42 ● أي العبارات التالية صحيح؟

(A) الغازات الباردة تؤين الأطوال الموجية عندما تُثار

35 ● ما دلالة ارتداد عدد من جسيمات ألفا عكس مسارها عندما سلط رذرفورد الأشعة في اتجاه صفيحة رقيقة من الذهب؟

(B) الغازات الباردة تثير الأطوال الموجية التي تُثيرها عندما تُثار

- (A) الذرة تحمل شحنة موجبة
(B) وجود كتلة كثيفة في مركز الذرة
(C) معظم حجم الذرة فراغ
(D) وجود إلكترونات سالبة الشحنة

(C) الغازات الباردة تمتص الأطوال الموجية التي تبعثها عندما تُثار

(D) الغازات الباردة تبعث الأطوال الموجية نفسها التي تبعثها عندما تُثار

36 ○ ما الذي يحدد معظم كتلة الذرة؟

43 ● الأداة المتوافرة الوحيدة حاليًا لدراسة مكونات النجوم على مدى الفضاء الفسيح ..

- (A) الفراغ
(B) النيوترون
(C) الإلكترون
(D) النواة

(A) التحليل الطيفي

(C) فذائف البروتونات

37 ○ أي التالي لا يُعدّ من خصائص الذرة؟

(A) الذرة متعادلة كهربائيًا

(B) كتلة الذرة مُركزة في النواة

(C) لا يوجد فراغ داخل الذرة

(D) العناصر المختلفة تتكون من ذرات مختلفة

44 ○ عندما تكون طاقة الذرة عند أقل مقدار مسموح به يُقال إنها في حالة ..

(A) إثارة

(C) تغير

(B) استقرار

(D) انبعاث

45 ○ نموذج الذرة الذي يبين وجود نواة مركزية وإلكترونات لها مستويات طاقة مكماة تدور حول النواة هو نموذج ..

(A) ضغط الغاز

(C) كمية الغاز

(B) فرق الجهد

(D) حجم الأنبوب

(A) تومسون

(C) رذرفورد

(B) بور

(D) بلانك

39 ● لتحديد نوع عينة مجهولة من غاز نستخدم ..

(A) مولد فاندري جراف

(C) طيف الانبعاث

(B) الحث الكهرومغناطيسي

(D) مطياف الكتلة

46 ○ عند امتصاص إحدى الذرات لفوتون فإن الذرة تكون قد انتقلت من ..

(A) حالة إثارة إلى حالة إثارة

(C) حالة استقرار إلى حالة استقرار

(B) حالة إثارة إلى حالة استقرار

(D) حالة استقرار إلى حالة إثارة

(A) حالة استقرار إلى حالة إثارة

(C) حالة استقرار إلى حالة استقرار

(B) حالة إثارة إلى حالة إثارة

(D) حالة إثارة إلى حالة إثارة

40 ○ يعزى طيف انبعاث الهيدروجين إلى ..

(A) انتظام طاقة الإلكترون في مدار ثابت

(B) انتظام سرعة الإلكترون في مدار ثابت

(C) انتقال الإلكترون إلى مدارات ذات طاقة أدنى

(D) انتقال الإلكترون إلى مدارات ذات طاقة أعلى

55 • يصف نموذج بور الذري مستويات الطاقة والأطوال الموجية للضوء الممتص والمنبعث بصورة جيدة في ..

- (A) الهيدروجين فقط
(B) الهيليوم فقط
(C) الهيدروجين والهيليوم
(D) عناصر المجموعة الأولى

56 • تتبع أشعة فوق بنفسجية من ذرة الهيدروجين عند انتقال إلكتروناتها من المستويات العليا إلى المستوى ..

- (A) الأول
(B) الثاني
(C) الثالث
(D) الرابع

57 • تتكون سلسلة بالمر إذا انتقل إلكترون من مجالات الطاقة العليا إلى المجال ..

- (A) $n = 5$
(B) $n = 4$
(C) $n = 3$
(D) $n = 2$

58 • تُعرف مجموعة الخطوط الملونة في طيف ذرة الهيدروجين المرئي بسلسلة ..

- (A) كوسبيتون
(B) بالمر
(C) ليمان
(D) باشن

59 • عندما ينتقل الإلكترون من المستوى 4 إلى المستوى 3 تنتج أشعة ..

- (A) تحت حمراء
(B) ضوئية
(C) فوق بنفسجية
(D) الراديو

60 • تضخيم الضوء بواسطة الانبعاث المُحَرَّض للإشعاع ..

- (A) الأشعة السينية
(B) الليزر
(C) تحليل الضوء
(D) تجميع الضوء

61 • يتولد الليزر عندما تكون الفوتونات المنبعثة ..

- (A) متفقة في الطور والتردد
(B) مختلفة في الطور والتردد
(C) متفقة في الطور ومختلفة في التردد
(D) مختلفة في الطور ومتفقة في التردد

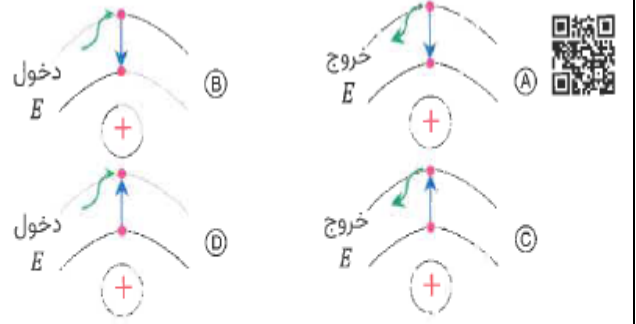
62 • تُنتج أجهزة الليزر ضوءًا ..

- (A) أحادي اللون، ومترابطًا، وموجَّهًا، وطاقته عالية
(B) أحادي اللون، ومترابطًا، وغير موجَّه، وطاقته عالية
(C) أحادي اللون، ومترابطًا، وموجَّهًا، وطاقته منخفضة
(D) أحادي اللون، وغير مترابط، وموجَّهًا، وطاقته عالية

63 • أي التالي يُستخدم في اختبار استقامة الأنفاق؟

- (A) الليزر
(B) الأشعة السينية
(C) أشعة جاما
(D) الضوء العادي

48 • الحالة التي تصف انتقال إلكترون من مدار أعلى إلى مدار أقل ..



49 • ترسل الذرة فوتونًا له طاقة عندما ..

- (A) يكون الإلكترون في المستوى الأول
(B) ينتقل الإلكترون من المستوى الثاني إلى الثالث
(C) ينتقل الإلكترون من المستوى الثالث إلى الثاني
(D) يكون الإلكترون في مساره يسير بسرعة عالية

50 • في الشكل المجاور، عند مقارنة التغير في طاقة الفوتونات في ذرة الهيدروجين فإن ..

- (A) $\Delta E_3 > \Delta E_1$
(B) $\Delta E_2 < \Delta E_1$
(C) $\Delta E_3 < \Delta E_1$
(D) $\Delta E_3 = \Delta E_2 = \Delta E_1$

51 • إذا انتقل الإلكترون المثار من مستوى الطاقة (B) إلى (A) حيث

$E(B) = -3.4 \text{ eV}$ ، $E(A) = -13.6 \text{ eV}$ فإن مقدار طاقة الفوتون المنبعث ..

- (A) 46.2 eV
(B) 17 eV
(C) 10.2 eV
(D) 4 eV

52 • التحول المسؤول عن انبعاث ضوء بأكبر تردد ..

- (A) من E_2 إلى E_6
(B) من E_3 إلى E_6
(C) من E_2 إلى E_3
(D) من E_5 إلى E_2

53 • ما مقدار نصف قطر مدار بور الثاني لذرة الهيدروجين؟

- (A) $5.3 \times 10^{-11} \text{ m}$
(B) $10.6 \times 10^{-11} \text{ m}$
(C) $15.9 \times 10^{-11} \text{ m}$
(D) $21.2 \times 10^{-11} \text{ m}$

54 • كم تبلغ طاقة المستوى الخامس في ذرة الهيدروجين بوحدة eV، إذا علمت أن طاقة المستوى الأول -13.6 eV ؟

- (A) -18.6
(B) -8.6
(C) -2.72
(D) -0.544

تم الفصل الرابع

الفصل الخامس : إلكترونيات الحالة الصلبة

الدرس الأول: التوصيل الكهربائي في المواد الصلبة

❖ ما هي وظيفة أشباه الموصلات :

❖ ما هي مميزات أشباه الموصلات :

-1

-2

-3

-4

-5

أمثلة على أشباه الموصلات :



-1

-2

-3

نظرية الأحزمة للمواد الصلبة :



من خلال قراءة الكتاب المدرسي صفحة 128 أكمل الفراغات التالية :

- تتحرك الشحنات الكهربائية في الموصلات في حين لا تتحرك كذلك في العوازل .
- تتكون المواد الصلبة البلورية من مرتبطة معاً بترتيبات منتظمة .
- تتكون الذرة من نواة كثيفة موجبة الشحنة محاطة من الإلكترونات سالبة الشحنة .

