

مراجعة ميكانيكا الكم

2017



رشيد التاجي
٠٧٧٧٤٦١٠١١

يتناول هذا الفصل مفهوماً جديداً في الفيزياء وهو مبدأ التكميم إذ لم تنجح قوانين الفيزياء الكلاسيكية في تفسير عدة ظواهر منها الظاهرة الكهروضوئية و الأطياف الخطية للذرات فأوجد العلماء مفاهيم جديدة لتفسير هذه الظواهر ، ومن هؤلاء العلماء ، بلانك و آينشتاين و بور و دي بروي ...

ملخص الشرح

تكميم الطاقة : " الطاقة الكهرومغناطيسية تشع أو تمتص على شكل مضاعفات لكمية أساسية غير قابلة للتجزئة تتناسب طردياً مع تردد مصدر الإشعاع وتحسب من العلاقة : $E = h \cdot \nu$ "

الظاهرة الكهروضوئية : هي ظاهرة انبعاث إلكترونات من الفلز عند سقوط ضوء على سطحه .

الإلكترونات الضوئية : هي الإلكترونات المنبعثة نتيجة سقوط ضوء عليها .

تردد العتبة (ν_0) : هو أقل تردد يلزم لتحرير الإلكترونات من سطح الفلز .

اقتراح الشغل (Φ) : هو أقل طاقة لازمة لتحرير الإلكترون من سطح الفلز [$\Phi = h \cdot \nu_0$] .

الإلكترون فولت (eV) : هي الطاقة التي يكتسبها إلكترون عندما يتحرك عبر فرق جهد ١ فولت ، و للتحويل من إلكترون فولت إلى جول نضرب بـ e (وتساوي 1.6×10^{-19} كولوم) .

فرق جهد القطع (Δ حق) : فرق الجهد في الخلية الكهروضوئية اللازم لإيقاف الإلكترونات المتحررة من سطح الفلز .

طيف انبعاث خطي : هو طيف يظهر على شكل خطوط ملونة على خلفية سوداء . ينبعث من الغازات ذات الضغط المنخفض في أنابيب التفريغ الكهربائي .

طيف امتصاص خطي : هو طيف يظهر على شكل خطوط سوداء تتخلل الطيف المتصل للضوء الأبيض ، و نحصل عليه

عند تحليل الضوء الأبيض بعد مروره عبر غاز العنصر .

الطيف المتصل : إشعاع كهرومغناطيسي يحتوي جميع الأطوال الموجية نحصل عليه عند تسخين المادة .

اقتراح دي بروي : للجسيمات المادية خصائص موجية تماماً كما للموجات الضوئية خصائص جسيمية .

ملخص القوانين

$$s = \lambda \times \nu$$

..... لحساب تردد الفوتون إذا علم طول موجته ، حيث s سرعة الضوء و هي ثابتة

قوانين الظاهرة الكهروضوئية لحساب الطاقة
الحركية العظمى ($\frac{1}{2} E_k$) للإلكترونات الضوئية

$$\left\{ \begin{array}{l} \text{ط ح e (العظمى)} = h \nu - \Phi \\ \text{ط ح e (العظمى)} = h \nu - \Delta E_{\text{ج ق}} \\ \text{ط ح e (العظمى)} = h (\nu - \nu_0) \end{array} \right.$$

$$\Phi = h \nu_0$$

..... قانون اقتران الشغل للفلز - لحساب تردد العتبة للفلز إذا علم اقتران الشغل ، أو العكس

$$\text{ط ح} = h \nu - h \nu_0 \quad (\text{الساقت}) \quad - \quad h \nu_0 \quad (\text{المتشتت})$$

..... زخم الفوتون لاينشتاين و طول موجة دي بروي المصاحبة للجسيمات ، حيث :
اكتسبها الإلكترون عند سقوط ضوء عليه .

$$\frac{h}{\lambda} = \text{خ فوتون} \quad \frac{h}{\lambda_{\text{جسيم}}} = \text{خ جسيم}$$

($\lambda = h / p$) الزخم الخطي و هو صفة للجسيمات

..... العلاقة التجريبية لبالمير و تستخدم لحساب طول موجة الفوتون
المنبعث (أو الممتص) نتيجة انتقال الإلكترون من مدار لآخر في ذرة الهيدروجين

$$\frac{1}{\lambda} = R \left(\frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2} \right)$$

فروض بور لذرة الهيدروجين

..... لحساب نصف قطر المدار

..... لحساب الطاقة الكلية للإلكترون في المدار (طاقة المستوى)

..... لحساب طاقة الفوتون المنبعث أو الممتص نتيجة انتقال الإلكترون بين أي مستويين

..... لحساب الزخم الزاوي للإلكترون في أي مدار و سرعته و طاقته الحركية أيضاً.

$$\left\{ \begin{array}{l} n_1 = \text{نق} = \text{نق} n_2 \\ \frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2} = \frac{1}{\lambda} \\ |E_1 - E_2| = h \nu \\ \frac{h}{\lambda} = \text{خ} = \text{نق} = \frac{h}{\lambda} \end{array} \right.$$

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

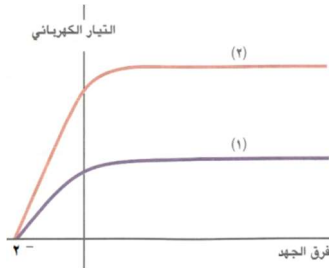
..... لحساب طول موجة دي بروي المصاحبة للإلكترون في المدار ، وتعني أن محيط المدار الذي يدور فيه
الإلكترون - كما حسبه بور - مساوي لمضاعفات صحيحة من موجة الإلكترون - كما حسبها دي بروي - .

الظاهرة الكهروضوئية

في جميع مسائل الظاهرة الكهروضوئية تعطى معلومتان من أصل ثلاث ، للضوء ، للفلز ، للإلكترون المتحرر من سطح الفلز .
للضوء الساقط على الفلز يعطى أحد المتغيرات التالية (طاقته ، تردده ، طول موجته ، زخمه) وللفلز (اقتران الشغل له أو تردد العتبة له أو أكبر طول موجي يلزم لتحرير إلكترون من سطحه) وللإلكترون (طاقته الحركية العظمى أو سرعته ، فرق جهد القطع ، طول موجة دي بروي المصاحبة له) .

*يوجد شكلان بيانان في هذه الظاهرة :

الأول : علاقة التيار الكهروضوئي مع فرق الجهد بين الباعث والجامع .

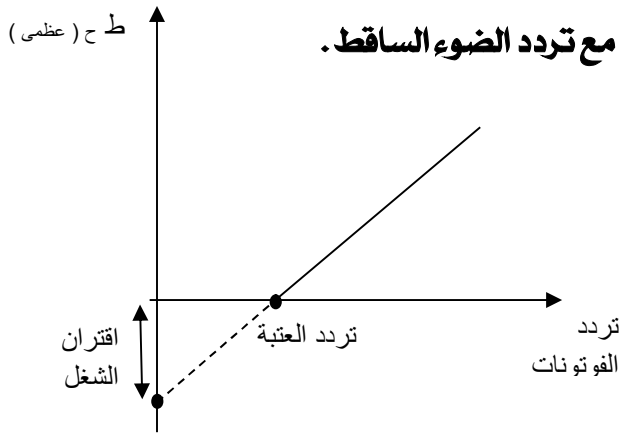


يشير مقدار التيار إلى شدة الضوء (حيث التيار الأكبر يدل على شدة أكبر للضوء)

بينما يشير مقدار فرق جهد إلى تردد الضوء (تقاطع المنحنى مع محور السينات)

(حيث فرق جهد القطع الأكبر يدل على تردد أكبر للضوء) .

الثاني : علاقة الطاقة الحركية العظمى للإلكترونات الضوئية مع تردد الضوء الساقط .



وهي علاقة طردية خطية تنبأ بها آينشتاين و أثبتها العالم مليكان تجريبياً

و منها نستدل على تردد العتبة للفلز (تقاطع الخط مع محور السينات)

و على اقتران الشغل للفلز (تقاطع الخط مع محور الصادات)

و على ثابت بلانك (ميل الخط)

الأسئلة

س١: ماذا يحدث لورقتي الكشاف الكهربائي عند سقوط ضوء فوق بنفسجي على قرصه في الحالات التالية:

(أ) إذا كان الكشاف مشحون بشحنة موجبة ؟ (ب) إن لم يكن الكشاف الكهربائي مشحوناً ؟

(ج) إذا كان الكشاف مشحوناً بشحنة سالبة ؟ (الإجابة : أ) يزداد التنافر ، ب) تنافر ج) يقل التنافر)

س٢: كيف تفسر انبعاث إلكترونات من الفلز عند سقوط ضوء على سطحه ؟

(الإجابة : عند سقوط الضوء على الفلز فإن الضوء يزود الإلكترونات بقدرة كافية من الطاقة تمكنها من التحرر من ارتباطها بالفلز والاحتفاظ

بالباقى على شكل طاقة حركية .)

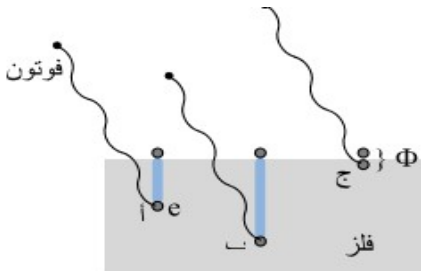
س٣: عندما عكس لينارد أقطاب الخلية الكهروضوئية ، لاحظ تناقص التيار. علام يدل ذلك ؟ ولماذا تناقص التيار ؟

(الإجابة : يدل ذلك على تفاوت طاقة حركة الإلكترونات الضوئية ، تناقص التيار : بسبب تولد مجال كهربي أثر بقوة كهربائية (سم م)

معاكسة لحركة الإلكترونات فلم تصل إلا الإلكترونات التي تمتلك قدرًا كافيًا من الطاقة الحركية تمكنها من التغلب على قوة التنافر)

س٤: لماذا تتفاوت طاقة حركة الإلكترونات الضوئية ؟ (انتزاع إلكترون من سطح

الفلز يتطلب طاقة أقل من انتزاعه من داخل الفلز)



(الإجابة : تبعاً لموقعها من سطح الفلز فالإلكترونات القريبة من السطح التي لا تصطدم

بذرات الفلز قبل تحررها تمتلك أكبر قدر من الطاقة الحركية)

س٥: لماذا فشلت الفيزياء الكلاسيكية (النموذج الموجي للضوء) في تفسير الظاهرة الكهروضوئية ؟

(الإجابة : لأن الفيزياء الكلاسيكية تتوقع أن :

١ - تزداد طاقة حركة الإلكترونات عند زيادة شدة الضوء الساقط (فحسب النموذج الموجي يكون امتصاص الإلكترونات للطاقة على نحو

مستمر)

٢ - تنبعث الإلكترونات من سطح الفلز مهما كان تردد الضوء بشرط أن تكون شدة الضوء مناسبة .

س٦: كيف استطاع أينشتين تفسير الظاهرة الكهروضوئية ؟

(الإجابة : افترضه آينشتين : ^١ - أن الضوء ينبعث على شكل كميات منه الطاقة (سماها فوتونات)

^٢ - عند سقوط الفوتونات على سطح الفلز يعطي الفوتون الواحد طاقته كاملة للإلكترون واحد فقط (أي أن عملية الامتصاص ليست مستمرة)

^٣ - يجب أن تكون طاقة الفوتون على الأقل مساوية لافتران الشغل للفلز ليتمكن منه تحريره منه سطح الفلز .

^٤ - عندما تكون طاقة الفوتون الواحد أكبر منه افتران الشغل للفلز فإن الإلكترونات تستغل جزءاً منه هذه الطاقة لتتحرر منه الفلز ، وتحفظ في الباقي على شكل طاقة حركية .

