



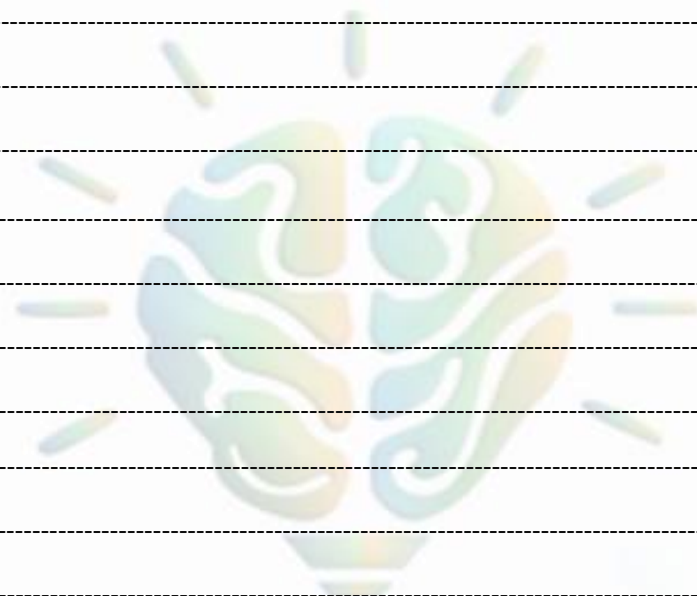
Genius Physics



Genius Physics



Genius Physics



Genius Physics

حصة تفاعلية: اسئلة وزارية لدرس الاطياف الخطية

الاسئلة الوزارية 2001-2019

السؤال الاول

ضع دائرة امام رمز الاجابة الصحيح في كل مما يلي :

1- مقدار الطاقة التي يجب تزويد الالكترون بها ليتحرر من المستوى الثاني لذرة الهيدروجين دون اكتسابه طاقة حركية بوحدة الكترون فولت :

أ (13.6 ب (3.4 ج (1.5 د (0.85

2- تكون السرعة الكترون ذرة الهيدروجين اكبر ما يمكن عندما يكون في المستوى :
أ (الاول ب (الثاني ج (الثالث د (الرابع

3- عندما ينقل الكترون ذرة الهيدروجين من المستوى الطاقة الرابع الى مستوى الطاقة الثاني فان الاشعاع المنبعث ينتمي الى :
أ (الضوء المرئي ب (الاشعة فوق البنفسجية
ج (الاشعة تحت الحمراء د (الاشعة السينية

4- الاطياف الذرية التي تعطى صفات مميزة للعنصر هي طيف :
أ (الامتصاص الخطي و طيف الانبعاث الخطي
ب (الامتصاص المتصل و طيف الانبعاث المتصل
ج (الانبعاث الخطي و طيف الانبعاث المتصل
د (الامتصاص الخطي و طيف الانبعاث المتصل

5- انتقل الكترون ذرة هيدروجين من المستوى الخامس الى المستوى الثاني فانبعث اشعاع يقع ضمن طيف الاشعة :
أ (الضوء المرئي ب (تحت الحمراء
ج (فوق البنفسجية د (السينية

6- اذا انتقل الكترون ذرة الهيدروجين من مستوى الطاقة الخامسة الى المستوى الطاقة الثالث فان الاشعاع الناتج هو :
أ (ضوء مرئي . ب (اشعة فوق البنفسجية .
ج (اشعة تحت الحمراء د (اشعة سينية

السؤال الثاني

يتحرك الكترون ذرة الهيدروجين في مدار المستوى الثاني . احسب : (4علامات)
(أ) محذوف
(ب) طاقة الالكترونات وهو في هذا المستوى بوحدة الالكتران فولت

7- استخدم العالم بور في وضع نموذج المستقر مبدا :
(أ) حفظ الزخم .
(ب) اللاتحديد .
(ج) تكمية الطاقة .
(د) حفظ (الطاقة - الكتلة)

8- العبارة (في كل نظام ميكانيكي لابد من وجود موجات تصاحب الجسيمات المادية)
هي تعبير عن :
(أ) مبدا هايزنبرغ .
(ب) فرضية ماكس بلانك .
(ج) قاعدة لنز .
(د) فرض دي برولي