مقارنة بين حزم الطاقة :



وجه المقارنة	حزمة التوصيل	حزمة التكافؤ
تعريف	حزمة الطاقة ذات المستويات العليا	
وضع الإلكترونات فيها		مملوءة بالإلكترونات
موقعها		

يفصل حزمة التوصيل و التكافؤ بعضها عن بعض فجوات طاقة .



س : علل تسمى فجوات الطاقة بالمناطق الممنوعة أو المحظورة ؟

ج :

نظرية الأحزمة :



س : علل الجرمانيوم أكثر موصلية من السليكون عند أي درجة حرارة ؟

ج :

الموصلات الكهربائية :

تعريف التيار الكهربائي : هو

تعريف الموصلية :




س: أكمل الفراغات :

• عندما ترتفع درجة حرارة الفلز فإن موصليته

• كلما قلت موصلية المادة ازدادت

✂ تقسم المواد من حيث توصيل الكهرباء إلى ثلاث أقسام وهي :
1- مواد موصلة 2- مواد شبه موصلة 3- مواد عازلة .

مقارنة بين المواد الموصلة و شبه الموصلة و العازلة (أكمل الجدول)

وجه المقارنة	مواد موصلة	مواد شبه موصلة	مواد عازلة
حزمة التكافؤ	مملوءة بالإلكترونات	مملوءة بالإلكترونات	مملوءة بالإلكترونات
حزمة التوصيل	مملوءة جزئياً بالإلكترونات		فارغة
مقدار فجوة الطاقة	صغيرة جداً أو متداخلت أقل من 1 eV	1 eV تقريباً	
حركة الإلكترونات		بحرية أكبر من العوازل	
مثال	حديد و نحاس		الخشب و البلاستيك
الشكل			

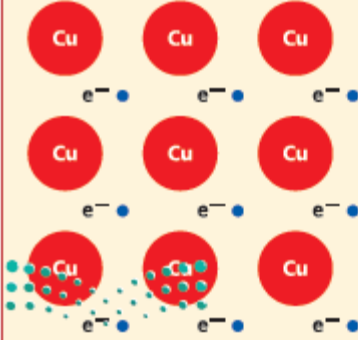
✂ تعريف أشباه الموصلات النقية :

✂ تعريف الفجوة :

⚡ ملاحظة : تتحرك الإلكترونات الحرة السالبة الشحنة في اتجاه واحد في حين تتحرك الفجوات الموجبة الشحنة في الاتجاه المعاكس .

مثال 1

كثافة الإلكترونات الحرة في موصل ما عدد الإلكترونات الحرة في السنتيمتر المكعب من النحاس ($\text{free e}^-/\text{cm}^3$)؟
علماً بأن كثافة النحاس $\rho = 8.96 \text{ g/cm}^3$ ، والكتلة الذرية للنحاس $M = 63.54 \text{ g/mol}$ ، وعدد الذرات في كل مول نحاس $N_A = 6.02 \times 10^{23} \text{ atom/mol}$ وأن كل ذرة تشارك بإلكترون واحد.



1 تحليل المسألة ورسمها

• حدد القيم المعروفة والقيم المجهولة.

المجهول

$$\text{free e}^-/\text{cm}^3 = ?$$

المعلوم

للنحاس: إلكترون حر واحد e^- في كل ذرة

$$\rho = 8.96 \text{ g/cm}^3$$

$$M = 63.54 \text{ g/mol}$$

$$N_A = 6.02 \times 10^{23} \text{ atom/mol}$$

2 إيجاد الكمية المجهولة

بالتعويض

$$\text{free e}^-/\text{atom} = 1 \text{ free e}^-/\text{atom}$$

$$N_A = 6.02 \times 10^{23} \text{ Atoms/mol}$$

$$M = 63.54 \text{ g/mol}$$

$$\rho = 8.96 \text{ g/cm}^3$$

$$\frac{\text{free e}^-}{\text{cm}^3} = \frac{(\text{free e}^-)}{\text{atom}} (N_A) \left(\frac{1}{M} \right) (\rho)$$

$$= \left(\frac{1 \text{ free e}^-}{1 \text{ atom}} \right) \left(\frac{6.02 \times 10^{23} \text{ atoms}}{1 \text{ mol}} \right) \left(\frac{1 \text{ mol}}{63.54 \text{ g}} \right) \left(\frac{8.96 \text{ g}}{1 \text{ cm}^3} \right)$$

$$= 8.49 \times 10^{22} \text{ free e}^-/\text{cm}^3 \text{ في النحاس}$$

3 تقويم الجواب

• هل الوحدات صحيحة؟ يؤكد تحليل الوحدات على تحديد عدد الإلكترونات الحرة في كل cm^3 بدقة.

• هل الجواب منطقي؟ يُتوقع وجود عدد كبير من الإلكترونات في cm^3 .

1. إذا علمت أن كثافة عنصر الخارصين 7.13 g/cm^3 وكتلته الذرية 65.37 g/mol ، وله إلكترونان حران في كل ذرة،

فما عدد الإلكترونات الحرة في كل سنتيمتر مكعب من الخارصين؟

الحل :

أشباه الموصلات المعالجة :

تعريف أشباه الموصلات المعالجة :

الشوائب :

وظيفة الشوائب في أشباه الموصلات : تعمل على زيادة موصليتها .



أنواع أشباه الموصلات المعالجة

أشباه الموصلات من النوع الموجب (P)

أشباه الموصلات من النوع السالب (n)

كيف تنتج ؟؟؟

كيف تنتج ؟؟؟

يزداد توصيل أشباه الموصلات من النوع الموجب (p) بوجود وفرة في

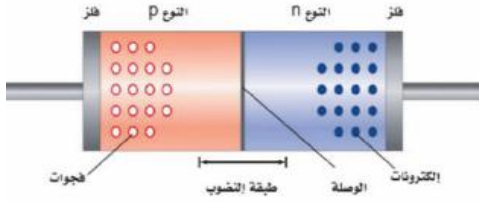
يزداد توصيل أشباه الموصلات من النوع السالب (n) بتوافر عدد أكبر من المانحة و انتقالها إلى حزمة التوصيل .

تكون كل من أشباه الموصلات من النوع (n) و النوع (p) متعادلة كهربائياً .
كلا من النوعين من أشباه الموصلات يستخدمان الإلكترونات و الفجوات في عملية التوصيل .

❖ بعض التطبيقات على أشباه الموصلات : 1 - 2 -

..... الديودات تعرف باسم

..... تعريف الديود :



❖ تركيب الديود : يتكون من قطعة صغيرة من مادة شبه موصلة من النوع موصولة بقطعة أخرى من النوع

❖ يطلق على الحد الفاصل بين شبه موصل من نوع p وشبه الموصل من نوع n بـ

❖ رمز الديود في الدوائر الكهربائية :

..... طبقة النضوب :

وجه المقارنة	الدايود المنحاز أمامي	الدايود المنحاز عكسياً
التوصيل	يوصل طرف الدايود n مع القطب الموجب للبطارية و طرف الدايود p مع القطب السالب للبطارية	
الرسم التوضيحي		
النتيجة		

➤ من تطبيقات الدايودات :

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

حيث : V_b :
 : I
 : R
 : V_d


26. يبلغ مقدار الهبوط في الجهد للدايود المصنوع من الجرمانيوم 0.40 V عند مرور تيار كهربائي مقداره 12 mA خلاله. فإذا وصل مقاوم مقداره $470\ \Omega$ على التوالي مع الدايود فما جهد البطارية اللازم؟


الحل :

أ. عيسى العمري
 @AaaEESSQ

قروبات فيزياء تيلجرام

Telegram

الدايودات المشعة LED: 

تبعث الدايودات المشعة الضوء عندما تكون منحازة 

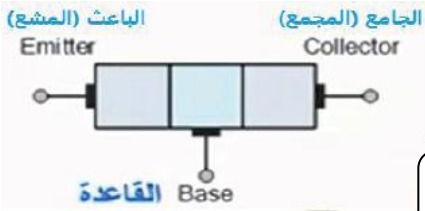
تطبيقات على الدايودات المشعة : 

- 1 -
- 2 -
- 3 -
- 4 -
- 5 -

الترانزستور :



تعريف الترانزستور :