س٧: كيف يتفاعل الإلكترون في الفلز عند سقوط ضوء على الفلز؟

(الإجابة : إذا كانت طاقة الفوتون أكبر منه افتران الشغل للفلز يستغل الإلكترون جزءاً منه هذه الطاقة لتتحرر منه سطح الفلز ويحفظ في

الباقي على شكل طاقة حركية ، أما إذا كانت أقل منه افتران الشغل فله يمتص الإلكترون هذه الطاقة معها ازدادت شدة الضوء .

س٨: معتمداً على تفسير أينشتين للظاهرة الكهروضوئية ، كيف تفسر ازدياد التيار الكهربائي بازدياد شدة الضوء .

(الإجابة : زيادة شدة الضوء تعني زيادة عدد الفوتونات الساقطة على وحدة المساحة ، وليس طاقتها ، وبالتالي زيادة عدد الإلكترونات المتحررة ، أي زيادة التيار)

س٩: لماذا يبقى فرق جهد القطع ثابتاً عند زيادة شدة الضوء ؟

(الإجابة : زيادة شدة الضوء تعني زيادة عدد الفوتونات الساقطة على وحدة المساحة ، وليس طاقتها ، لأن طاقة الفوتون تعتمد على تردد الضوء فقط)

***س١٠: هل يستطيع ضوء زخمه ($2,2 \times 10^{-27}$) كغ.م/ث من تحرير إلكترون من فلز افتران الشغل له ($6,6 \times 10^{-19}$) جول ؟**
فسر إجابتك .

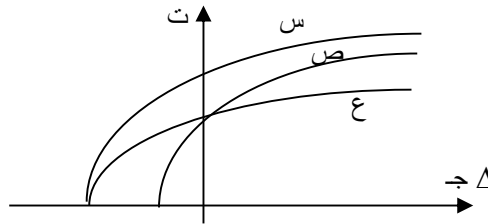
***س١١:** سقط ضوء طول موجته (١٠٠) nm على الفلزات في الجدول المجاور في خلية كهروضوئية ، احسب سرعة الإلكترونات المنطلقة . (اعتبر كتلة الإلكترون 9.1×10^{-31} كغ) (الجواب 1×10^6 م/ث)

الفلز	اقتران الشغل (10×10^{-19} جول)
أ	١٩,٨
ب	١٥,٣
ج	٢٠

***س١٢:** سقط ضوء طول موجته (٣٠٠) nm على فلز فتحررت إلكترونات من سطحه ، فإذا علمت أن فرق الجهد بين الباعث و الجامع اللازم لإيقاف الإلكترونات = ٢ فولت ، أوجد ما يلي :

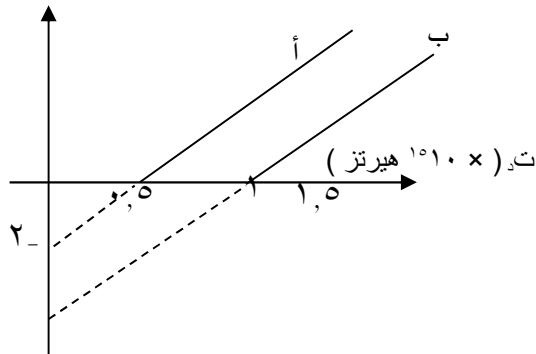
- 1- الطاقة الحركية العظمى للإلكترونات الضوئية .
- 2- اقتران الشغل للفلز .
- 3- أكبر طول موجي يلزم لتحرير الإلكترونات من سطحه .

***س١٣:** مثلت العلاقة بين التيار الكهروضوئي وفرق الجهد في الخلية الكهروضوئية باستخدام مصادر ضوء مختلفة كما في الشكل المجاور ، رتب مصادر الضوء تنازلياً حسب شدة الإضاءة ، ثم حسب تردد الضوء .



***س١٤:** الشكل المجاور علاقة تبين فرق جهد القطع في الخلية الكهروضوئية مع تردد الضوء الساقط على فلزين مختلفين تأمل الشكل وأجب عما يلي :

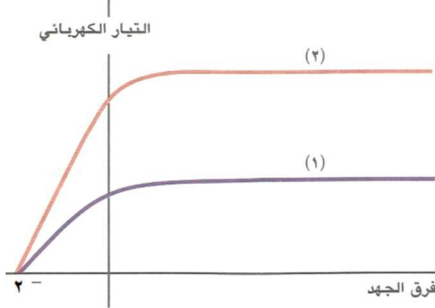
Δ جي (فولت)



- 1- علام يدل توازي المنحنيين ؟
- 2- احسب قيمة ثابت بلانك
- 3- احسب اقتران الشغل للفلز (ب)

- 4- احسب أكبر طول موجي يلزم لتحرير إلكترونات الفلز (أ)
- 5- إذا سقط ضوء تردده (1×10^{15}) هيرتز، فأَي الفلزيْن تنطلق منه الإلكترونات
- 6- احسب الطاقة الحركية العظمى للإلكترونات المتحررة من سطح الفلز (أ) عند سقوط ضوء تردده (5×10^{15}) هيرتز.

س١٥: الشكل المجاور يمثل علاقة فرق الجهد في الخلية الكهروضوئية مع التيار الكهروضوئي الناتج عن سقوط ضوء من



مصدرين مختلفين على الخلية الكهروضوئية، تأمل الشكل وأجب عما يلي:

- 1- قارن بين المصدرين من حيث شدة الضوء وتردده
 - 2- احسب الطاقة الحركية العظمى للإلكترونات الضوئية.
- س١٦:** تعتمد الطاقة الحركية العظمى للإلكترونات الضوئية (وفرق جهد القطع) على:
- (أ) تردد الضوء الساقط فقط
 - (ب) تردد الضوء الساقط وموقع الإلكترون من سطح الفلز
 - (ج) تردد الضوء ونوع الفلز فقط
 - (د) تردد الضوء ونوع الفلز وموقعه من سطح الفلز. (الإجابة : ج)

س١٧: أذكر العوامل الثلاثة التي تعتمد عليها طاقة حركة الإلكترونات الضوئية في الخلية الكهروضوئية.

س١٨: سقط ضوء طول موجته (300 nm) على فلز في الخلية الكهروضوئية فكان فرق جهد القطع (2 V) فولت، وعند سقوط ضوء آخر طول موجته (100 nm) على نفس الفلز أصبح فرق جهد القطع (10 V) فولت. أوجد ما يلي:

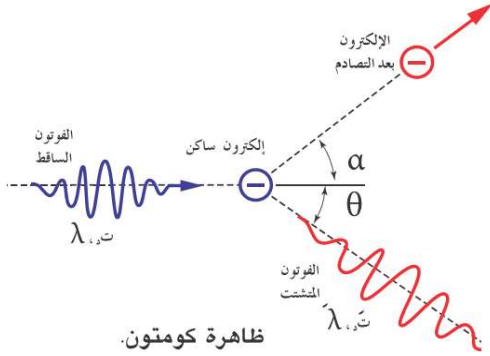
- 1- ثابت بلانك
- 2- تردد العتبة للفلز.
- 3- ماذا يحدث للتيار الكهروضوئي عند زيادة تردد الضوء الساقط على مادة الباعث؟

س١٩: إذا كانت الطاقة الحركية العظمى للإلكترونات الضوئية (8 eV) إلكترون فولت عند سقوط ضوء تردده (2×10^{15}) هيرتز على فلز ما، فكم تصبح هذه الطاقة عند سقوط ضوء تردده (4×10^{15}) هيرتز؟ (الجواب $26 \times 10^{-19} \text{ J}$)

س٢٠: سقط ضوء طاقته (3 eV) إلكترون فولت على فلز في خلية كهروضوئية اقتران الشغل له (2.8 eV) إلكترون فولت، احسب أقصر طول موجة للإلكترونات الضوئية.

ظاهرة كومبتون

هي ظاهرة تشتت الفوتونات (انعكاسها) عند اصطدامها بالإلكترونات فيكتسب الإلكترون طاقة حركية من نقصان طاقة الضوء فتقل طاقة الفوتون (يقل تردده و زخمه) و يزداد طول موجته بينما تبقى سرعته ثابتة .



النتيجة المستخلصة من هذه الظاهرة : جاءت لتؤكد مرة أخرى أن للضوء طبيعة جسيمية فقد استطاع كومبتون أن يثبت أن التصادم بين الضوء و الإلكترون يخضع لقانون حفظ الطاقة و قانون حفظ الزخم بالاستعانة بمعادلات أينشتاين في النسبية (ط فوتون = ه ت د ، خ فوتون = ه / λ) فقد تعامل مع الضوء باعتباره فوتونات لها خصائص جسيمية .

س١: في ظاهرة كومبتون ماذا يحدث للفوتون بعد اصطدامه بالإلكترون ؟

(الإجابة : تقل طاقته و تردده و زخمه و يزداد طول موجته لكنه يبقى سرعته ثابتة)

س٢: كيف فسّر كومبتون نتيجة التجربة التي قام بها والتي تعرف بظاهرة كومبتون ؟

(الإجابة : تتألف الأشعة السينية من فوتونات وتكون طاقة الفوتون الساطع (ه ت د) و عندما يصطدم الفوتون بالإلكترون حر و في حالة سكون ينتقل جزء من طاقة الفوتون إلى الإلكترون ، فيكتسب الإلكترون طاقة حركية (ط ح) وينحرف الفوتون عن مساره و تقل طاقته فتصبح (ه ت د) .

***س٣:** علام اعتمد كومبتون في تفسيره للنتائج التي حصل عليها من تجربته ؟ (أو كيف أكدت ظاهرة كومبتون أن للضوء طبيعة جسيمية)

(الإجابة : اعتمد على أن الأشعة السينية تتألف من فوتونات أي أن لها طبيعة جسيمية و بالاستعانة بمعادلات أينشتاين في النسبية خ فوتون = ه / λ بيّنه أن التصادم بين الإلكترون و الفوتون يخضع لقوانين التصادم تام المرونة بين الجسيمات المادية ، أي أن الزخم محفوظ .)

س٤: ما هي النتيجة التي نستخلصها من ظاهرة كومبتون ؟

(الإجابة : أن للضوء طبيعة جسيمية)

س٥: سقط ضوء طول موجته (٣٠٠) نـم على إلكترون حروساكن ، فتشتت عنه بطول موجي (٤٠٠) نـم ، أوجد :

1- الطاقة الحركية التي اكتسبها الإلكترون .

2- زخم الفوتون الساقط .

س٦: فوتون طاقته (٥) الكترون فولت اصطدم بإلكترون ساكن فتحرك الإلكترون بطاقة حركية (٢) الكترون فولت ، احسب زخم الفوتون المنتشت .

***س٧:** اصطدم فوتون بإلكترون حر و ساكن ففقد الفوتون طاقة مقدارها (٠,٤٥) الكترون فولت ، احسب طول موجة دي بروي المصاحبة للإلكترون .

***س٨:** ما النتيجة التي حصلنا عليها من كل من ١- ظاهرة كومبتون ٢- حيود الإلكترونات ٣- الظاهرة الكهروضوئية

الإجابة : كومبتون : يوجد للضوء خصائص جسيمية ، حيود الإلكترونات : يوجد للجسيمات (للإلكترونات) طبيعة موجية .

الطبيعة المزدوجة للمادة

س١: اكتب نص اقتراح دي بروي بالكلمات ، وعبر عنه بالرموز مبيناً دلالة كل رمز.

س٢: أذكر ظاهرتين للضوء لا يمكن تفسيرهما إلا باعتباره موجات وظاهرتين لا تفسر إلا باعتباره جسيمات .

