

ذرة الهيدروجين هو (121) نانومترًا، فاجد:

أ. طاقة هذا الإشعاع.

ب. رقم المستوى الأعلى الذي عاد منه الإلكترون.

عدد الكم الرئيس لإلكترون ($n=3$):

3- عدد المستويات الفرعية المحتملة؟

ب. ما عدد الأفلاك في هذا المستوى؟

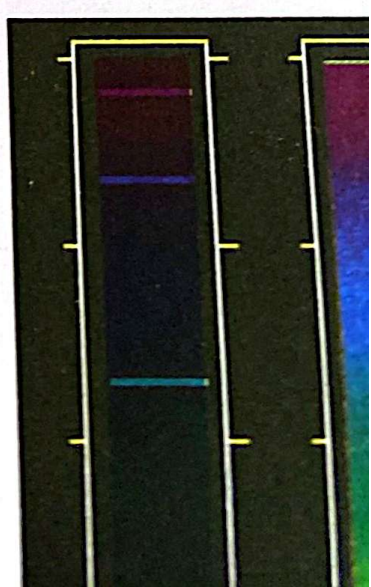
ج. ما السعة القصوى من الإلكترونات التي يمكن

أن يستوعبها هذا المستوى؟

د. ما قيم أعداد الكم الفرعية (l)؟

$$\begin{array}{c} s \\ l \\ e=0 \end{array} / \begin{array}{c} p \\ l \\ e=1 \end{array} / \begin{array}{c} d \\ l \\ e=2 \end{array}$$

27



ينتقل منه الإلكترون
الضوء الناجمة عن

هي ($0.21 R_H$) جول.

ولونه ضمن الطيف

ن.

مراجعة الوحدة

11. استنتج رمز المستوى الفرعي ذي القيم الكمية المبينة في كل من الحالتين الآتيتين:

2s

أ. $n=2, \ell=0$

4p

ب. $n=4, \ell=1$

12. أضغ دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة لكل جملة مما يأتي:

1. النموذج أو الافتراض الذي يشير إلى وجود خصائص موجية للإلكترون، هو:

أ. آراء بلانك وأينشتاين.

ب. نموذج رذر فورد.

ج. النموذج الميكانيكي الموجي.

د. نموذج بور.

2. الفكرة التي قدمها بور عن الذرة، هي:

أ. لكل فلك حجم، وشكل، واتجاه خاص به.

ب. طاقة الإلكترون لا تتغير ما لم يُغادر مستواه.

ج. للضوء طبيعة مزدوجة (مادية - موجية).

د. لكل مستوى سعة محددة من الإلكترونات.

3. الخاصية الفيزيائية المرتبطة بعدد الكم الفرعي، هي:

أ. معدل البعد عن النواة.

ب. الشكل العام للفلك.

ج. الاتجاه الفراغي للفلك.

د. اتجاه الغزل.

4. تتماثل أفلاك (p) الثلاثة ضمن المستوى الرئيس

الواحد نفسه في إحدى الخصائص الآتية ما عدا:

أ. الاتجاه الفراغي. ب. الشكل.

ج. الطاقة. د. السعة من الإلكترونات.

5. عدد الأفلاك الكلي في المستوى الرئيس

الثالث ($n=3$)، هو:

أ. (3) أفلاك. ب. (6) أفلاك.

ج. (9) أفلاك. د. (18) فلكاً.

6. أقصى عدد من الإلكترونات يستوعبه المستوى

الرئيس الخامس ($n=5$)، هو:

أ. (5) إلكترونات. ب. (10) إلكترونات.

ج. (25) إلكترونات. د. (50) إلكترونات.

7. يتحدد الاتجاه الفراغي للفلك بعدد الكم:

أ. الرئيس. ب. الفرعي.

ج. المغناطيسي. د. المغزلي.

8. عدد الكم الذي يحدد الاتجاه الفراغي للفلك، هو:

أ. الرئيس. ب. الفرعي.

ج. المغناطيسي. د. المغزلي.

9. أقصى عدد من الإلكترونات يستوعبه المستوى

الفرعي ($4f$)، هو:

أ. إلكترونات. ب. (10) إلكترونات.

ج. (6) إلكترونات. د. (14) إلكترونات.

10. الرمز الذي يتعارض مع مبدأ باولي، هو:

أ. $(3s^1)$. ب. $(4d^{12})$.

ج. $(2p^3)$. د. $(4f^{12})$.

11. عدد المستويات الفرعية المحتملة لوجود إلكترون

في المستوى الرئيس الثالث، هو:

أ. (3) مستويات. ب. (9) مستويات.

ج. (12) مستوى. د. (16) مستوى.

24/9/2025

* حل أسئلة واجبة الدرس 25

(ثلاث أسئلة)

1. عدد الكم الرئيسي 21

فوق 21

مغناطيسي 22

مغزلي 23

2. العدد الرئيسي يشير إلى المستويات الطاقة الرئيسية
المغناطيسي الاتجاه الفائق للفلك

3. 4 2 1 s p d f

4. 2 1 5

5. $2n^2$
 $2(5)^2 = 32e$

3. يجب استناداً لمبدأ باولي الاستبعاد
والزخم الزاوي المبدأ فهو بعدد يكتب من
فقرة عدد الكم المغزلي وبالأخص بحكي فإذا وجد
ثالث سيحدث تناقض مغناطيسي لأنه سيصبح لدينا $2e$
يدوران في نفس الاتجاه فيستنافون

لا يمكن أن يكون $l=2$

ب- يمكن نعم

$$n=l=3$$

$$h^2 = 9$$

$$h^2 = 9$$