9- وفقا لنظرية الكم , فان طاقة الموجة الضوئية تزداد بزيادة :
(أ) زمنها دوري (ب) طولها الموجي (ج) شدتها (د) ترددها

10- قانون الزخم الزاوي لالكتران ذرة الهيدروجين في المدار () هو :

(أ) $m_e v r$ (ب) $2\pi r$

(ج) $\frac{h}{m_e v}$ (د) $m^2 r \lambda$

السؤال الثالث ؟

إذا كانت الطاقة الكلية للإلكترون ذرة الهيدروجين في مدار تساوي (-3.4eV) فاحسب ما يأتي :
أ (رقم مدار الإلكترون .
ب (تردد الفوتون المنبعث عند انتقال هذا الإلكترونات إلى المدار الأول .

السؤال الرابع ؟

اذكر افتراضات نموذج بور لذرة الهيدروجين .

السؤال الخامس

إذا انتقل إلكترون ذرة الهيدروجين من مستوى الطاقة الرابع إلى المستوى الطاقة الثاني . اجب عما يأتي :
أ) احسب تردد الفوتون المنبعث

السؤال السادس

لا يمكن ملاحظة الطبيعة الموجية للأجسام الجاهرية في حياتنا اليومية , فسر ذلك .

السؤال السابع

إذا كان الزخم الزاوي للإلكترون ذرة هيدروجين في مدار ما (5.25×10^{-34} ج.س) فاحسب ما يأتي :
أ) رقم مدار الذي يتحرك فيه الإلكترون (اعتبر $\pi = 3.14$)
ب) طاقة الفوتون المنبعث عند انتقال الإلكترون إلى المدار الثاني

السؤال الثامن

عند انتقال إلكترون ذرة هيدروجين من المستوى الطاقة الخامس الى مستوى الطاقة الثاني انبعث فوتون تردده $(5.06 \times 10^{14} \text{ Hz})$, اجب عما ياتي :
أ (محذوف)
ب (احسب ثابت ريدبرغ ؟

السؤال التاسع

اذا انتقل إلكترون في ذرة الهيدروجين من المستوى الطاقة الثالث الى المستوى الطاقة الاول . اجب عما ياتي :
أ (احسب الطاقة التي يشعها الإلكترون عند انتقاله بين المستويين .
ب (محذوف

السؤال العاشر

علل لكل مما يأتي :

ب (يمكن ملاحظة الطبيعة الموجودة للجسيمات الذرية ودون الذرية , بينما لا يمكن ملاحظتها للأجسام الجاهرية .

السؤال الحادي عشر

اكتب بالكلمات نص دي برولي , و عبر عنه بالرموز , و مبينا دلالة كل رمز فيه .

السؤال الثاني عشر

إذا انتقل إلكترون ذرة هيدروجين مثار من المستوى طاقة الرابع إلى المستوى طاقة الثاني . فاجب عما يأتي :

أولا : محذوف

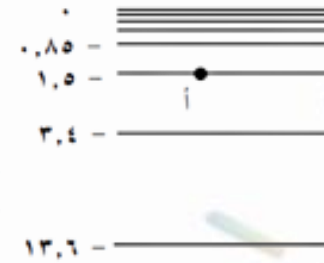
ثانيا : احسب كلا مما يأتي :

أ (الزخم الزاوي للإلكترون في مستوى الطاقة الرابع
ب (طاقة الفوتون المنبعث بوحدة (إلكترون فولت) .

السؤال الثالث عشر

الرسم المجاور يبين مخططا لمستويات الطاقة , مستعينا بالقيم المثبتة عليه :
 أ) ماذا يحدث للالكترون (أ) عندما ينتقل بين مستويين مختلفين من مستويات
 الطاقة ؟

ب) ماذا يمثل الاشارة السالبة في المقدار (13.6 eV) الكترون فولت ؟



السؤال الرابع عشر

افترض دي برولي وجود موجات مصاحبة لحركة الجسيمات المادية (موجات دي برولي)
 اكتب العلاقة الرياضية التي تحسب الطول الموجي لموجة دي برولي ؟؟

السؤال الخامس عشر

الالكترون ذرة هيدروجين مثار , في المستوى الثالث للطاقة , احسب :
 أ) مقدار الطاقة (بوحدة الالكترون فولت) اللازم اعطائها للالكترون ليغادر الذرة
 نهائيا .
 ب) محذوف .