ظاهرتي التداخل والحيود باعتباره موجات ، ظاهرتي كومتون والكهروضوئية باعتباره جسيمات .

س٣: ما أهمية تجربة حيود الإلكترونات ؟

مكن العلماء من حساب طول موجة الإلكترونات ، أي أثبتت صحة افتراض دي بروي أنه يوجد للجسيمات خصائص موجية .

س٤: إذا كان للجسيمات خصائص موجية فلماذا لا نلاحظ الطبيعة الموجية للأجسام الجاهرية ؟

لأن طول الموجة المصاحبة لهذه الأجسام صغير جداً ، فلا يمكن تصميم تجربة لملاحظته أو قياسه .

س٥: أذكر تطبيقاً واحداً لموجات الإلكترونات . (كيف أمكن الاستفادة من موجات الإلكترونات ؟)

المجهر الإلكتروني .

س٦: بماذا يمتاز المجهر الإلكتروني عن المجهر الضوئي ؟

بقوة تمييز عالية ؛ لا يستطيع المجهر الضوئي إظهار التفاصيل الدقيقة التي تكون أبعادها أصغر من طول موجة الضوء المستخدم ، أما في المجهر

الإلكتروني فنستخدم موجات الإلكترونات ، إذ تسرع الإلكترونات فيزداد زخمها ويقل طول موجتها ، وبذلك تزداد قوة التمييز للمجهر .

*س٧: إذا كان للإلكترون والبروتون نفس طول موجة دي بروي المصاحبة لهما ، احسب النسبة بين سرعة الإلكترون إلى

البروتون . (علماً أن كتلة البروتون = $1836 \times$ كتلة الإلكترون)

(الإجابة : $e : p = 1836 : 1$ نفس النسبة بين كتلتيهما لأنهما سوف يتساويان في الزخم)

ظاهرة الأطياف الخطية للذرات

س1: كيف يمكن الحصول على كل من :

١- طيف متصل ٢- طيف انبعاث خطي ٣- طيف امتصاص خطي .

طيف متصل : من تسخين الأجسام

طيف انبعاث خطي : من الغازات >ات الضغط المنخفض في أنابيب التفريغ الكهربائي .

طيف امتصاص خطي : عند تحليل الضوء الأبيض بعد مروره عبر غاز العنصر

س٢: علل يعتبر طيف الانبعاث والامتصاص الخطي صفة مميزة للعنصر!

لأنه تبين أن لكل عنصر طيف انبعاث و امتصاص خطي خاص به فلا يمكن أن نجد لعنصرين الطيف نفسه .

س٣: اكتب نص نموذج رذرفورد للذرة وما سبب فشله ؟

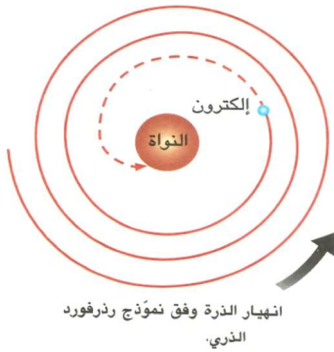
" تتكون الذرة من نواة موجبة الشحنة تتركز فيها كتلة الذرة ، ومن إلكترونات سالبة الشحنة تدور حول النواة في مدارات تشبه مدارات الكواكب حول الشمس ."

سبب فشله :

1- من المتوقع وفق هذا النموذج أن يكون الطيف المنبعث من الذرة متصلاً و ليس خطياً ؛ وذلك حسب

النظرية الكهرومغناطيسية أي شحنة متسارعة تشع موجات كهرومغناطيسية على نحو مستمر (طيف متصل) و الإلكترون الذي يدور حول النواة شحنة تمتلك تسارعاً مركزياً .

2- تطبيق هذا النموذج على الذرة يؤدي إلى انهيارها : لأن إشعاع الإلكترون للموجات الكهرومغناطيسية يعني أنه يفقد طاقة على نحو مستمر ، فيتناقص نصف قطر مدار الإلكترون تدريجياً إلى أن يصطدم بالنواة .



س٤: كيف عالج العالم بور المشاكل التي واجهت رذرفورد (أو كيف فسّر بور ظاهرة الأطياف الخطية ؟)

من خلال فرضيته الثالثة إذ تشير إلى أن الإشعاع المنبعث أو الممتص يكون منفصلاً و ذا تردد محدد ، و يساوي فرق طاقة المدارين الذي ينتقل اليهما الإلكترون .

س٥: لماذا لا يتوقع أن يكون طيف الانبعاث للذرات خطياً وفقاص لنموذج رذرفورد ؟

لأنه وفقاً لنموذج رذرفورد فإن للإلكترون تسارعاً مركزياً و النظرية الكهرومغناطيسية تفترض أن الشحنات المتسارعة تشع موجات على نحو مستمر، لذلك يتوقع أن يكون الطيف متصلاً و ليس خطياً .

س٦: لماذا لا يمكن أن تكون الذرة مستقرة وفقاً لنموذج رذرفورد ؟

لأن الإلكترون المتسارع سوف يفقد طاقة بشكل مستمر – حسب النظرية الكهرومغناطيسية - فيتناقص نصف قطر مدار الإلكترون تدريجياً إلى أن يصطدم بالنواة

س٧: ما هي الكمية التي افترض بور أنها كممة و على أساسها حسب أنصاف الأقطار المسموحة للإلكترون ؟

تكميم الزخم الزاوي .

س٨: أذكر ثلاثة مأخذ على نموذج بور للذرة .

- (1) لم يتمكن من التنبؤ بالأطوال الموجية لأطياف الذرات عديدة الإلكترونات .
- (2) لم يتمكن من تفسير أن بعض الخطوط تتألف من خطين متقاربين أو أكثر عند تفحص الطيف بأدوات ذات دقة عالية
- (3) لم يستطع تفسير انقسام الخط الواحد إلى خطين عند تعريض الطيف إلى مجال مغناطيسي .

س٩: ما هي الذرات و الأيونات التي يمكن أن نفسر أطيافها الذرية حسب نموذج رذرفورد .

هي الذرات أو الأيونات ذات إلكترون واحد فقط و هي ذرة الهيدروجين H و أيون الهيليوم He^+ و أيون الليثيوم Li^{+2}

****س١٠:** أثبت أن ثابت ريديرغ يساوي المقدار التالي :

$$\frac{19-10 \times 1,6 \times 13,6}{\text{هـ س}}$$

س١١: ما هو الشرط الذي وضعه دي بروي لموجات الإلكترونات ؟ و عبر عنه رياضياً .

محيط المدار (2π نق) الذي يدور فيه الإلكترون يجب أن يحتوي على عدد صحيح من موجات الإلكترون ($n\lambda$)

رياضياً: $2\pi \text{ نق} = n\lambda$.

س١٢: لماذا يجب أن يحتوي محيط المدار الذي يدور فيه الإلكترون على عدد صحيح من موجات الإلكترونات ؟

إن لم تكن كذلك سوف تتداخل الموجات تداخلاً هداماً و تلغي بعضها بعضاً .

س١٣: أثبت أن محيط المدار الذي يدور فيه الإلكترون يساوي أعداد صحيحة من طول موجة الإلكترون .

س١٤: أثبت أن طول موجة الإلكترون في المدار الخامس $= 10\pi$ ن.م

س١٥: احسب أقصر طول موجة لفوتون في متسلسلة باشن .

س١٦*: احسب أقل طاقة وأقل زخم لفوتون في متسلسلة براكيت ؟

س١٧*: احسب طول موجة الانبعاث الثالث في متسلسلة فوند .

س١٨: إلكترون في ذرة هيدروجين مثارة في مستوى الطاقة الثالث ، أوجد ما يلي :

- أولاً: ١ - نصف قطر المدار ٢ - طاقته في المدار (ولماذا تكون سالبة ؟) ٣ - زخمه الزاوي في المدار
٤ - طول موجته في المدار. ٥ - زخمه الخطي. ٦ - سرعته ٧ - طاقته الحركية .

ثانياً: إذا عاد الإلكترون إلى مستوى الاستقرار ، أوجد ما يلي :

- ١ - طاقة الفوتون المنبعث . ٢ - تردد الفوتون المنبعث . ٣ - طول موجة الفوتون المنبعث ٤ - زخم الفوتون المنبعث .

ما اسم المتسلسلة التي ينتهي إليها الطيف الناتج ؟ وما نوع الطيف ؟ .

س١٩*: إلكترون في ذرة هيدروجين في مستوى الإثارة الأول ، أوجد ما يلي :

- ١ - سرعة الإلكترون في المدار * ٢ - تسارعه المركزي ٣ - طاقته الحركية .

س٢٠*: العلاقة التالية تستخدم لحساب الأطوال الموجية في ذرة الهيدروجين . أجب عما يلي :

- ١ - ما اسم المتسلسلة ؟ ٢ - ما نوع الطيف الناتج ؟ ٣ - ما قيم (ن) المحتملة ؟
٤ - ما دلالة الرمز R وما وحدة قياسه ؟

- ٥ - احسب أقصر طول موجي في هذه السلسلة . ٦ - احسب أقل تردد في هذه السلسلة .

س٢١: إذا كان الزخم الزاوي للإلكترون في ذرة هيدروجين $= 4.2 \times 10^{-34}$ جول . ث ، أوجد ما يلي :

- ١ - رقم المدار ٢ - طول موجته في المدار ٣ - الطاقة التي يجب أن يزود بها حتى يغادر الذرة نهائياً .

س٢٢: أي كمية من الكميات الفيزيائية التالية التي لها نفس وحدة الزخم الزاوي هي :

- * (أ) ثابت بلانك (هـ) (ب) نصف قطربور (ج) ثابت ريديبيرغ (د) اقتران الشغل للفلز

س٢٣: أثبت ما يلي :

١- طاقة الفوتون تعطى بالعلاقة : ط فوتون = خ س

٢- أكبر طول موجي يلزم لتحرير إلكترون من سطح الفلز يعطى بالعلاقة التالية :

$$\lambda_c = \frac{h \cdot s}{\Phi}$$

حيث ، Φ : اقتران الشغل ، س سرعة الضوء ، هـ : ثابت بلانك ، R : ثابت ريديرغ

٣- أقصر طول موجة في متسلسلة ليمان = $\frac{1}{R}$ ٤- أكبر تردد في متسلسلة بالمار = $\frac{R}{4}$

*س٢٤: كم فوتون مختلف في التردد يمكن أن يبعثه إلكترون في المدار الثالث في ذرة هيدروجين ؟ الجواب : ٣ فوتونات (

س٢٥: أي الذرات أو الأيونات التالية يمكن تفسير أطيافها الذرية من خلال نموذج بور لذرة الهيدروجين ؟

(أ) H^+ (ب*) He^+ (ج) Li (د) He^{++} *س٢٦: هل يستطيع فوتون زخمه $(3,3 \times 10^{-17})$ كغ . م/ث من نقل إلكترون من المدار الثاني إلى الرابع ؟ بين ذلك حسابياً*س٢٧: سقط ضوء طاقته (١,٩) e.v على إلكترون في ذرة هيدروجين زخمه الزاوي $1,1 \times 10^{-34}$ جول . ث ، احسب طول موجة الإلكترون عندما يصبح في المدار الجديد .

س٢٨: تتفاعل الفوتونات مع الإلكترونات بثلاث طرق مختلفة أذكرها وبين ماذا يحدث للفوتون .