أنواع الترانزستور

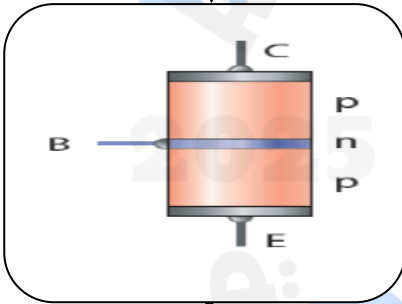


تركيب الترانزستور pnp

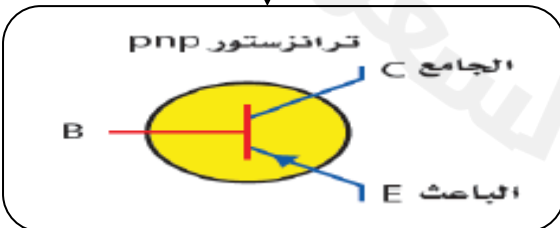


تركيب الترانزستور npn

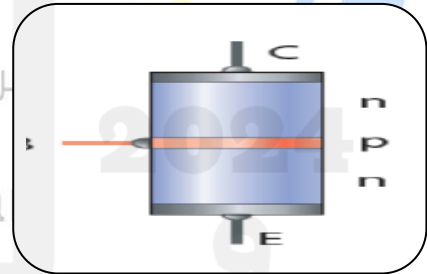
صورة توضيحية



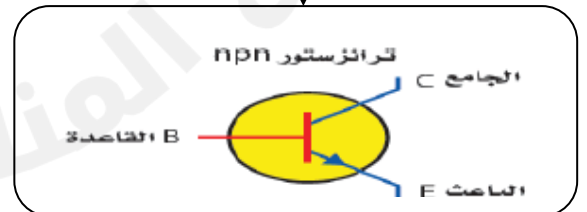
الرمز



صورة توضيحية



الرمز



ملاحظة :

- 1- يشير السهم المرسوم على الباعث إلى اتجاه التيار الاصطلاحي .
- 2- الترانزستور pnp يعمل بطريقة مماثلة لطريقة عمل الترانزستور npn ما عدا أن قطبي البطاريتين معكوسان .



استخدام الترانزستور :

حساب تيار الباعث :

حيث : I_E :

: I_B

: I_C

$$\frac{I_C}{I_B}$$

كسب التيار =

أ. عيسى العمري

@AaaEESSQ

الرقائق الميكروية : تتكون من آلاف



❖ استخدام الرقائق الميكروية :

❖ مما تصنع الرقائق الميكروية :

قروبات فيزياء تيلجرام

تطبيق :

إذا كان تيار القاعدة في دائرة الترانزستور يساوي $45 \mu A$ وتيار الجامع يساوي $8.5 mA$ ، فما مقدار كسب التيار من القاعدة إلى الجامع؟

الحل :

تحصيلي

64 ○ تكمن أهمية نظرية أحزمة الطاقة في فهم ..

- (A) الجهد الكهربائي (B) التوصيل الكهربائي
(C) المجال الكهربائي (D) القدرة الكهربائية

65 ● أي الأشكال التالية يُمثل العنصر الأكثر موصلية؟

حزمة التوصيل	حزمة التوصيل
1.4 eV (B)	1.6 eV (A)
حزمة التكافؤ	حزمة التكافؤ
1.2 eV (D)	1.3 eV (C)

66 ○ طاقة الفجوة للجرمانيوم 0.7 eV وللسيلكون 1.1 eV ، أي التالي صحيح؟

- (A) الجرمانيوم أكثر موصلية
(B) السيلكون أكثر موصلية
(C) السيلكون موصل والجرمانيوم عازل
(D) السيلكون عازل والجرمانيوم موصل

67 ● ما تركيب البلورة A , B , C حسب الجدول؟

C	B	A
5 eV	1 eV	0
فجوة الطاقة		

- (A) موصل، شبه موصل، عازل
(B) عازل، شبه موصل، موصل
(C) شبه موصل، عازل، موصل
(D) عازل، موصل، شبه موصل

68 ● عند أي درجة حرارة تكون حزم التكافؤ للسليكون مملوءة وحزم التوصيل فارغة؟

- (A) الصفر المطلق (B) الصفر المئوي
(C) حرارة الغرفة (D) غليان الماء

69 ○ أشباه الموصلات التي تُؤصل نتيجة تحرير الإلكترونات والفجوات حرارياً تُسمى أشباه موصلات ..

- (A) نقية (B) متعادلة
(C) معالجة (D) غير متعادلة

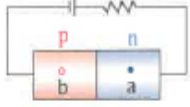
70 ○ تكون أشباه الموصلات المعالجة من النوع السالب إذا كانت المادة المانحة للإلكترونات ذات تكافؤ ..

- (A) ثنائي (B) ثلاثي
(C) رباعي (D) خماسي

71 ○ ناقلات الشحنة في أشباه الموصلات من النوع الموجب ..

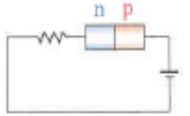
- (A) الإلكترونات (B) الأيونات السالبة
(C) الأيونات الموجبة (D) الفجوات

72 ○ في الدايود، إلى أين تتجه كل من a و b؟



- (A) تتجه a ناحية اليمين و b ناحية اليسار
(B) تتجه a ناحية اليسار و b ناحية اليمين
(C) تتجه a و b ناحية اليمين
(D) تتجه a و b ناحية اليسار

73 ○ في الشكل الدايود في حالة انحياز ..



- (A) أمامي (B) عكسي
(C) موجب (D) سالب

74 ● دايود مصنوع من الجرمانيوم يبلغ الهبوط في جهده 0.5 V عندما يمر به تيار كهربائي 10 mA ، ما جهد البطارية اللازم بوحدة الفولت إذا تم توصيل الدايود بمقاومة 400 Ω على التوالي؟

$$\text{mA} \times 10^{-3} \rightarrow \text{A}$$

- (A) 5 (B) 4.5
(C) 4 (D) 3.5

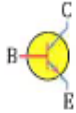
75 ○ أداة مصنوعة من مادة شبه موصلة، وتتكون من طبقتين من مادة شبه موصلة من النوع نفسه على طرفي طبقة رقيقة من مادة شبه موصلة تختلف عنهما في النوع ..

- (A) الترانزستور (B) الدايود
(C) الباعث (D) الرقائق الميكروية

76 ○ أي التالي يمثل ترانزستور؟

- (A) pnp (B) nnp
(C) ppn (D) nen

77 ○ يُمثل الشكل ترانزستور من نوع ..



- (A) npp (B) ppn
(C) pnp (D) npn

78 ● إذا كان تيار القاعدة في دائرة الترانزستور يساوي 40 μA ، وتيار الجامع يساوي 8 mA ، فما مقدار كسب التيار؟

- (A) 0.2 (B) 5
(C) 90 (D) 200

79 ○ دوائر متكاملة مكونة من آلاف الترانزستورات والدايودات والمقاومات والموصلات ..

- (A) الرقائق الميكروية (B) الصمامات الثنائية
(C) الصمامات الثلاثية (D) الدوائر الترانزستورية

تم الفصل الخامس

الفصل السادس : الفيزياء النووية

الدرس الأول : النواة

■ مقدمة :

- ١) أكتشف العالم بيكر النشاط الإشعاعي .
- ٢) أكتشف كل من ماري و بيرى كوري عنصراً جديداً (الراديوم) .
- ٣) أكتشف العلماء إمكانية تحويل نوع من الذرات إلى نوع آخر من خلال النشاط الإشعاعي .

✧ وصف النواة :

س : هل تتكون النواة من جسيمات مشحونة موجبة (البروتونات) فقط ؟

ج :

س : أكمل الفراغات التالية بعد قراءة الكتاب صفحة رقم 158 :

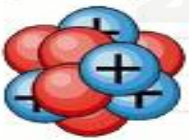
- افترضت إحدى الفرضيات أن الكتلة الإضافية هي نتيجة لوجود البروتونات وأن في النواة تقلل من قيمة الشحنة التي لوحظت .

- حل العالم (.....) مشكلة فرق الكتلة عندما اكتشف وجود جسيم متعادل كتله تساوي كتلة البروتون تقريباً داخل النواة وأطلق عليه أسم (.....)

قربوات فيزياء تيلجرام

📄 كتلة النواة :

س : بعد الاطلاع على الكتاب صفحـ 158- أكمل الفراغات التالية ؟

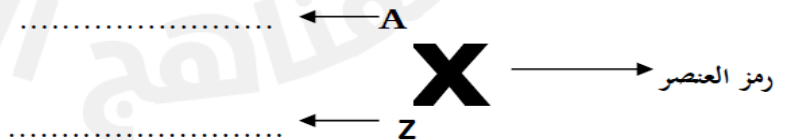


- البروتون

- شحنة النواة =

حيث : Z : : e :

- يطلق على كل من البروتون و النيوترون أسم (.....) كتلة تساوي تقريباً 1 U (حيث U :)



- طرح العدد الكتلي من العدد الذري يعطي عدد

- على الرغم من أن النواة تحتوي على كتلة الذرة تقريباً إلا أنها تشغل حيزاً في الذرة من الحيز الذي تشغله الشمس في النظام الشمسي .