السؤال السادس عشر

الالكترون ذرة الهيدروجين في المستوى الطاقة الثاني :
(أ) محذوف.

ب (احسب طاقة الفوتون المنبعث عند عودة الالكترون الى المستوى الاستقرار
ج (محذوف

السؤال السابع عشر

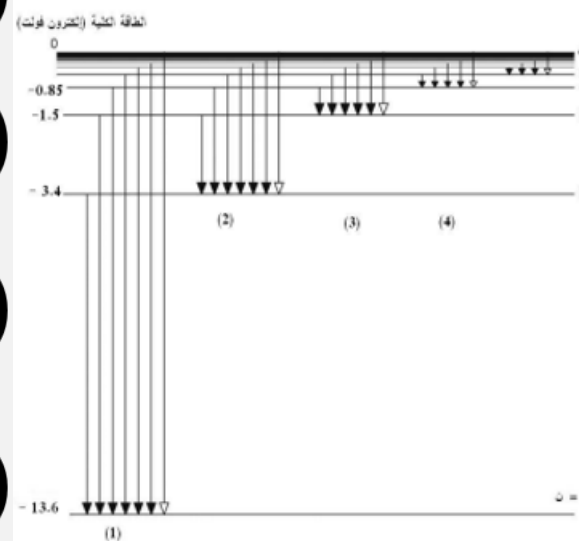
انتقال الكترون ذرة هيدروجين من المستوى الثاني الى مستوى طاقته (-0.85 eV)
(, احسب :
أ (محذوف
ب (الطاقة الفوتون الممتص عند انتقال الالكترون بين مستويين السابقين .

السؤال الثامن عشر ؟

اعطي الكترون ذرة هيدروجين طاقة مقدارها (25.5 eV) فانتقل الى مستوى الرابع :
 أ) احسب تردد الفوتون الممتص
 ب) محذوف .

السؤال التاسع عشر ؟

يوضح الشكل المجاور مخططا لمستويات الطاقة و متسلسلات خطوط طيف ذرة الهيدروجين .
 معتمدا على شكل و بياناته ,
 اجب عما ياتي :
 أ) محذوف
 ب) احسب اقصر طول موجي في المتسلسلة رقم (2) ؟
 ج) اذا انتقل الكترون من المستوى الذي طاقته (1.5) الى المستوى الذي طاقته (3.4) . فاحسب تردد الفوتون المنبعث



السؤال 20 ?

يوجد الكترون ذرة الهيدروجين في المستوى الاثارة الثالث . اجب عما ياتي :
أ) محذوف
ب) محذوف

السؤال 21 ?

يمتلك الكترون ذرة هيدروجين في احد المدارات طاقة كلية تساوي (٧ ج) 3.4- .
اجب عما ياتي :
أ) ما رقم المدار الموجود به الالكترون ؟
ب) ما معنى الاشارة السالبة في مقدار طاقة الالكترون ؟
ج) احسب تردد الالكترون عندما يعود الالكترون الى المستوى الاستقرار .
د) احسب الزخم الزاوي للالكترون في مستوى الاستقرار .

السؤال 22

لإلكترون ذرة هيدروجين مثار في المستوى الرابع للطاقة ، احسب الزخم الزاوي للإلكترون .

السؤال 23

إذا كان الزخم الزاوي لإلكترون ذرة هيدروجين في إحدى مستويات الطاقة يساوي $\frac{3h}{\pi}$ احسب الطاقة الكلية للإلكترون في هذا المستوى .

السؤال 24

إذا علمت أن الزخم الزاوي لإلكترون ذرة هيدروجين في مستوى ما يساوي $3.15 \times 10^{-34} \text{ kg m}^2/\text{s}$ احسب كل مما يأتي :
أ) رقم المستوى الذي يتواجد فيه الإلكترون .
ب) محذوف

السؤال 25

الكترن ذرة هيدروجين في مستوى طاقته ()
 (أ) ما رقم المدار الذي يوجد فيه الالكترن ؟

السؤال 26

يبين الشكل المجاور رسما تخطيطيا لمستويات الطاقة لذرة هيدروجين و عددا من خطوط الطيف لذرة الهيدروجين (س , ص , ع) , اجب عما ياتي :

(أ) محذوف

(ب) احسب طول الموجة الخط الطيفي (س) .