(ماذا يحدث للفوتون عندما يصطدم بالإلكترون ؟ وعلى ماذا يعتمد ذلك ؟)

يعتمد ذلك على طاقة الفوتون فقد :

١- يصطدم الفوتون بالإلكترون ويتشتت الفوتون كما في ظاهرة كومتون . [تنقل طاقته لكنه تبقى سرعته ثابتة]

٢- يتمكن منه تحرير الإلكترون منه سطح الفلز و يختفي الفوتون كما في الظاهرة الكهروضوئية . [تنتقل طاقته كاملة إلى الإلكترون] .

٣- يتمكن منه نقل الإلكترون منه مستوى طاقة معين إلى مستوى طاقة أعلى و يختفي الفوتون كما في ظاهرة الأطياف الذرية . [تنتقل طاقته كاملة إلى الإلكترون] .

اجابات اسام

س ۱۰: الشرط : طوتون $\leq \Phi$

طوتون = هتد

$$\frac{\text{هس}}{\lambda} =$$

$$\text{فس} =$$

$$10^{-19} \times 3 \times 10^8 \times 7,7 =$$

$$\text{طوتون} = 10^{-19} \times 7,7 \text{ جول}$$

بما انها ساويه لدمتان النقل : يستطع كبريه
دوره اكابه طاقة مركبه.

س ۱۱: نجد طاقة الفوتون ونجد اي انفرات

تغطله منها الاكترتات طوتون $\Phi <$

طوتون = هتد

$$\frac{\text{هس}}{\lambda} = \frac{10^{-19} \times 3 \times 10^8 \times 7,7}{10^{-6} \times 1} =$$

$$\text{طوتون} = 10^{-19} \times 19,1 \text{ جول}$$

اطلاعه فوتونات ه، انفر (ب) فقط

$$\text{طجم} = \text{هتد} - \Phi$$

$$10^{-19} \times 10,2 - 10^{-19} \times 19,1 =$$

$$10^{-19} \times 8,9 \text{ جول}$$

$$\text{نكه} \frac{\text{طجم}}{\text{ل}} = \frac{1}{\text{ع}}$$

$$10^{-19} \times 8,9 = \frac{1}{\text{ع}} \times 9 \times 10^{-19} \times 3 \times 10^8 \times 7,7 \therefore \text{ع} = 10^{-6} \text{ م}$$

س ۱۲: ۱) طجم = سجم $\Delta \text{جم}$

$$10^{-19} \times 1,7 \times 10^8 =$$

$$10^{-19} \times 3,9 \text{ جول}$$

$$\text{طجم} = \text{هتد} - \Phi$$

$$10^{-19} \times 2,2 = \frac{10^{-19} \times 3 \times 10^8 \times 7,7}{10^{-6} \times 1} - \Phi$$

$$\therefore \Phi = 10^{-19} \times 2,4 \text{ جول}$$

$$\Phi = \text{هتد} \quad (۲)$$

$$\frac{\text{هس}}{\text{ع}} = \Phi$$

$$\therefore \frac{\text{هس}}{\Phi} = \text{ع}$$

$$= \frac{10^{-19} \times 3 \times 10^8 \times 7,7}{10^{-19} \times 2,4}$$

$$\lambda = 10^{-6} \times 3 \text{ م}$$

س ۱۳:

الشد : $\text{س} < \text{ه} < \text{ع}$

التردد : $\text{س} = \text{ع} < \text{ه}$

س ۱۴:

۱- يدل على انه لها نفس الطول وهو

ناجيه بلانك

$$\Phi = \text{هتد} \quad (۲)$$

$$10^{-19} \times 10 \times 10^8 = \text{هس}$$

$$\therefore \text{ه} = 10^{-19} \times 7,4 \text{ جول}$$

$$\Phi = \text{هتد} \quad (۲)$$

$$10^{-19} \times 1 \times 10^8 \times 7,4 =$$

$$10^{-19} \times 7,4 \text{ جول}$$

$$\text{ع} = \frac{\text{هس}}{\Phi} \quad (۴)$$

$$= \frac{10^{-19} \times 3 \times 10^8 \times 7,7}{10^{-19} \times 2,4}$$

$$= 10^{-6} \times 3 \text{ م}$$

۵- ه Φ فقط

$$\text{طجم} = \text{ه} - (\text{تد} - \text{تد})$$

$$10^{-19} \times (10 - 10) \times 7,4 =$$

$$= 10^{-19} \times 7,4 \text{ جول}$$

اجابات انکس

س ۱۵: ۱) شدت معنی ۱۰ آکبر و تردد مساوی

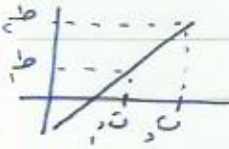
$$۱۰ \text{ طیم} = \text{سیم} ۵ \text{ جیم}$$

$$\text{طیم معنی} = ۶,۴ \times ۱۰^{-۱۹} \text{ جول}$$

س ۱۷:

- ۱- طاقت الفوتون (تردد)
- ۲- نوع الفاز (اقتران انفلو)
- ۳- موقع الالکدون مہ سطح الفاز

س ۱۸: $h = \frac{طیم - طیم}{تیم - تیم}$

$$= \frac{طیم (۲ - ۱)}{۱۰ \times (۱ - ۳)}$$


$$h = ۶,۴ \times ۱۰^{-۱۹} \text{ جول}$$

۲- طیم = $h(\nu - \nu_0)$

$$۲ - ۱ = ۶,۴ \times ۱۰^{-۱۹} \times (۱ - ۳)$$

$$\nu - \nu_0 = ۱۰ \times ۱۰^{-۱۹} \times ۲$$

۲- میزداد السیار عند زیاده تردد، رضوا، اساقط

لہذا الفوتون سوف میرر الالکدونات و یطلقها
مہ الفاز لم یکنہ قادر ا علی اطلاقها بسبب
بعرها عنہ سطح الفاز

س ۱۹:

$$طیم ۱ = h(\nu - \nu_0)$$

$$طیم ۲ = h(\nu - \nu_0)$$

$$طیم ۲ - طیم ۱ = h(\nu - \nu_0)$$

$$طیم ۱ - ۱۰ \times ۱۰^{-۱۹} \times ۶,۴ = ۱۰ \times ۱۰^{-۱۹} \times (۲ - ۴)$$

$$طیم ۲ = ۱۰ \times ۱۰^{-۱۹} \times ۱۳,۲ + ۱۰ \times ۱۰^{-۱۹} \times ۱۴,۸$$

$$= ۱۰ \times ۱۰^{-۱۹} \times ۲۸$$

س ۲۰:

$$طیم = h(\nu - \nu_0)$$

$$\text{معنی} = ۳ - ۲,۸ \times ۱۰^{-۱۹}$$

$$= ۰,۲ \times ۱۰^{-۱۹}$$

$$طیم = \frac{1}{\lambda} \times h$$

$$۰,۲ \times ۱۰^{-۱۹} \times ۱,۶ = \frac{1}{\lambda} \times ۶,۴ \times ۱۰^{-۱۹}$$

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{۰,۲ \times ۱,۶}{۶,۴}$$

اقتد سوبہ:
آکبر ہری

$$\frac{h}{\lambda} = ۰,۲ \times ۱,۶$$

$$\frac{۶,۴ \times ۱۰^{-۱۹} \times ۱,۶}{۶,۴} = ۰,۲$$

$$\frac{۶,۴ \times ۱۰^{-۱۹} \times ۱,۶}{۶,۴} = ۰,۲$$

خاتمہ کومتون

س ۲۰:

$$طیم = h(\nu - \nu_0)$$

$$۱۰ \times (۱ - ۳) \times ۶,۴ \times ۱۰^{-۱۹} =$$

$$طیم = ۱,۶ \times ۱۰^{-۱۹} \text{ جول}$$

$$\frac{h}{\lambda} = ۰,۲$$

$$\frac{۶,۴ \times ۱۰^{-۱۹} \times ۱,۶}{۶,۴} = ۰,۲$$

س 7:

$$\text{ط}^{\text{م}} = \text{ه}^{\text{ن}} - \text{ه}^{\text{د}}$$

$$\text{ط}^{\text{ر}} = \text{ه}^{\text{س}} - \text{ه}^{\text{د}}$$

$$\text{ه}^{\text{د}} = \text{ط}^{\text{ر}} - \text{ط}^{\text{م}}$$

$$\text{ط}^{\text{م}} = \text{ه}^{\text{د}}$$

$$\frac{\text{ه}^{\text{س}}}{\text{ط}^{\text{ر}}} =$$

$$\frac{\text{ط}^{\text{م}}}{\text{ه}^{\text{د}}} = \frac{\text{ط}^{\text{ر}}}{\text{ه}^{\text{س}}}$$

$$1^{\text{ن}} \times 3^{\text{د}} \times 3^{\text{ع}} = 1^{\text{ن}} \times 17^{\text{ر}} \times 3^{\text{س}}$$

$$\therefore 3^{\text{ع}} = 17^{\text{ر}} \times 3^{\text{س}} \times \frac{1}{3^{\text{د}}}$$

س 7:

$$\text{ط}^{\text{م}} = \text{ه}^{\text{ن}} - \text{ه}^{\text{د}}$$

$$\text{ط}^{\text{ر}} = \text{ه}^{\text{س}} - \text{ه}^{\text{د}}$$

$$\text{ط}^{\text{م}} = \frac{1}{2} \text{ط}^{\text{ر}}$$

$$1^{\text{ن}} \times 17^{\text{ر}} \times 40^{\text{س}} = 1^{\text{ن}} \times 9^{\text{د}} \times \frac{1}{2}$$

$$1^{\text{ن}} \times 4^{\text{د}} = 9^{\text{د}} \times \frac{1}{2}$$

$$\frac{\text{ه}^{\text{د}}}{\text{ط}^{\text{ر}}} = \frac{1}{2}$$

$$\frac{1^{\text{ن}} \times 17^{\text{ر}}}{1^{\text{ن}} \times 4^{\text{د}} \times 1^{\text{ن}} \times 9^{\text{د}}} =$$

$$\frac{1^{\text{ن}} \times 17^{\text{ر}}}{9^{\text{د}}} = 1^{\text{ن}} \times 4^{\text{د}}$$

الطبيعة المزدوجة للمادة

س 1:

يوجد للجسيمات فضائين موجبة تماماً كما
للعوالم، وهما فضائين جسيمية.

$$\text{ط}^{\text{م}} = \text{ط}^{\text{ر}}$$

$$\frac{\text{ه}^{\text{د}}}{\text{ط}^{\text{م}}} = \frac{\text{ه}^{\text{د}}}{\text{ط}^{\text{ر}}}$$

$$\text{ط}^{\text{م}} = \text{ط}^{\text{ر}}$$

$$\frac{\text{ط}^{\text{م}}}{\text{ط}^{\text{ر}}} = \frac{\text{ه}^{\text{د}}}{\text{ه}^{\text{د}}}$$

$$1 : 17 =$$

الاضافات الخطية

س 10:

$$\text{ه}^{\text{د}} = \text{ط}^{\text{م}} - \text{ط}^{\text{ر}}$$

$$\frac{\text{ه}^{\text{د}}}{\text{ط}^{\text{م}}} = \left| \frac{1}{17} - \frac{1}{1} \right| \times \frac{1}{2}$$

$$\frac{1}{2} = \left| \frac{1}{17} - \frac{1}{1} \right| \times \frac{1}{2}$$

$$R = \left(\frac{1}{17} - \frac{1}{1} \right) \times \frac{1}{2}$$

$$R = \frac{17 - 1}{34} = \frac{16}{34}$$

س 11: لن نضع $\frac{\text{ه}^{\text{د}}}{\text{ط}^{\text{م}}} = R$ بالاضافة الجبرية

$$\frac{\text{ه}^{\text{د}}}{\text{ط}^{\text{م}}} = R \quad \text{نضع} \quad \frac{\text{ه}^{\text{د}}}{\text{ط}^{\text{ر}}} = R$$