س : بعد الاطلاع على الكتاب من صفحة 159 أكمل الفراغات التالية :

- ☒ تسمى نواة النظير في
- ☒ جميع نويدات العنصر لها العدد نفسه من ولكن لها أعداداً مختلفة من
- ☒ جميع نظائر العنصر المتعادلة كهربائياً لها العدد نفسه من حول النواة .
- ☒ تستخدم كتلة أحد نظائر الكربون (كربون - 12) بوصفها
- ☒ وحدة الكتل الذرية الواحدة u تساوي $1/12$ من كتلة
- ☒ كتلة العنصر =

تطبيق :

1. الأعداد الكتلية لنظائر اليورانيوم هي 234، 235، و238. والعدد الذري لليورانيوم هو 92. ما عدد نيوترونات نواة كل نظير؟

الحل

قروبات فيزياء تيلجرام

Telegram

3. ما عدد نيوترونات نظير الزئبق $^{200}_{80}\text{Hg}$ ؟

الحل

س : علل تبقى الإلكترونات السالبة الشحنة المحيطة بنواة الذرة الموجبة الشحنة في مكانها ؟

ج :

القوة النووية القوية :



تعريف :

مقارنة بين القوة الكهرومغناطيسية و القوة النووية :

القوة النووية	القوة الكهرومغناطيسية
أقل بكثير من القوة النووية	
لا تعتمد على الشحنات	مداها طويل
تحافظ على ترابط مكونات النواة	

✗ يسمى كل من النيوترونات و البروتونات في

س : ما الذي يحافظ على نيوكليونات النواة معاً ؟

ج :

س : كيف يتم أخراج نيكلون خارج النواة ؟

ج :

❖ طاقة النواة الكلية أقل من مجموع طاقات البروتونات و النيوترونات المنفردة التي تتكون منها النواة ويتحول فرق الطاقة للنواة إلى طاقة

❖ بين أينشتاين أن كلاً من الكتلة و الطاقة متكافئتان : الطاقة المتكافئة للكتلة :

عرف فرق الكتلة :

تعتمد طاقة الربط النووي على

أن الأنوية الثقيلة ترتبط لقوة أكبر من ماعدا القليل منها .

عندما تكتسب الأنوية الصغيرة تكون طاقة الربط النووية للنواة الأكبر أكثر سالبية لذا تكون أكثر

س : عدد بعض التطبيقات السريعة في مجال الفيزياء النووية ؟

- 1-
- 2-
- 3-

تطبيق :

مثال 1

فرق الكتلة وطاقة الربط النووية أوجد فرق الكتلة وطاقة الربط النووية للتريتيوم ${}^3_1\text{H}$ ، إذا كانت كتلة نظير الهيدروجين (الترتيوم) 3.016049 u ، وكتلة ذرة الهيدروجين (مجموع كتلة بروتون وإلكترون) 1.007825 u ، وكتلة النيوترون 1.008665 u .

1 تحليل المسألة ورسمها

المعلوم	المجهول
كتلة ذرة الهيدروجين الواحدة 1.007825 u	كتلة النيوكليونات والإلكترون الكلية = ؟
كتلة النيوترون الواحد 1.008665 u	فرق الكتلة = ؟
كتلة التريتيوم 3.016049 u	طاقة الربط النووية للتريتيوم = ؟
طاقة الربط النووية $1 \text{ u} = 931.49 \text{ MeV}$	

2 إيجاد الكمية المجهولة

اجمع كتل ذرة الهيدروجين (بروتون واحد وإلكترون واحد) ونيوترونين.

$$\begin{array}{r} 1.007825 \text{ u} + \\ 2.017330 \text{ u} \\ \hline 3.025155 \text{ u} \end{array}$$

كتلة النيوكليونات الكلية:

فرق الكتلة يساوي كتلة التريتيوم الفعلية ناقص مجموع كتل مكوناته

$$\begin{array}{r} 3.016049 \text{ u} \\ - 3.025155 \text{ u} \\ \hline -0.009106 \text{ u} \end{array}$$

فرق الكتلة:

طاقة الربط النووية هي الطاقة المكافئة لمقدار فرق الكتلة.

فرق الكتلة (u) (طاقة الربط النووية لـ 1 u) $E =$

فرق الكتلة (-0.009106 u) $E = (931.49 \text{ MeV/u})$

بالتعويض عن فرق الكتلة -0.009106 u

طاقة الربط لكل $1 \text{ u} = 931.49 \text{ MeV}$

$E = 8.4821 \text{ MeV}$

7. يحتوي نظير النيتروجين ${}^{15}_7\text{N}$ على سبعة بروتونات وثمانية نيوترونات، وكتلته 15.010109 u . احسب:
- a. فرق الكتلة لهذه النواة.
- b. طاقة الربط النووية لهذه النواة.

الحل

الاضمحلال النووي و التفاعلات النووية

تعريف المواد المشعة :

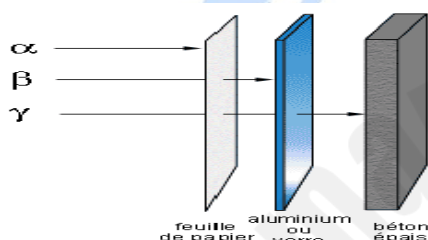
س : علل لاحظ بيكر أن لوح الصفائح الفوتوجرافية التي كانت تغطي اليورانيوم وتحجب الضوء عنه أصبح ضبابياً ؟

ج :

بسبب انبعاث جسيمات من هذه المواد فإنها تضرع و تضرع النواة عندما تنتقل تلقائياً من حالة أقل إلى حالة أكثر

الاضمحلال الإشعاعي :

اكتشف العالم رذرفورد ورفاقه أن عنصر الرادون يتحول تلقائياً إلى نواة أخف ونواة هيليوم خفيفة . وفي العام نفسه اكتشف أيضاً أن مركبات اليورانيوم تنتج ثلاثة أنواع مختلفة من الإشعاع فصل بينها تبعاً لقدرتها على اختراق المواد وهي :



مقارنة بين أنواع الإشعاعات :

وجه المقارنة	اضمحلال جسيم ألفا (α)	اضمحلال جسيم بيتا (β)	اضمحلال أشعة جاما (γ)
تعريف	عبارة عن نواة هيليوم ${}^4_2\text{He}$	عبارة عن فوتونات ذات طاقة عالية	
نوع الشحنة	+2	-1	عالية
القدرة على النفاذ	ضعيفة	عالية	
يلزم لإيقافها	يلزم سمك 6mm من الألمنيوم		
الذي يحدث في التفاعل	ينبعث جسيم الفا (ذرة الهليوم)	إعادة توزيع الطاقة داخل النواة ويرافق إشعاع جاما عادة اضمحلال الفا أو بيتا	
العدد الكتلي (A)	ينقص بمقدار 4	لا يتغير	
العدد الذري (Z) (عدد البروتونات)		لا يتغير	
عدد النيوترونات		ينقص بمقدار 1	
مثال توضيحي	${}^{226}_{88}\text{Ra} \rightarrow {}^4_2\text{He} + {}^{222}_{86}\text{Rn}$		نواة مثارة A^* → نواة مستقرة A + أشعة جاما γ

✗ تمر العناصر المشعة خلال سلسلة الإشعاعية لتكون نواة مستقرة في النهاية .

✗ يحدث التفاعل النووي عندما تتغير طاقة النواة أو أو عدد البروتونات فيها . وقد تحدث عندما تقذف النواة أو بروتونات أو أو جسيمات ألفا أو الكثرونات .

✗ يمكن وصف التفاعلات النووية :

1-

2-

3-

تطبيق :

مثال 2

اضمحلال ألفا و اضمحلال بيتا اكتب المعادلة النووية لكل من العمليات الإشعاعية التالية:

- a. نظير الراديوم المشع $^{226}_{88}\text{Ra}$ ، يشع جسيم ألفا ليتحول إلى نظير الرادون $^{222}_{86}\text{Rn}$
- b. نظير الرصاص المشع $^{209}_{82}\text{Pb}$ ، يشع جسيم بيتا وضديد النيوتريون ليتحول إلى نظير البزموت $^{209}_{83}\text{Bi}$

1 تحليل المسألة ورسمها

المجهول

المعلوم

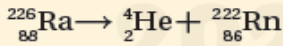
a. هل هذا الاضمحلال ممكن؟ $^{226}_{88}\text{Ra} \rightarrow \alpha + ^{222}_{86}\text{Rn}$

$$\alpha = ^4_2\text{He} \text{ جسيم}$$

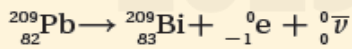
b. هل هذا الاضمحلال ممكن؟ $^{209}_{82}\text{Pb} \rightarrow ^{209}_{83}\text{Bi} + \beta + \text{ضديد النيوتريون}$

$$\beta = ^0_{-1}\text{e} \text{ جسيم} \quad \text{ضديد النيوتريون} = ^0_0\bar{\nu}$$

2 إيجاد الكمية المجهولة



a. عوض ^4_2He بجسيم α



b. عوض $^0_{-1}\text{e}$ بجسيم β و $^0_0\bar{\nu}$ بضديد النيوتريون

3 تقويم الجواب

• هل عدد النيوكليونات محفوظ؟

$$226 = 222 + 4, \text{ لذلك فإن العدد الكتلي محفوظ. } \mathbf{a.}$$

$$209 = 209 + 0 + 0, \text{ لذلك فإن العدد الكتلي محفوظ. } \mathbf{b.}$$

• هل الشحنة محفوظة؟

$$88 = 86 + 2, \text{ لذلك فإن الشحنة محفوظة. } \mathbf{a.}$$

$$82 = 83 - 1 + 0, \text{ لذلك فإن الشحنة محفوظة. } \mathbf{b.}$$

15. اكتب المعادلة النووية لتحول نظير اليورانيوم المشع $^{234}_{92}\text{U}$ إلى نظير الثوريوم $^{230}_{90}\text{Th}$ بانبعث جسيم ألفا.

الحل :

16. اكتب المعادلة النووية لتحول نظير الثوريوم المشع $^{230}_{90}\text{Th}$ إلى نظير الراديوم المشع $^{226}_{88}\text{Ra}$ ، بانبعث جسيم ألفا.

17. اكتب المعادلة النووية لتحول نظير الراديوم المشع $^{226}_{88}\text{Ra}$ إلى نظير الرادون $^{222}_{86}\text{Rn}$ ، بانبعث جسيم α .

أ. عيسى العمري
@AaaEESSQ

مثال 3

حل المعادلات النووية عندما قُذف غاز النيتروجين بجسيمات α انبعثت بروتونات ذات طاقة عالية. ما النظير الجديد الناتج؟

1 تحليل المسألة ورسمها

المعلوم

نيتروجين $^{14}_7\text{N}$ ، $\alpha = {}^4_2\text{He}$
بروتون ${}^1_1\text{H}$

المجهول

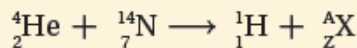
ما النظير الذي يتولد في الطرف
الأيمن للمعادلة؟

دليل الرياضيات

حل المعادلات.

2 إيجاد الكمية المجهولة

اكتب معادلة التفاعل النووي.



حل المعادلة بالنسبة للعدد Z والعدد A.

$$Z = 2 + 7 - 1 = 8$$

$$A = 4 + 14 - 1 = 17$$

استخدم الجدول الدوري. العنصر ذو العدد الذري $Z = 8$ هو الأكسجين. والنظير يجب أن يكون ${}^{17}_8\text{O}$.

3 تقويم الجواب

• هل المعادلة موزونة؟ عدد النيوكليونات محفوظ: $4 + 14 = 1 + 17$. الشحنة محفوظة: $2 + 7 = 1 + 8$.

21. اكتب المعادلة النووية لتحول نظير السيورجيوم $^{263}_{106}\text{Sg}$ إلى نظير روثيرفورديوم $^{259}_{104}\text{Rf}$ بانبعث جسيم ألفا.

الحل

عمر النصف :

• لذلك العنصر بعد مرور كل عمر نصف يقل عدد الأنوية غير المضمحلة إلى

• مثلاً عمر النصف لنظير الراديوم هو

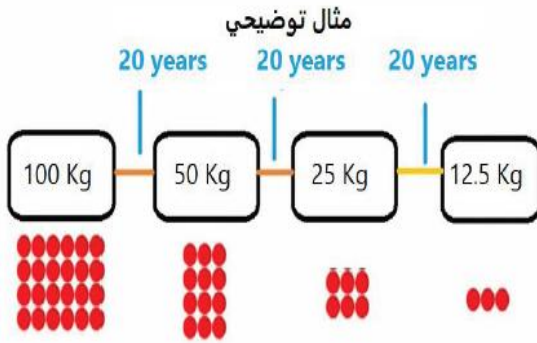
• لكل نظير مشع خاص فيه .

س : كم تساوي الكمية المتبقية بعد مرور 1600 سنة ؟

ج :

س : كم تساوي الكمية المتبقية بعد مرور 3200 سنة ؟

ج :



تدريب ①: تأمل الشكل الآتي الذي يوضح العلاقة بين عدد الأنوية غير المضمحلة

ومضاعفات عمر النصف ، ثم اختر الإجابة الصحيحة:

بعد مرور كل عمر نصف يقل عدد الأنوية غير المضمحلة إلى:

أ- الثمن

ب- الربع

ج- النصف

د- ثلاثة أرباع

استخدامات عمر النصف و أهميتها :

1-

2-

قانون حساب الكمية المتبقية :

$$N = N_0 (1/2)^n$$

الكمية المتبقية من النظير المشع

N الكمية المتبقية

N₀ الكمية الأولية (الأصلية)

$$n = \frac{t}{t_{1/2}}$$

n عدد فترات عمر النصف التي انقضت

كمية النظير المشع المتبقية في عينة تساوي الكمية الأولية (الأصلية) مضروبة في

الثابت (1/2) مرفوعاً لأس يساوي عدد فترات عمر النصف التي انقضت.

تعريف النشاط الإشعاعي :

وحدة قياس النشاط الإشعاعي هي :

عمر النصف الأقصر يعني نشاطاً إشعاعياً

العوامل المؤثرة في النشاط الإشعاعي هي : 1- 2-

24. تولدت عينة تريتيوم ${}^3_1\text{H}$ كتلتها 1.0 g. ما كتلة التريتيوم التي تبقى بعد مرور 24.6 سنة؟

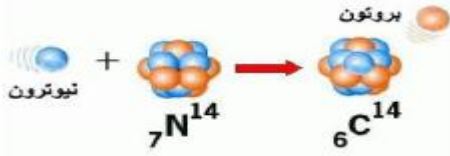
أ. عيسى العمري
@AaaEESSQ

25. عمر النصف لنظير النبتونيوم ${}^{238}_{93}\text{Np}$ هو 2.0 يوم. فإذا أنتجت عينة كتلتها 4.0 g من النبتونيوم يوم الإثنين، فما الكتلة التي ستبقى منه يوم الثلاثاء من الأسبوع التالي؟

قروبات فيزياء تيلجرام

Telegram

النشاط الإشعاعي الاصطناعي :



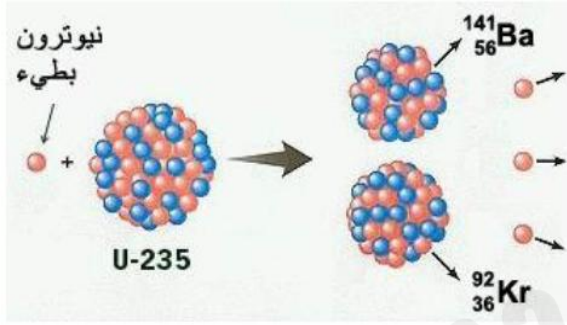
تعريف :

ماذا ينتج عن النشاط الإشعاعي الاصطناعي :

استخدامات النظائر المشعة الاصطناعية :

1-

2-



الانشطار النووي :

تعريف :

س : كيف يحدث الانشطار النووي ؟

ج :

س : ماذا ينتج عن الانشطار النووي ؟

ج : 1-

2-

3-

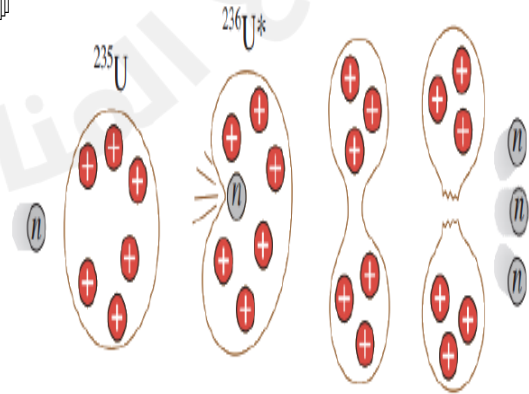
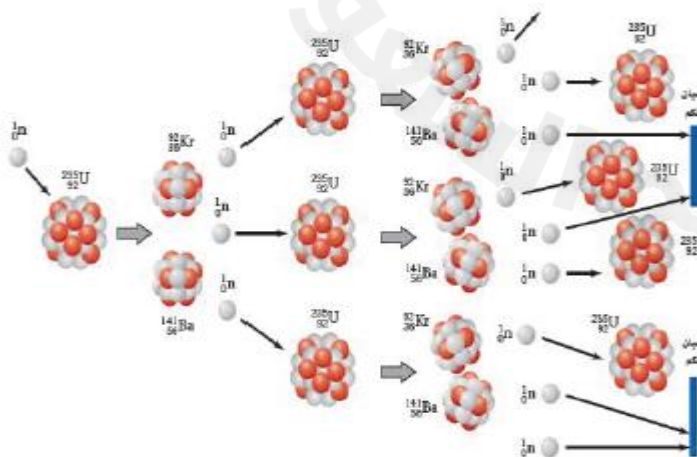
س : كم عدد النيوترونات الناتجة عن الانشطار النووي ؟