س ۱۴:

$$\frac{h}{m\lambda} = \frac{h}{m\lambda_0} + \frac{h}{m\lambda_1}$$

$$\frac{h}{m\lambda} = \frac{h}{m\lambda_0} + \frac{h}{m\lambda_1}$$

$$\frac{h}{m\lambda} = \frac{h}{m\lambda_0} + \frac{h}{m\lambda_1}$$

$$\frac{h}{m\lambda} = \frac{h}{m\lambda_0} + \frac{h}{m\lambda_1}$$

$$\frac{h}{m\lambda} = \frac{h}{m\lambda_0} + \frac{h}{m\lambda_1}$$

$$\frac{h}{m\lambda} = \frac{h}{m\lambda_0} + \frac{h}{m\lambda_1}$$

س ۱۵: مسئله باشد

$$\left(\frac{1}{\lambda} - \frac{1}{\lambda_0}\right)R = \frac{1}{\lambda_1}$$

$$\infty, \dots, 5, 4, 3, 2, 1$$

$$\left(\frac{1}{\lambda} - \frac{1}{\lambda_0}\right)R = \frac{1}{\lambda_1}$$

$$\left(\frac{1}{\lambda} - \frac{1}{\lambda_0}\right)R = \frac{1}{\lambda_1}$$

س ۱۶: مسئله بوداکیه

$$\left(\frac{1}{\lambda} - \frac{1}{\lambda_0}\right)R = \frac{1}{\lambda_1}$$

$$\infty, \dots, 5, 4, 3, 2, 1$$

اول طاقه سه اقرب مدار بعده

$$\left(\frac{1}{\lambda} - \frac{1}{\lambda_0}\right)R = \frac{1}{\lambda_1}$$

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{\lambda_0} + \frac{1}{\lambda_1}$$

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{\lambda_0} + \frac{1}{\lambda_1}$$

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{\lambda_0} + \frac{1}{\lambda_1}$$

س ۱۷: فوتون

$$\left(\frac{1}{\lambda} - \frac{1}{\lambda_0}\right)R = \frac{1}{\lambda_1}$$

$$\infty, \dots, 9, 8, 7, 6, 5, 4, 3, 2, 1$$

الانفعا، انتن

$$\left(\frac{1}{\lambda} - \frac{1}{\lambda_0}\right)R = \frac{1}{\lambda_1}$$

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{\lambda_0} + \frac{1}{\lambda_1}$$

س ۱۸: ۳ = ۰

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{\lambda_0} + \frac{1}{\lambda_1}$$

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{\lambda_0} + \frac{1}{\lambda_1}$$

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{\lambda_0} + \frac{1}{\lambda_1}$$

ای انه یحتاج طاقه مقدارها ۱.۵ e.v
حتی یطارد الذره ثانیاً

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{\lambda_0} + \frac{1}{\lambda_1}$$

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{\lambda_0} + \frac{1}{\lambda_1}$$

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{\lambda_0} + \frac{1}{\lambda_1}$$

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{\lambda_0} + \frac{1}{\lambda_1}$$

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{\lambda_0} + \frac{1}{\lambda_1}$$

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{\lambda_0} + \frac{1}{\lambda_1}$$

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{\lambda_0} + \frac{1}{\lambda_1}$$

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{\lambda_0} + \frac{1}{\lambda_1}$$

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{\lambda_0} + \frac{1}{\lambda_1}$$

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{\lambda_0} + \frac{1}{\lambda_1}$$

ثابت:

$$1 - \frac{ط}{ط_0} = \frac{ط - ط_0}{ط_0}$$

$$\left| \frac{13,7}{1,4} - \frac{13,7}{1,1} \right| =$$

$$\left| 1,0 - 13,7 - \right| =$$

$$\frac{ط}{ط_0} = 14,1 \quad e.v$$

$$\frac{ط}{ط_0} = ه ت د$$

$$14,1 \times e^{\frac{1}{2}} = 1,7 \times 1,7 \times 1,7$$

$$H_2 \quad \frac{1,7 \times 1,7 \times 1,7}{1,7 \times 1,7} = 1,7$$

$$H_2 \quad 1,7 \times 1,7 = 1,7$$

$$(2) \quad \frac{1,7 \times 1,7}{1,7 \times 1,7} = \frac{1,7}{1,7} = 1$$

$$(3) \quad \frac{1,7 \times 1,7}{1,7 \times 1,7} = \frac{1,7}{1,7} = 1$$

(4) ليمان ، استعة فوسفه بنفسية .

س 19 : الاشارة الاول : 3 = ن

$$(1) \quad \frac{ط}{ط_0} = ه ت د$$

$$\frac{ط}{ط_0} = ه ت د$$

$$\frac{ط}{ط_0} =$$

$$\frac{1,7 \times 1,7}{1,7 \times 1,7 \times 1,7 \times 1,7 \times 1,7} =$$

$$(2) \quad \frac{ط}{ط_0} = ه ت د$$

$$\frac{\left(\frac{ط}{ط_0} \right)}{\frac{ط}{ط_0}} =$$

د الاشارة الاول

ط = ه ت د

$$\frac{ط}{ط_0} = ه ت د$$

$$\frac{ط}{ط_0} = ه ت د$$

$$\left(\frac{1,7 \times 1,7}{1,7 \times 1,7} \right) \times 1,7 =$$

$$\frac{ط}{ط_0} = ه ت د$$

$$(2) \quad \frac{ط}{ط_0} = ه ت د$$

$$\frac{ط}{ط_0} = ه ت د$$

$$\frac{ط}{ط_0} = ه ت د$$

$$\frac{ط}{ط_0} = ه ت د$$

$$\frac{ط}{ط_0} = ه ت د$$

$$\frac{ط}{ط_0} = ه ت د$$

س ٢٠:

١- متللة بالمر ن = ٩ = ٤ ∴ ن = ٢

٢- طيف مرئي

٣- ن = ٣, ٤, ٥, ... ∞

٤- ثابت ريدبيرغ وصدقة م^١

$$٥ - \left(\frac{1}{\infty} - \frac{1}{٤} \right) R = \frac{1}{\lambda}$$

$$\frac{٤}{R} = \lambda$$

٦- $\lambda \leftarrow$ ت. د. اقل
اطول

$$\left(\frac{1}{٤} - \frac{1}{\infty} \right) R = \frac{1}{\lambda} \quad \text{س} = \lambda \times \text{ت. د. اقل}$$

$$\frac{٣٦}{R٥} = \lambda \therefore \frac{R٥}{٣٦} = \frac{1}{٤}$$

$$٣٧٠ \times ١٠^{-٧} = \lambda$$

$$H2^{10} \times \frac{٣}{١٠} = \frac{١ \times ٣}{١٠ \times ٣٧٠} = \text{ت. د. اقل}$$

س ٢١:

$$\text{ل. ع. ن. ه} = \frac{h \nu}{\pi c}$$

$$١ - \frac{٣٧٠ \times ١٠^{-٧}}{\pi c} = \frac{٣٧٠ \times ١٠^{-٧}}{\pi c}$$

$$\therefore \epsilon = ٥$$

$$٢ - \pi c \text{ ن. ه} = \lambda$$

$$\pi c \times \text{ن. ه} = \lambda$$

$$\pi c \text{ ن. ه} = \lambda$$

$$٢ - \frac{٣٧٠ \times ١٠^{-٧}}{\pi c} = \frac{٣٧٠ \times ١٠^{-٧}}{\pi c}$$

س ٢٢:

$$٣ - \left(\frac{1}{\infty} - \frac{1}{٤} \right) R = \frac{1}{\lambda}$$

$$\frac{1}{R} = \lambda \quad \therefore$$

$$٤ - \left(\frac{1}{\infty} - \frac{1}{٤} \right) R = \frac{1}{\lambda} \quad \frac{٤}{R} = \lambda$$

$$\frac{٥R}{٤} = \frac{٥}{\lambda} \quad \therefore \frac{٥}{\lambda} = \frac{٥R}{٤}$$

س ٢٣: استرط ط. فوتون = $\left| \frac{1}{f} - \frac{1}{p} \right|$

ط. فوتون = ه. ت. د.

$$\frac{h \nu}{\lambda} = \frac{h c}{\lambda}$$

$$١٩ - ١.٠ \times ٩.٩ =$$

$$\left| \frac{1}{٣٦} - \frac{1}{٤} \right| = \left| \frac{1}{٣٦} - \frac{1}{٤} \right|$$

$$\left| \frac{1}{٣٦} - \frac{1}{٤} \right| =$$

$$\frac{١}{٣٦} - \frac{1}{٤} = \frac{١}{٣٦} - \frac{1}{٤}$$

$$\frac{1}{٣٦} \times ١٠^{-٧} \times ٩.٩ =$$

$$\frac{1}{٣٦} \times ٩.٩ \times ١٠^{-٧} =$$

بما انها لا تساوي طاقة الفوتون ∴ لا يتفعل
نقله بين المدارية.

س ٢٧:

$$\text{ط. فوتون} = \left| \frac{1}{f} - \frac{1}{p} \right|$$

$$\left| \frac{1}{٣٦} - \frac{1}{٤} \right| = ١.٩$$

$$\frac{1}{f} = ١.٥ \quad \therefore \text{ن} = ٣$$

$$\text{ل. ع. ن. ه} = \frac{h \nu}{\pi c}$$

$$\frac{h \nu}{\pi c} = \frac{h c}{\lambda}$$

$$\therefore \text{ن} = ٣$$

$$\frac{٣٧٠ \times ١٠^{-٧}}{\pi c} = \frac{٣٧٠ \times ١٠^{-٧}}{\pi c}$$

$$\pi c \text{ ن. ه} = \lambda$$

$$\pi c \text{ ن. ه} = \lambda$$



مراجعة فيزياء النواة

2017



رشيد التاجي
٠٧٧٧٤٦١٠١١

تلخيص المصطلحات

- **النظائر** : ذرات العنصر الواحد المختلفة في العدد الكتلي .
- **النيوكليون** : هو البروتون و النيوترون .
- **طاقة الربط النووية** : هي الطاقة التي يجب أن تزود بها النواة لفصل مكوناتها .
- **النشاط الإشعاعي** : نتاج عملية اضمحلال لنوى غير مستقرة .
- **الإشعاع الصناعي** : إنتاج أنوية مشعة بواسطة التفاعلات النووية (تغيير خصائص النوى عن طريق قذفها بجسيمات صغيرة)
- **الانشطار النووي** : قذف نواة ثقيلة مثل اليورانيوم بنيوترون بطيء فتمتص النواة النيوترون فتصبح في حالة عدم استقرار ثم ما تلبث أن تنشط إلى نواتين متوسطتين وانبعاث طاقة عالية و نيوترونات جديدة .
- **الكتلة الحرجة** : الحد الأدنى من كتلة اليورانيوم اللازم لإدامة تفاعلات متسلسلة .
- **تخصيب اليورانيوم** : عملية تهدف إلى إنتاج غاز يحتوي نسبة عالية من يورانيوم 235 .
- **الاندماج النووي** : اتحاد نوى صغيرة مثل الهيدروجين و نظائره لتكوين نواة أكبر

ملخص القوانين

١- $N + Z = A$ العدد الكتلي هو مجموع عدد البروتونات و النيوترونات .

٢- $\text{نق} = \text{نق} \cdot A^{\frac{1}{3}}$ لحساب نصف قطر النواة

٣- $K = K_B \cdot A$ لحساب الكتلة التقريبية للنواة

٤- $H = \frac{4}{3} \pi \cdot \text{نق}^3 \cdot A$ لحساب حجم النواة

٥- $\rho = \frac{3 \cdot K_B}{\pi \cdot \text{نق}^3}$ لحساب كثافة النواة و هي ثابتة لجميع النوى .