ج :

س : اكتب المعادلة النووية للانشطار ؟

ج :

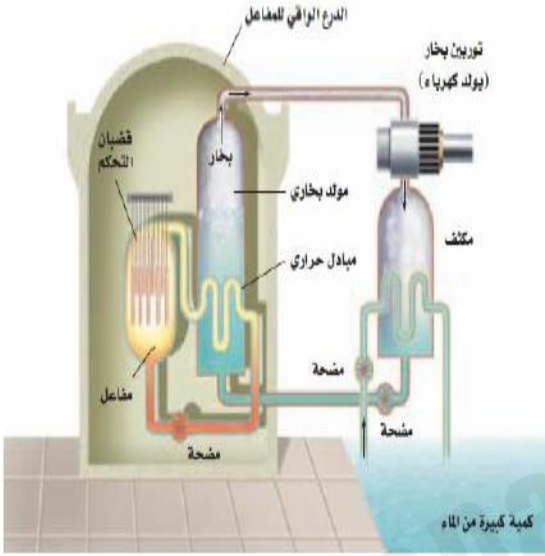
التفاعل المتسلسل :



المفاعلات النووية :



- يستخدم المفاعل النووي لإحداث تفاعل نووي مسيطر عليه لإنتاج طاقة يمكن الاستفادة منها .
- الوقود المستخدم في المفاعل النووي هو
- والسيطرة على التفاعل إلى قطع صغيرة توضع في مهدئ (هو مادة يمكن أن تبطل النيوترونات السريعة)



من أنواع المفاعلات النووية هو مفاعل الماء المضغوط .



- يحتوي على 200 طن متري من مغلفة
- بإحكام بمئات القضبان الفلزية .
- يتم غمر القضبان في

أ. عيسى العمري

@AaaEES

س: ما هي فائدة الماء في المفاعل النووي ؟

ج :

س : ما هي وظيفة قضبان فلز الكاديوم التي توضع بين قضبان اليورانيوم ؟

ج :

س : علل لا يغلي الماء رغم انه يتم تسخينه من الطاقة المحررة من الانشطار المتكرر ؟

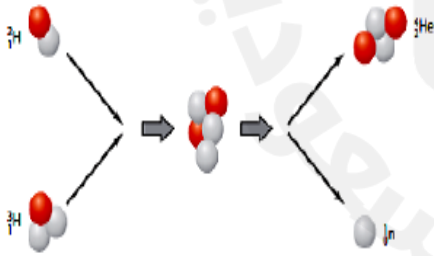
ج :

Telegram

الاندماج النووي :

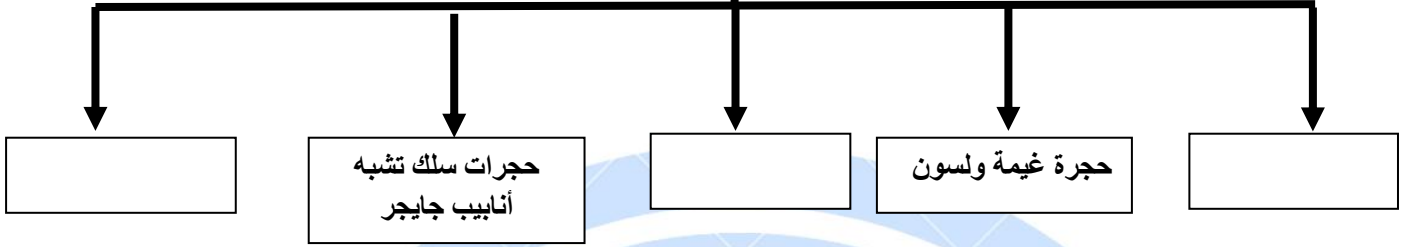


■ تعريف :



- من أمثلة الاندماج النووي العمليات التي تحدث في
- لا تحدث تفاعلات الاندماج إلا عندما يكون للأنوية كميات هائلة من
- مثال على الاندماج النووي القنبلة أو

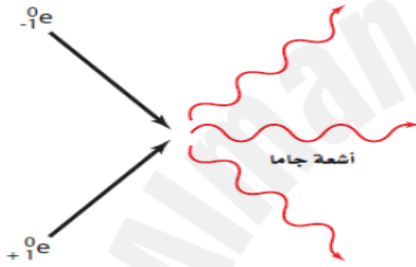
أجهزة الكشف عن الأشعة



ضديد المادة :



- توقع باول ديراك وجود ضديد جسيم خاص بكل نوع من
- الإلكترون الموجب و الذي يسمى هو ضديد للإلكترون السالب e^- وله نفس كتلة ومقدار الشحنة فإن إشارتي شحنتيهما متعاكستان .
- عندما يصطدم إلكترون وبوزترون معاً فإن كلا منهما يُفني الآخر و ينتج عن ذلك طاقة على



الجسيمات



- كان نموذج الذرة الذي اكتشف عام 1930 م بسيطاً للغاية الذرة فيه مكونة من بروتونات و نيوترونات محاطة بالإلكترونات .
- قادت تجارب العلماء التي اجريت على مسارعة الجسيمات إلى اكتشاف المزيد من الجسيمات مثل :

- 1- النيوتريـنو :
- 2- الميون :
- 3- البيون :

النموذج المعياري :

- اتضح في أواخر عام 1960م أن البروتونات و النيوترونات و البيونات ليست جسيمات أولية بل مكونة من مجموعة من جسيمات تسمى



العلوي الكتلة → 2,3 MeV/c ² الشحنة → 2/3 الدوران → 1/2	الجاذب 1,275 GeV/c ² 2/3 1/2	الفوقي 173,07 GeV/c ² 2/3 1/2
السفلي 4,8 MeV/c ² -1/3 1/2	الغريب 95 MeV/c ² -1/3 1/2	التحتي 4,18 GeV/c ² -1/3 1/2
الكواركات u	c	t
d	s	b

1- عائلة الكواركات : تتحد الكواركات لتشكل

أقسام الهادرونات هي :

أ - مثل البروتونات و النيوترونات .

ب - مجموعة الميوزونات : مثل

إلكترون 0,511 MeV/c ² -1 1/2	ميون 105,7 MeV/c ² -1 1/2	تاو 1,777 GeV/c ² -1 1/2
نيوترينو إلكترون <2,2 eV/c ² 0 1/2	نيوترينو ميون <0,17 MeV/c ² 0 1/2	نيوترينو تاو <15,5 MeV/c ² 0 1/2
اللبتونات e	μ	τ
ν _e	ν _μ	ν _τ

2- عائلة اللبتونات : مثل : الإلكترون و و

3- عائلة حاملات القوى (البوزونات) : هي جسيمات تنقل القوى الأساسية :

حاملات القوى

الجلونات 0 0 1	هيجز 126 GeV/c ² 0 0
الفوتونات 0 0 1	
بوزونات ضعيفة 91,2 GeV/c ² 0 1	
بوزونات ضعيفة 80,4 GeV/c ² ±1 1	
g	H
γ	
Z	
W	

أ - الفوتونات :

ب - الجلونات الثمانية :

ج - البوزونات الثلاثة الضعيفة :


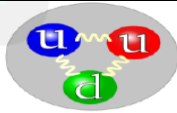
د - الجرافيتون :

قربوات فيزياء تيلجرام

تشكل الكواركات و اللبتونات ☒

حاملات القوة جسيمات تنقل ☒

البروتونات و النيوترونات ☒

النيترون n	البروتون p	النيكليون
		الرسم
		المكونات
n = udd		رمز النيكليون
	$(\frac{2}{3} + \frac{2}{3} + -\frac{1}{3})e = +e$	حساب الشحنة

س : علل لا يمكن مشاهدة الكواركات الحرة المنفردة ؟

ج :

التحولات بين الكتلة و الطاقة :

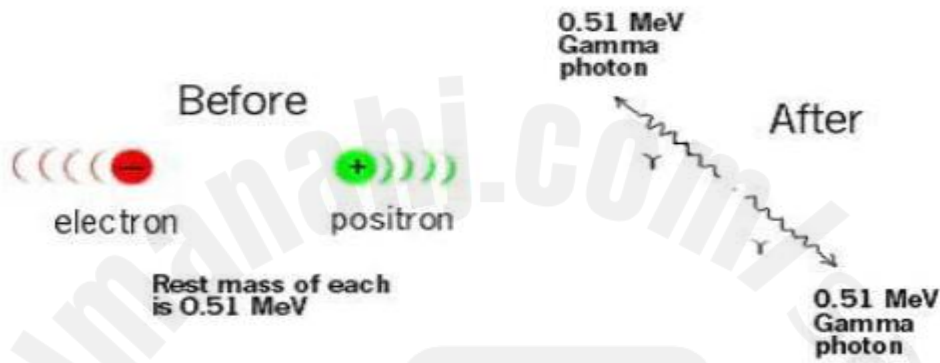
- يمكن حساب كمية الطاقة التي تتولد نتيجة فناء جسيم باستخدام معادلة أينشتاين لتكافؤ الطاقة و الكتلة



س : ماذا يحدث عندما يصطدم كل من الإلكترون و البوزترون ؟

ج :

أ. عيسى العمري



إنتاج الزوج :

الزوج يجب أن يكون الجسيم و قروبات فيزياء تيلحرام الخاص فيه .