٦- $\Delta K = 931,5 \times [(N + Z) K_B - K_{\text{نواة}}] \times 931,5$

$$Q = \text{طاقة التفاعل} = \Delta K = 931,5 \times [K_{\text{المواد المتفاعلة}} - K_{\text{المواد الناتجة}}] = 931,5 \times$$

ملخص أسئلة علل...

١- كثافة النوى متساوية لجميع النوى !

(لأن كل من كتلة النواة وحجمها يتناسبان طردياً مع العدد الكتلي فتبقى النسبة بينهما - وهي الكثافة - ثابتة .

٢- تماسك مكونات النواة على الرغم من وجود قوة تنافر كهربائية بين البروتونات !

(بسبب وجود القوة النووية التي تعمل على تماسك مكونات النواة فهي قوة تجاذب تنشأ بين النيوكليونات جميعها بغض النظر عن شحناتها)

٣- عدد النيوترونات في الأنوية الثقيلة المستقرة أكبر من عدد البروتونات !

(حتى تسود القوة النووية التجاذب بين النيوترونات على القوة الكهربائية التنافر بين البروتونات)

٤- نوى العناصر ذات العدد الذري الأكبر من ٨٢ تكون غير مستقرة !

(بازدياد العدد الذري كثيراً تزداد القوة الكهربائية التنافر على نحو كبير فإن الزيادة في عدد النيوترونات لم تستطع التعويض عن هذه الزيادة في القوة الكهربائية)

٥- يحتاج فصل مكونات النواة عن بعضها طاقة كبيرة !

(لأن القوة النووية التي تربط مكونات النواة قوة هائلة)

٦- كتلة النواة أقل من مجموع كتل مكوناتها !

(لأن فرق الكتلة يتحول إلى طاقة ربط لمكوناتها حسب معادلة تكافؤ الكتلة والطاقة لأينشتاين)

٧- تفكيك الأنوية المتوسطة يتطلب طاقة أكبر من تفكيك الأنوية الثقيلة !

(لأن الأنوية المتوسطة في العدد الكتلي ($A \sim 60$) هي الأكثر استقراراً أي طاقة الربط لكل نيوكليون لها أعلى)

٨- قدرة ألفا على التأين أكبر من قدرة بيتا و غاما !

(بسبب كبر كتلتها وشحنها مما يجعل احتمال تصادمها مع الذرات كبيراً)

٩- أشعة ألفا لها قدرة أكبر على التأين و قدرة أقل على النفاذ ، والعكس صحيح بالنسبة لغاما !

(بسبب كبر كتلة الفا و شحنها مما يجعل احتمال تصادمها مع الذرات كبيراً بينما غاما لا كتلة لها ولا شحنة)

١٠- يعتمد الخطر الحقيقي للإشعاع على قدرته على التأيين !

(ينجم عن عمليات التأيين في الكائن الحي تفاعلات كيميائية تؤدي إلى تخريب الأنسجة داخل الخلايا و بسبب ذلك طفرات و تغيرات في المادة الوراثية و تحول الخلايا السليمة إلى خلايا سرطانية)

١١- في اضمحلال ألفا ، يحمل جسيم ألفا معظم الطاقة الحركية !

(حسب قانون حفظ الزخم ، فإن الجسيم ذا الكتلة الأقل تكون سرعته أكبر منه الجسيم ذي الكتلة الأكبر)

١٢- تبعث النواة إلكترونات (و بوزيترونات) مع أنها لا تحتوي إلكترونات (أو بوزيترونات)!

(انبعاث إلكترون هو نتاج تحلل أحد النيوترونات إلى بروتون وإلكترون و بسبب كتلته الصغيرة ينبعث إلكترون من النواة بينما يبقى البروتون ذو الكتلة الأكبر داخلها)

(انبعاث بوزيترون هو نتاج تحلل أحد البروتونات إلى نيوترون و بوزيترون و بسبب كتلته الصغيرة ينبعث إلكترون من النواة بينما يبقى البروتون ذو الكتلة الأكبر داخلها) ... ادعم اجابتك بالعادلتين ...

١٣- ينبعث جسيم نيوتريينو (أي جسيم صغير غير مشحون) و ضديد نيوتريينو في اضمحلالات بيتا !

(للحفاظ على الطاقة ، إذ يحمل الطاقة التي تبدلنا أنها ضائعة .

١٤- انبعاث أشعة غاما من النواة على الرغم من دم تغير العدد الذري أو الكتلي !

(للتخلص من الطاقة الزائدة والوصول إلى مستوى الاستقرار لأنها تكون في مستوى إثارة عندما تبعث ألفا أو بيتا)

١٥- يسمى الاندماج النووي بالتفاعل النووي الحراري !

(لأنه يتطلب رفع درجة حرارة المواد الداخلة في التفاعل لتكون سريعة فتتقرب من بعضها كثيراً فتتصمك القوة النووية من التغلب على القوة الكهربائية)

السؤال الأول :

لديك النواة التالية $^{27}_{13}\text{Al}$ أجب عما يلي :

- ١- احسب كل من : أ) نصف قطر النواة ب) الكتلة التقريبية للنواة ج) طاقة الربط النووية بوحدة : و . ك . د
- ٢- هل النواة مستقرة أم لا ؟ مع بيان السبب . و كيف تحولها إلى نواة مستقرة ؟
- ٣- إذا قذفت النواة بجسيم ألفا نتجت نواة الفسفور $^{30}_{15}\text{P}$ و جسيم آخر ، اكتب معادلة نووية موزونة تمثل التفاعل ، و ما هو شرط حدوث هذا التفاعل (بين ذلك حسابياً) ؟
- (ثوابت : ك $\alpha = 4.0026$ ، ك $\text{Al} = 26.9815$ ، ك $p = 29.9783$)

السؤال الثاني :

- تشع الأنوية غير المستقرة أشعة ألفا و بيتا و غاما حتى تتحول إلى أنوية أكثر استقراراً ذات كتل أقل و طاقة ربط لكل نيوكليون أعلى . أجب عما يلي :
- ١- ما اسم الجهاز المستخدم للكشف عن هذه الإشعاعات ؟ (عداد غايغر)
 - ٢- كيف يمكن التمييز بين هذه الإشعاعات ؟ (عبر طريق اختلاف انحرافها في المجال المغناطيسي)
 - *٣- لماذا يكون انحراف جسيم ألفا في المجال المغناطيسي أقل من انحراف بيتا ؟ (كتلته أكبر فيكون قصوره أكبر)
 - ٣- قارن بين هذه الجسيمات من حيث طبيعتها و نفاذيتها وقدرتها على التأيين و ضررها على الكائن الحي .
 - *٤- أي من هذه الإشعاعات تستخدم في ضبط سمك الورق ؟ فسر إجابتك . (بيتا ، نفاذيتها تتأثر باختلاف السمك)
 - ٥- أي من هذه الإشعاعات تعد جزءاً من الطيف الكهرومغناطيسي ؟ (أشعة غاما)
 - ٦- ما التغير الذي يطرأ على النواة عندما تبعث : ١- جسيم ألفا ٢- جسيم بيتا ٣- بوزيترون ٤- أشعة غاما .

*السؤال الثالث :

- لديك الايزوبارز التالية : $^{139}_{55}\text{Cs}$ ، $^{139}_{57}\text{La}$ ، $^{139}_{59}\text{Pr}$ ، (وهي أنوية عناصر مختلفة لها نفس العدد الكتلي) إذا علمت أن النواة La نواة مستقرة و أن النواتين Cs و Pr غير مستقرتين . أجب عما يلي :
- 1- أي الأنوية يمكن أن تبعث بوزيترونات و أيها تبعث إلكترونات ؟ بين ذلك بمعادلات .
 - 2- أي النوى تقع فوق حزمة الاستقرار و أيها تقع تحت الحزمة ؟ (فون الحزمة : $^{139}_{55}\text{Cs}$ تحت الحزمة $^{139}_{59}\text{Pr}$)

السؤال الرابع :

- تمر نواة اليورانيوم $^{238}_{92}\text{U}$ في سلسلة اضمحلالات حتى تصبح نواة مستقرة (ذات كتلة أقل و طاقة ربط أعلى) . أجب عما يلي :
- ١- ما اسم هذه السلسلة ؟ (سلسلة اليورانيوم)
 - ٢- ما اسم النظرية المستقرة التي تنتهي عندها هذه السلسلة ؟ (الرصاص ٢٠٦)
 - ٣- اكتب معادلة نووية موزونة تمثل هذه السلسلة . (واحسب عدد جسيمات ألفا و بيتا الناتجة)
 - ٤- النواة الناتجة لها طاقة ربط أكبر لكل نيوكليون من النواة الأصلية كيف تفسر هذه الزيادة في الطاقة ؟

السؤال الخامس :

- أ) اكتب معادلة نووية تمثل : ١- تحلل البروتون ٢- تحلل النيوترون ٣- اندماج نووي
- ٤- انشطار نووي . ٥- الصورة العامة لاضمحلال بيتا .
- ب) في اضمحلال ألفا أثبت أن معظم الطاقة الحركية تكون لجسيم ألفا .
- ج) أوجد صيغة رياضية تعبر عن ١- الكتلة التقريبية للنواة ٢- حجم النواة ٣- كثافة النواة .

*السؤال السادس :

- أ) احسب طاقة الربط النووية لكل نيوكليون لنواة $^{56}_{26}\text{Fe}$ ، هل تتوقع أن تكون هذه الطاقة أكبر أم أقل من طاقة الربط النووية لنواة اليورانيوم $^{235}_{92}\text{U}$ ؟ ولماذا ؟ (ك Fe = ٥٥.٩٢٠٦ و.ك.ذ)
- ب) قذفت نواة البريليوم ^9_4Be بجسيم ألفا فنتجت من التفاعل نواة الكربون $^{12}_6\text{C}$ و جسيم آخر طاقته الحركية (٠.٠١ و.ك.ذ . أجب عما يلي :
- 1- اكتب معادلة نووية موزونة تمثل التفاعل .
 - 2- احسب كتلة نواة البريليوم . (علماً أن ك C = ١٢.٠٠٣٩ و.ك.ذ ك He = ٤.٠٠٢٦ و.ك.ذ)
- *ج) في تفاعل نووي صناعي لإنتاج نظير المنغنيز المشع تم قذف المنغنيز المستقر $^{55}_{25}\text{Mn}$ بجسيم (س) فنتجت نواة $^{56}_{26}\text{Mn}$. ثم اضمحلت النواة الناتجة باعثة بجسيم (ص) فنتجت نواة الحديد $^{56}_{26}\text{Fe}$ غير المستقرة وكي تصل هذه النواة إلى حالة الاستقرار بعثت أشعة غاما . أجب عما يلي :
- ١- اكتب معادلات نووية موزونة تمثل هذه التفاعلات .
 - ٢- احسب طاقة حركة الجسيم (ص) و طاقة أشعة غاما .

***السؤال السابع :**

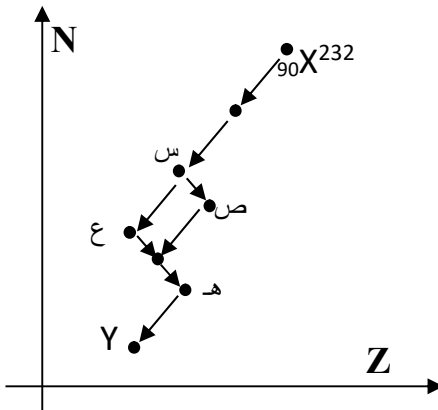
أ) قذف بوزيترون بإلكترون فنتج من التفاعل جسيم آخر ، أجب عما يلي :

1- اكتب معادلة نووية تمثل هذا التفاعل .

2- *احسب طاقة الجسيم الناتج و تردده . (كتلة الإلكترون = كتلة البوزيترون = 9.1×10^{-31} ك . د)

ب) تمر نواة غير مستقرة بسلسلة اضمحلالات فنجد أن العدد الكتلي للنواة الناتجة يقل بمقدار ٨ وحدات عن النواة الأصلية بينما يبقى الذري كما هو . اكتب معادلة نووية تمثل هذا الجزء من السلسلة مبيناً عدد جسيمات ألفا و بيتا الناتجة .

ج) اضمحلت نواة $^{228}_{88}\text{Ra}$ في سلسلة اضمحلالات فنتج أربعة جسيمات ألفا و ثلاثة جسيمات بيتا ، احسب العدد الذري و الكتلي للنواة الناتجة .



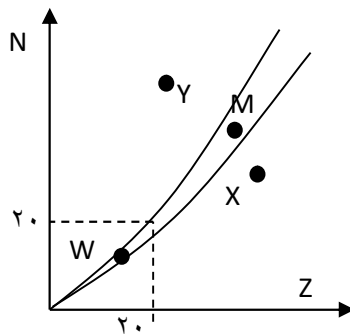
*د) في الشكل المجاور جزء من سلسلة اضمحلال طبيعي ، أجب عما يلي :

١- احسب العدد الذري و الكتلي للنواة Y .

٢- أذكر رمزين لنواة و نظيرتها .

٣- رمز النواة الأكثر استقراراً

هـ) يمثل الشكل المجاور منحنى الاستقرار و تظهر فيه حزمة الاستقرار ، أجب عما يلي :



1- أي الأنوية يمكن أن تبعث جسيم ألفا ؟

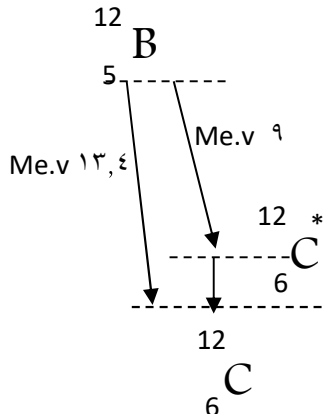
2- أي الأنوية يحدث فيها تحلل للنيوترون ؟

3- أي الأنوية يخرج منها بوزيترون ؟

و) الشكل المجاور يمثل اضمحلال البورون إلى نواة الكربون بطريقتين : الأولى مباشرة و الثانية غير مباشرة ، أجب عما يلي :

1- أي الأنوية أكثر استقراراً ؟

2- اكتب معادلة نووية موزونة تعبر عن الطريقة الأولى .

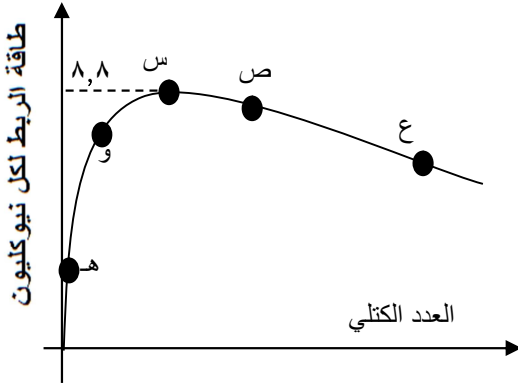


3- فسر انبعاث أشعة غاما في الطريقة الثانية و احسب طاقتها .

4- *إذا علمت أن طاقة بيتا في الطريقة الأولى = ١٣,٢ مليون إلكترون فولت بينما الطاقة الناتجة من الاضمحلال =

١٣,٤ مليون إلكترون فولت فماذا حدث لهذا الجزء من الطاقة الذي يبدو لنا أنه مفقودة ؟

*السؤال الثامن :



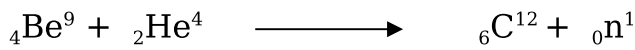
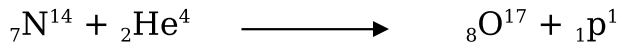
يمثل الشكل المجاور منحنى طاقة الربط النووية لكل نيوكليون بوحدة مليون إلكترون فولت / نيوكليون و عدد النيوكليونات لبعض الأنوية مستعيناً بالشكل أجب عما يلي :

- 1- أذكر رمز نواة تميل للانشطار ، وأخرى تميل للاندماج .
- 2- رمز النواة الأكثر استقراراً .
- 3- *كتلة النواة س علماً أن عدد بروتوناتها ٢٨ بروتون .
- 4- في أي التفاعلين الانشطار أم الاندماج تنبعث طاقة أكبر لكل نيوكليون ؟
- 5- تفاعل الانشطار عكس الاندماج ، فكيف تفسر انبعاث الطاقة في الحالتين ؟

*السؤال التاسع :

أ (كيف تم اكتشاف البروتون و النيوترون ؟ عبر عن ذلك بمعادلتين نوويتين .

(البروتون : قذف العالم رذرفورد النيتروجين بجسيمات ألفا ، النيوترون : قذف العالم شادويك البريليوم بجسيمات ألفا ، كما في المعادلتين التاليتين)



ب (أعط فائدة واحدة لكل مما يلي :

- 1- القوة النووية : تعمل على تماسك مكونات النواة (معاكسة للقوة الكهربائية)
- 2- طاقة الربط النووية : هي الطاقة اللازمة لفصل مكونات النواة .
- 3- تخصيب اليورانيوم : إنتاج غاز يحتوي نسبة عالية من يورانيوم ٢٣٥ القابل للانشطار .
- 4- الكتلة الحرجة : تمنع تسرب النيوترونات من أجل إدارة تفاعلات متسلسلة .
- 5- الماء الثقيل D_2O : إبطاء سرعة النيوترونات من أجل حدوث انشطار نووي . (و أيضاً ماء عادي و جرافيت)
- 6- قضبان الكادميوم : تمنع بعض النيوترونات من أجل التحكم في سرعة التفاعل المتسلسل ومنع حدوث انفجار .

ج (يواجه نظام المفاعل النووي أربع مشاكل يجب التغلب عليها حتى يكون التفاعل ممكناً من الناحية العملية . أذكر هذه المشاكل .

- 1- نسبة اليورانيوم ^{235}U القابل للانشطار ٠,٧ ٪ فقط (تم التغلب عليها بعملية التخصيب)
- 2- يجب منع تسرب النيوترونات حتى يستمر التفاعل المتسلسل (تم التغلب عليه بالكتلة المبردة)
- 3- لوحظ أن النيوترونات المنبعثة من التفاعل تكون سريعة و الانشطار يتطلب نيوترونات بطيئة (تم التغلب عليها بعملية التبريد)
- 4- يجب التحكم في سرعة التفاعل لمنع حدوث انفجار (تم التغلب عليها بعملية التحكم) .

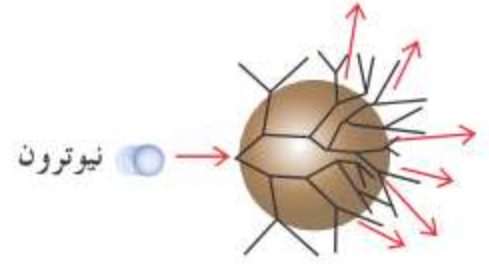
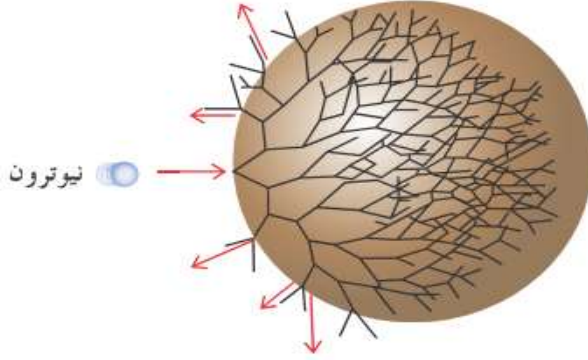
السؤال العاشر (ا) أكمل المعادلات النووية التالية :

- 1) $^1_1\text{H} \longrightarrow \dots + \dots + \dots$
- 2) $^{14}_6\text{C} \longrightarrow ^{14}_7\text{N} + \dots + \dots$
- 3) $^1_0\text{n} + ^{235}_{92}\text{U} \longrightarrow ^{93}_{36}\text{Kr} + ^{141}_{56}\text{Ba} + \dots$
- 4) $4(^1_1\text{H}) \longrightarrow \dots$
- 5) $^{56}_{27}\text{Co} \longrightarrow ^{56}_{26}\text{Fe} + \dots + \dots$
- 6) $^{56}_{25}\text{Mn} + \text{n} \longrightarrow \dots$
- 7) $\dots \longrightarrow ^{12}_6\text{C} + \dots + \bar{\nu}$
- 8) $^0_{-1}\text{e} + ^0_{+1}\text{e} \longrightarrow \dots$
- 9) $\nu + \bar{\nu} \longrightarrow \dots$
- 10) $^{235}_{92}\text{U} \longrightarrow ^{207}_{82}\text{Pb} + \dots ^4_2\text{He} + \dots ^0_{-1}\text{e} + \gamma$

ب (تمثل المعادلتان التاليتان تفاعلين نوويين ، أجب عما يلي :

- 1- ماذا يسمى كل تفاعل و ما نوعه ؟
 $^{235}_{92}\text{U} + ^1_0\text{n} \longrightarrow ^{141}_{56}\text{Ba} + ^{92}_{36}\text{Kr} + 3^1_0\text{n}$
 بطيء
- 2- ما شرط حدوث كل تفاعل ؟
 $^3_1\text{H} + ^2_1\text{H} \longrightarrow ^4_2\text{He} + ^1_0\text{n}$

ج (في الشكل المجاور كرتان من اليورانيوم تقذف كل كرة بنيوترون بطيء ، أي من الكرتين تمثل مفهوم الكتلة الحرجة و لماذا ؟ ما هو نظير اليورانيوم المستخدم في عملية الانشطار ؟



اجابات اسئلة

س 1:

$$1 - \text{نصف } \overline{A}^3 = \frac{1}{2} \sqrt[3]{10^{-10} \times 10^{-10} \times 10^{-10}} = 10^{-10} \times 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-30} \text{ م}^3$$

$$2 - \text{ك} = \text{ك} \times \text{ك} = 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-20} \text{ م}^2$$

$$3 - \text{ك} = 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-20} \text{ م}^2$$

$$4 - \text{ك} = 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-20} \text{ م}^2$$

$$5 - \text{ط} = 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-20} \text{ م}^2$$

$$6 - \text{ك} = 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-20} \text{ م}^2$$

$$7 - \text{ك} = 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-20} \text{ م}^2$$

$$8 - \text{ك} = 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-20} \text{ م}^2$$