يتمثل ضد الجسيمات مع الجسيمات إلا في نوع

س : علل العدد الكلي للكواركات و العدد الكلي للبتونات في الكون ثابت ؟

ج :

اضمحلال بيتا و التفاعل الضعيف

- اضمحلال بيتا السالبة ${}_{-1}^0e$

في عملية اضمحلال النيوترون داخل النواة يتحول النيوترون إلى بروتون وينبعث جسيم (الكترون السالب) و (جسيم كتلته صغيرة جداً وهو عديم الشحنة)

معادلة اضمحلال بيتا السالبة :

• اضمحلال بيتا الموجبة ${}^0_{+1}e$

في عملية اضمحلال البروتون داخل النواة يتحول البروتون إلى مع إطلاق بوزترون ${}^0_{+1}e$ و نيوترينو ${}^0_0\nu$

معادلة اضمحلال بيتا الموجبة :

أن وجود انحلال بيتا يشير إلى أنه يجب أن يكون هناك تفاعل آخر وهو التي تؤثر في النواة .

نموذج الكوارك لاضمحلال بيتا :

• إن الفرق بين البروتون uud و النيوترون udd واحد فقط .

• يحدث اضمحلال بيتا في نموذج الكوارك على مرحلتين :

1- كوارك d واحد في النيوترون يتحول إلى كوارك u مع انبعاث (أحد ثلاثة حاملات قوة ضعيفة) .

2- يتحول البوزون إلى إلكترون وضديد

• وبالمثل في تحلل البروتون في النواة ينبعث نيوترون و ومن ثم ينحل البوزون W^+ إلى بوزترون ونيوترينو .

إن انبعاث حامل القوة الضعيفة الثالث لا يترافق مع تحول من كوارك إلى آخر .

البوزون Z^0 تفاعلاً بين النيوكليونات و في الذرات المماثلة .

اختيار النموذج المعياري :

يبين الجدول أن الكواركات و اللبتونات تنفصل إلى ثلاث عائلات :

عائلة اليد اليسرى	المجموعة الوسطى	عائلة اليد اليمنى
	توجد في الأشعة الكونية وتنتج بطريقة روتينية في مسارات الجسيمات (c , s , μ)	
<p>العلوي 173,07 GeV/c² 3/4 1/2</p> <p>التحتي 4,18 GeV/c² -3/4 3/2</p> <p>نقو 1,777 GeV/c² -1 3/2</p>	<p>الجاذب 1,275 GeV/c² 3/4 1/2</p> <p>الغريب 95 MeV/c² -3/4 1/2</p> <p>ميون 105,7 MeV/c² -1 3/2</p>	<p>العلوي 2,3 MeV/c² 3/4 1/2</p> <p>السفلي 4,8 MeV/c² -3/4 1/2</p> <p>إلكترون 0,511 MeV/c² -1 3/2</p>



بوزون هيجز :



القوى في الكون :

١.

٢.

٣.

٤.