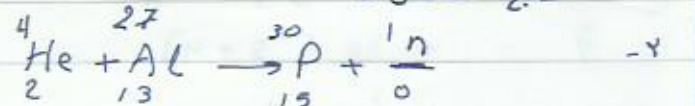
$$9 - \text{ك} = 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-20} \text{ م}^2$$

$$10 - \text{ك} = 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-20} \text{ م}^2$$

$$11 - \text{ك} = 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-20} \text{ م}^2$$

$$12 - \text{ك} = 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-20} \text{ م}^2$$

$$13 - \text{ك} = 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-20} \text{ م}^2$$



$$15 - \text{ك} = 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-20} \text{ م}^2$$

$$16 - \text{ك} = 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-20} \text{ م}^2$$

$$17 - \text{ك} = 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-20} \text{ م}^2$$

$$18 - \text{ك} = 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-20} \text{ م}^2$$

$$19 - \text{ك} = 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-20} \text{ م}^2$$

$$20 - \text{ك} = 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-20} \text{ م}^2$$

$$21 - \text{ك} = 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-20} \text{ م}^2$$

$$22 - \text{ك} = 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-20} \text{ م}^2$$

$$23 - \text{ك} = 10^{-10} \times 10^{-10} = 10^{-20} \text{ م}^2$$

س 2:

$$1 - \text{عندما تنبعث دقيقة الف}$$

$$2 - \text{عندما تنبعث دقيقة الف}$$

$$3 - \text{عندما تنبعث دقيقة الف}$$

$$4 - \text{عندما تنبعث دقيقة الف}$$

$$5 - \text{عندما تنبعث دقيقة الف}$$

$$6 - \text{عندما تنبعث دقيقة الف}$$

$$7 - \text{عندما تنبعث دقيقة الف}$$

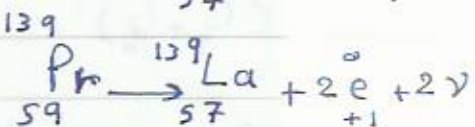
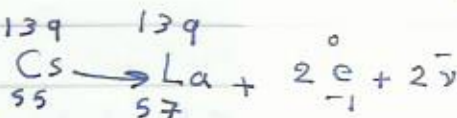
$$8 - \text{عندما تنبعث دقيقة الف}$$

$$9 - \text{عندما تنبعث دقيقة الف}$$

$$10 - \text{عندما تنبعث دقيقة الف}$$

$$11 - \text{عندما تنبعث دقيقة الف}$$

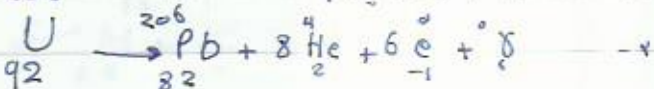
$$12 - \text{عندما تنبعث دقيقة الف}$$



$$15 - \text{عندما تنبعث دقيقة الف}$$

س 3:

$$1 - \text{عندما تنبعث دقيقة الف}$$



$$3 - \text{عندما تنبعث دقيقة الف}$$

$$4 - \text{عندما تنبعث دقيقة الف}$$

$$5 - \text{عندما تنبعث دقيقة الف}$$

$$6 - \text{عندما تنبعث دقيقة الف}$$

$$7 - \text{عندما تنبعث دقيقة الف}$$

س: ٥

(٢)

$$١) p \rightarrow n + e^+ + \bar{\nu}$$

$$٢) n \rightarrow p + e^- + \nu$$

$$٣) H^2 + H^3 \rightarrow He^4 + n^1$$

$$٤) n + U^{235}_{92} \rightarrow Kr^{92}_{36} + Ba^{141}_{56} + 3n$$

$$٥) \begin{matrix} A \\ X \\ Z \end{matrix} \rightarrow \begin{matrix} A \\ Y \\ Z+1 \end{matrix} + \begin{matrix} 0 \\ e^- \\ -1 \end{matrix} + \bar{\nu}$$

ب) مع حفظ الزخم $\vec{p}_\alpha + \vec{p}_\beta = \vec{p}_\gamma$
 $X \rightarrow Y + \alpha$

$$\vec{p}_\alpha = \vec{p}_\beta$$

$$m_\alpha v_\alpha = m_\beta v_\beta$$

ب) $\frac{m_\alpha v_\alpha}{m_\beta} = v_\beta$
 وهو المطلوب.

ج) $N + Z = N + Z$ (نوا)

$$N + Z = N + Z$$

$$[N + Z] = [N + Z]$$

$$A = A$$

د) $\frac{E_\pi}{A} = \frac{E}{A} = \frac{E}{A}$
 (نفاة)

$$A \frac{E_\pi}{A} =$$

هـ) $\frac{E_\pi}{A} = \frac{E}{A}$ (نفاة)

$$\frac{A \times \frac{E_\pi}{A}}{A \times \frac{E_\pi}{A}} =$$

$$\frac{E_\pi}{A} = \frac{E_\pi}{A}$$

س: ٦

$$\frac{p}{A} = \text{طاقة/نوكليون}$$

$$p = 4 \times 9.1 \times 10^{-31} \times 10^7$$

$$N + Z = N + Z$$

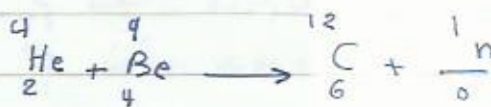
$$= 0.00926 - 1.0087 \times 2 + 1.0073 \times 4 =$$

$$0.00926 = 0.00926$$

$$p = 0.00926 \times 9.1 \times 10^{-31} \times 10^7$$

$$\text{طاقة/نوكليون} = \frac{0.00926 \times 9.1 \times 10^{-31} \times 10^7}{0.00926}$$

طاقة/نوكليون $F_e <$ طاقة/نوكليون U
 لأنها نواة شديدة الاستقرار وهي لا تتفكك.

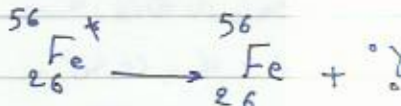
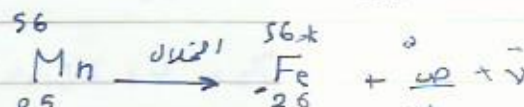
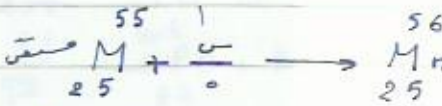


$$= 0.00926$$

$$(N + Z) - (N + Z) = 0$$

$$0.00926 = 0.00926$$

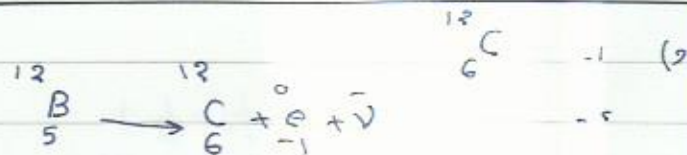
$$= 0.00926$$



ب) نوكليون

ج) الإلكترون

د) نجد الطاقة من فرق الكتلة إذا علمت...



٤ - هذه الطاقة لجسيم ضخم سيؤثر
بكل الطاقة التي سيبدد لنا انما ضائعة .
 $MeV \quad 0.0 = 13.7 - 13.7$

سأ:

- ١ - (ع) ميل لا يتطابق (هـ) ميل لا يتطابق
- ٢ - (س) وهي نواة ريثكول مخدرة

$$\frac{\text{ط. ربط}}{A} = \text{ط. ربط/نوكليون}$$

$$\frac{\text{ط. ربط}}{72} = 1.1$$

$$\text{ط. ربط} = 1.1 \times 72$$

$$911 \left(\frac{1}{N} + \frac{1}{N} \right) = 72 \times 1.1$$

$$\frac{1}{N} = \frac{72 \times 1.1}{911} = 0.087$$

$$\frac{72 \times 1.1}{911} = 0.087$$

٤ - في الاندماج نصل على طاقة أكثر لأن فرد
النواة أكبر .

٥ - فرد النواة يقول ان طاقة في الحالتين
تساوي ككله النوى، لنا به اقل منه ككله النوى
لا صليه . فيقول هذا الفرد من ككله ان طاقة
صب معادلة تكافؤ النواة، الطاقة ط. ربط



$$911 \times 0.4 = 364$$

$$911 \times \left[\frac{1}{2} - \left(\frac{1}{2} + \frac{1}{2} \right) \right] =$$

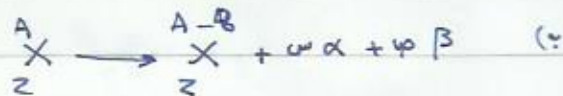
$$911 \times \left[0 - 2 \times \frac{1}{2} \times 0.4 \right] =$$

$$MeV \quad 3.6 = 1.1 \times 0.4$$

بما انه غاما و غاما ضوئ : ط. ربط

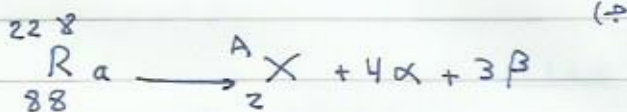
$$0.4 \times 911 = 364$$

$$H2 \quad 1.1 \times \frac{1}{2} = 0.55$$



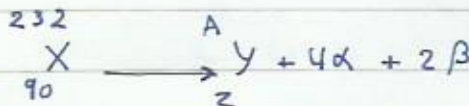
$$c = 3 \therefore 3 \times 4 + 2 - A = A$$

$$8 = 2 \therefore 4 \times 2 + 2 \times 2 + 2 = 12$$



$$c12 = A \therefore 4 \times 4 + A = c12$$

$$10 = 2 \therefore 4 \times 2 + 2 \times 2 + 2 = 14$$



$$c17 = A \quad 17 + A = c49$$

$$14 = 2 \quad c - 1 + 2 = 9$$

$$(X) - 4 \quad (Y) - 2 \quad (X) - 1 \quad (2)$$

على قوى التناظرية الايونية لتقريب

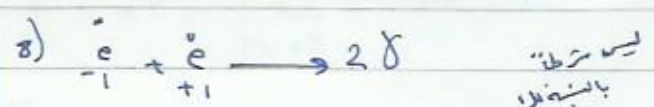
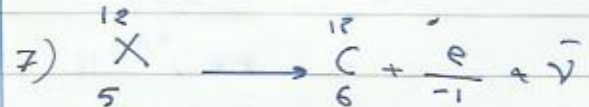
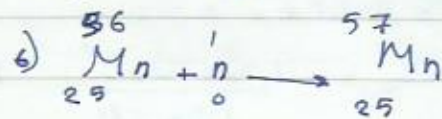
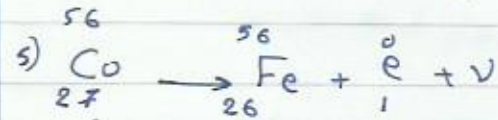
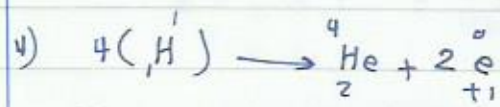
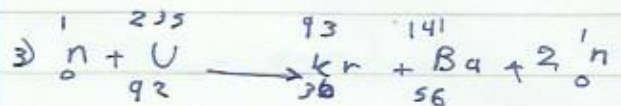
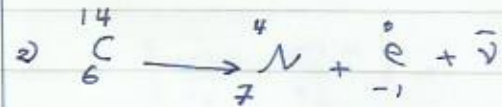
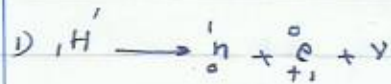
الايونيه من بعضهما ويحدث الاندماج .

ج) الكتلة الأكبر تمثل معنوم، كتلة الكرجة
لدينا حالت دون سربا، السؤر و دانه
فارجها .

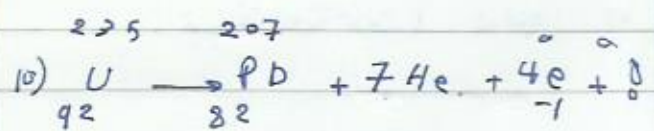
نظير البورانيوم ٢٣٥

نوع ١٠ :

(٥)



ليس شرطاً
بالنسبة ل
انه تفاعل (2)
مع غاما



(٦) ١ - الاول سير انشطار نووي

ونوعه طارد للحرارة منتج

والثاني سير اندماج نووي

ونوعه صاخب للحرارة يستلزم دوا

حتى يحدث .

منه ط صددت الاول انه كتلة البورانيوم

صادية للكتلة الكرجة و انه يكون السؤر و دانه

بجانباً

و الثاني منه ط صددته يوفز حراره للتقريب