كانت القوى الكهرومغناطيسية و القوى الضعيفة متحدتين في قوة واحدة تسمى

~~~~~



## تحصيلي

01 • تتكون النواة من ..

- (A) بروتونات ونيوترونات  
(B) إلكترونات  
(C) إلكترونات وبروتونات  
(D) هادرونات

02 • عدد البروتونات في النواة هو العدد ..

- (A) الذري  
(B) الكتلي مطروحاً منه العدد الذري  
(C) الكتلي  
(D) الذري مطروحاً منه العدد الكتلي

03 • العدد الكتلي في ذرة يساوي ..

- (A) عدد النيوترونات  
(B) عدد البروتونات والإلكترونات  
(C) عدد البروتونات  
(D) العدد الذري وعدد النيوترونات

04 • في نواة النيتروجين  $^{14}_7\text{N}$  يوجد ..

- (A) 14 بروتون  
(B) 7 بروتونات و 7 نيوترونات  
(C) 14 لبترون  
(D) 14 بروتون و 7 إلكترونات

05 • نواة X تحوي 10 بروتونات و 12 نيوترون. إن الرمز الصحيح لهذه النواة ..

- (A)  $^{22}_{10}\text{X}$   
(B)  $^{10}_{12}\text{X}$   
(C)  $^{22}_{12}\text{X}$   
(D)  $^{10}_{22}\text{X}$

06 • عدد النيوترونات في  $^{132}_{55}\text{Cs}$  يساوي ..

- (A) 55  
(B) 77  
(C) 132  
(D) 187

07 • عند مقارنة الإلكترون بالبروتون من حيث مقدار الشحنة ومقدار الكتلة فإنهما ..

- (A) مختلفان في الشحنة والكتلة  
(B) متساويان في الشحنة والكتلة  
(C) متساويان في الشحنة ومختلفان في الكتلة  
(D) متساويان في الكتلة ومختلفان في الشحنة

08 • نواة ذرة مقدار الشحنة الأساسية داخلها e ، إذا علمت أن عدد بروتوناتها A وعدد نيوتروناتها B فإن مقدار شحنتها الكلية يساوي ..

- (A)  $\frac{B}{e}$   
(B)  $\frac{A}{e}$   
(C)  $A \times e$   
(D)  $B \times e$

09 • وحدة الكتل الذرية تساوي كتلة ..

- (A) النواة  
(B) الإلكترون  
(C) الذرة  
(D) البروتون

10 • الجسيمات الموجودة في نواة الذرة والتي تمثل معظم كتلتها ..

- (A) الإلكترونات والبروتونات  
(B) الإلكترونات والنيوترونات  
(C) البروتونات والنيوترونات  
(D) البروتونات فقط

11 • النظائر هي ..

- (A) عناصر لها أعداد نيوترونات متماثلة  
(B) عناصر لها أعداد ذرية متماثلة وأعداد كتلية مختلفة  
(C) عناصر لها أعداد كتلية متماثلة وأعداد ذرية مختلفة  
(D) عناصر فيها عدد البروتونات يساوي عدد النيوترونات

12 • النظائر هي ذرات عنصر واحد تتساوي في ..

- (A) العدد الكتلي  
(B) عدد الإلكترونات  
(C) عدد النيوترونات  
(D) الحجم الذري

13 • أي النظائر التالية كتلته أكبر؟

- (A)  $^{12}_6\text{C}$   
(B)  $^{12}_7\text{C}$   
(C)  $^{13}_6\text{C}$   
(D)  $^{14}_7\text{C}$

$$A - Z = \text{عدد النيوترونات}$$

14 • الكتلة الذرية لعنصر تساوي ..

- (A) متوسط كتل نظائره  
(B) كتلة نظيره الأكبر كتلة  
(C) كتلة نظيره الأصغر كثافة  
(D) كتلة نظيره الأكبر كثافة

15 • العامل الرئيس في تحديد استقرار الذرة هو نسبة ..

- (A) النيوترونات إلى البروتونات  
(B) النيوترونات إلى الإلكترونات  
(C) البروتونات إلى الإلكترونات  
(D) الإلكترونات إلى النيوترونات

16 • يمكن تصنيف القوة التي تؤثر بين البروتونات والنيوترونات الموجودة في النواة على أنها قوة ..

- (A) مغناطيسية  
(B) ميكانيكية  
(C) كهربائية  
(D) نووية

17 • طاقة الربط النووي تُحسب من الفاتون ..

- (A) mc  
(B) m/c  
(C) mc<sup>2</sup>  
(D) m/c<sup>2</sup>

18 • فرق الكتلة يساوي الفرق بين مجموع كتل ..... وكتلتها الكلية.

- (A) مكونات النواة منفردة  
(B) البروتونات منفردة  
(C) النيوترونات منفردة  
(D) الإلكترونات منفردة

19 • أي العناصر المشعة التالية يستخدم في مجالات سلبية ذات أضرار مدمرة على الإنسان؟

- (A) الراديوم  
(B) اليورانيوم  
(C) الرادون  
(D) التاليم

20 • «عندما تفقد الأنوية غير المستقرة الطاقة بإصدار إشعاعات في عملية تلقائية» تسمى هذه الحالة بالتحلل ..

- (A) الضوئي  
(B) الذري  
(C) الطبيعي  
(D) الإشعاعي



21 ○ جسيمات تحلوي على بروتونين ونيوترونين ..

- (A) الأشعة السينية (B) جاما  
(C) بيتا (D) ألفا

31 ○ اضمحلال بيتا يؤدي إلى ..

- (A) زيادة العدد الذري (B) نقص العدد الذري  
(C) زيادة العدد الكتلي (D) نقص العدد الكتلي

22 ● أشعة ألفا عبارة عن ..

- (A)  ${}^4_2\text{He}$  (B)  ${}^3_2\text{He}$   
(C)  ${}^2_2\text{He}$  (D)  ${}^1_2\text{He}$

32 ○ أشعة جاما عبارة عن ..

- (A) موجات كهرومغناطيسية (B) جسيمات  
(C) أيونات موجبة (D) أيونات سالبة

23 ○ شحنة نواة الهيليوم ..

- (A)  $1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$  (B)  $3.2 \times 10^{-19} \text{ C}$   
(C)  $4.8 \times 10^{-19} \text{ C}$  (D)  $6.4 \times 10^{-19} \text{ C}$

33 ● الأشعة التي لها طاقة عالية ولا كتلة لها ..

- (A)  $\gamma$  (B)  $\beta^+$   
(C)  $\alpha$  (D)  $\beta^-$

24 ● عند اضمحلال جسيمات ألفا في نواة فإن العدد الكتلي (A) والعدد الذري (Z) ..

- (A)  $Z + 2, A + 4$  (B)  $Z - 2, A + 4$   
(C)  $Z + 2, A - 4$  (D)  $Z - 2, A - 4$

34 ○ أي الإشعاعات التالية ليس له شحنة كهربائية؟

- (A) ألفا (B) النيوترون  
(C) جاما (D) بيتا

ليس له شحنة كهربائية أي أنه متعادل كهربائياً

35 ○ اضمحلال جاما يؤدي إلى ..

- (A) تحرير إلكترونات (B) انبعاث نواة هيليوم  
(C) إعادة توزيع الطاقة في النواة (D) فقدان بروتونات

25 ○ عند تحليل مادة الراديوم  ${}^{226}_{88}\text{Ra}$  ينتج جسيم ألفا  $\alpha$  ونحصل على عنصر جديد هو ..

- (A)  ${}^{223}_{86}\text{Rn}$  (B)  ${}^{223}_{87}\text{Pr}$   
(C)  ${}^{222}_{88}\text{Ac}$  (D)  ${}^{222}_{90}\text{Th}$

26 ○ عندما يخضع البولونيوم  ${}^{210}_{84}\text{Po}$  لاضمحلال ألفا، ينتج ..

- (A)  ${}^{210}_{82}\text{Pb}$  (B)  ${}^{206}_{82}\text{Pb}$   
(C)  ${}^{206}_{84}\text{Pb}$  (D)  ${}^{210}_{86}\text{Pb}$

27 ● ما مقدار A, Z اللذان يملآن المعادلة  ${}^{238}_{92}\text{U} \rightarrow \alpha + {}^A_Z\text{Y}$  صحيحة؟

- (A)  $Z = 94, A = 242$  (B)  $Z = 92, A = 238$   
(C)  $Z = 90, A = 238$  (D)  $Z = 90, A = 234$

37 ○ تفاعل يؤدي إلى تغير في نواة العنصر وتحوله إلى عنصر آخر ..

- (A) تفاعل تكوين (B) تفاعل نووي  
(C) تفاعل كيميائي (D) تفاعل حراري

28 ● ثُمِّل المعادلة التالية باستخدام بروتون  ${}^1_1\text{H}^+$  بنظير النيتروجين  ${}^{15}_7\text{N}$ ، ينتج عن الاصطدام جسيم ألفا ونواة جديدة هي ..

- (A)  ${}^{16}_8\text{O}$  (B)  ${}^{15}_8\text{O}$   
(C)  ${}^{16}_7\text{N}$  (D)  ${}^{15}_7\text{N}$

38 ● تكون قيمة Z التي تحلّق صفة المعادلة ..

- (A) 90 (B) 91  
(C) 92 (D) 124

39 ● النظير المجهول في التفاعل التالي ..

- (A)  ${}^1_1\text{H}$  (B)  ${}^1_0\text{n}$   
(C)  ${}^1_1\text{H}$  (D)  ${}^1_0\text{n}$

29 ○ الأشعة المكوّنة من إلكترون له شحنة سالبة أحادية ..

- (A) ألفا (B) بيتا  
(C) جاما (D) فوق البنفسجية

30 ● الرمز الصحيح لنواة X في التفاعل التالي ..

- (A)  ${}^{210}_{83}\text{Bi}$  (B)  ${}^{210}_{80}\text{X}$   
(C)  ${}^{210}_{84}\text{X}$  (D)  ${}^{207}_{83}\text{X}$

40 ○ عينة مشعة كتلتها 8 يوم السبت وعمر النصف لها 4 أيام، إن كتلتها بالجرام يوم الأحد من الأسبوع القادم ستصبح ..

- (A)  $\frac{1}{2}$  (B)  $\frac{1}{4}$   
(C) 2 (D) 4

41 ○ مادة مشعة كانت كتلتها g 80 ، وأصبحت g 10 بعد مرور 72 يوماً، إن عمر

النصف لهذه المادة بوحدة اليوم ..

(A) 24

(B) 12

(C) 30

(D) 60



42 ○ عدد التحولات الجسم المشعة كل ثانية ..

(A) الانشطار النووي

(B) النشاط الإشعاعي

(C) الاندماج النووي

(D) القوة النووية



43 ○ النشاط الإشعاعي للعينة بعد مرور عمر نصف واحد يقل بمقدار ..

(A) 100%

(B) 50%

(C) 25%

(D) 0%



44 ○ أي أعمار النصف التالية يشير إلى ذرة لها أكثر نشاط إشعاعي؟

(A) ستان

(B) 30 سنة

(C) 45-60 سنة

(D) 55 سنة



45 ○ يُستخدم عِظام جايغر للكشف عن ..

(A) الجسيمات غير المشحونة

(B) الجسيمات المشحونة

(C) النيوترونات

(D) الجرافيتونات



46 ○ جسيم يحمل قوة الجاذبية الأرضية ولم يُكتشف بعد ..

(A) كوارك

(B) ليبتون

(C) جرافيتون

(D) ميزون



47 ● جسيم له نفس كتلة البروتون ولكن شحنته معاكسة ..

(A) الإلكترون

(B) النيوترون

(C) ضديد البروتون

(D) ضديد النيوترون



48 ○ جسيم له نفس كتلة الإلكترون وعكس إشارة شحنته ..

(A) البوزترون

(B) النيوترون

(C) ضديد البروتون

(D) ضديد النيوترون



49 ○ جسيمات بيتا (β) السالبة عبارة عن إلكترونات تنبعث من النواة، ولكن النواة

لا تحتوي على إلكترونات لذلك فهي تنتج من عملية نووية أساسها ..

(A) تحول النيوترون إلى بروتون

(B) اتحاد البروتون والنيوترون

(C) تحول البروتون إلى نيوترون

(D) اتحاد البروتون والإلكترون



50 ● أي التالي يمثل معادلة نووية صحيحة؟

(A)  ${}_{-1}^0e \longrightarrow {}_{1}^1p + {}_{1}^1n + {}_{0}^0\gamma$

(B)  ${}_{-1}^0e + {}_{0}^0\gamma \longrightarrow {}_{1}^1p + {}_{1}^1n$

(C)  ${}_{1}^1p \longrightarrow {}_{1}^1n + {}_{-1}^0e + {}_{0}^0\gamma$

(D)  ${}_{1}^1p \longrightarrow {}_{1}^1n + {}_{-1}^0e + {}_{0}^0\gamma$

(A)  ${}_{-1}^0e \longrightarrow {}_{1}^1p + {}_{1}^1n + {}_{0}^0\gamma$

(B)  ${}_{-1}^0e + {}_{0}^0\gamma \longrightarrow {}_{1}^1p + {}_{1}^1n$

(C)  ${}_{1}^1p \longrightarrow {}_{1}^1n + {}_{-1}^0e + {}_{0}^0\gamma$

(D)  ${}_{1}^1p \longrightarrow {}_{1}^1n + {}_{-1}^0e + {}_{0}^0\gamma$



## تم الفصل السادس

# قام في عمل هذي الملزمة الأستاذ : عيسى العمري الأستاذة : نوف سلطان

أ.عيسى العمري  
@AaalefESSO  
لا نحلل ولا نبيع من يستخدمها لغرض البيع و التجارة فيها أو نسبها له أو طمس الحقوق  
منها بدون أخذ الأذن من المالك .

لكن من أراد أن يستخدمه في الشرح أو أتوزيعه على طلابه في أي طريقة فهذا مسموح

وهذا عمل بشر قابل لصواب و الخطاء فإذا حصل خطأ أتمن التواصل معي في الخاص لتعديل

ومن حصل فيه خطأ أو ملاحظة يتواصل خاص مع الاستاذ عيسى أو نوف

قروبات فيزياء تيلجرام  
الله يتقبل هذا العمل كصدقة جارية عن من قام في عمله أو نشره وعن والديني  
و أختي و والدي الأستاذة نوف سلطان و أن تكون صدقة للعلم

