

إعداد المعلمة : ولاء شعواطة

الوحدة الأولى : بنية الذرة وتركيبها



امتحان

السؤال الأول : اختر رمز الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1- أي العبارات الآتية صحيحة بالنسبة للطيف المرئي :

أ- تتراوح أطواله الموجية بين (350 - 800) نانو متر

ب- لا يمكن تمييزه بالعين المجردة

ج- (أ + ب)

2- أي العلماء الآتية استطاع أن يعرف الطبيعة الموجية المادية للضوء :

أ- ماكس بلانك ب- أنيشتاين ج- ثومسون د- (أ + ب)

3- أي الآتية يعبر عن المفهوم الآتي : (عدد القمم التي تمر بنقطة خلال ثانية) :

أ- طول الموجة ب- قمة الموجة ج- التردد

4- درس العالم بور ذرة :

أ- He ب- H ج- Ne

5- أعلى المستويات طاقة هو :

أ- K ب- L ج- Q

6- عندما يدور الإلكترون في المدار نفسه فإنه :

أ- يشع طاقة ب- يمتص طاقة ج- لا شيء مما ذكر



7- العلاقة بين الطول الموجي وطاقة الفوتون هي:

ب- طردية

أ- عكسية

8- أي الموجات الكهرومغناطيسية الآتية تستخدم في تصوير العظام :

ج- أمواج الميكرويف

ب- الأشعة السينية

أ- الأشعة فوق البنفسجية

9- تبلغ طاقة فوتون الضوء الذي تردده $(3 \times 10^{16} \text{ Hz})$:

ج- $J (26,52 \times 10^{-18})$

ب- $J (1,98 \times 10^{-17})$

أ- $J (19,89 \times 10^{-17})$

10- تبلغ طاقة المستوى اللانهائي (∞) في ذرة الهيدروجين :

ج- $J (0)$

ب- $J (10)$

أ- $J (100)$

11- تبلغ طاقة المستوى الرابع في ذرة الهيدروجين :

ج- $J (-0,14 \times 10^{-18})$

ب- $J (-0,24 \times 10^{-18})$

أ- $J (-0,54 \times 10^{-18})$

12- تبلغ طول موجة الفوتون بـ (nm) اللازم لإثارة ذرة هيدروجين مستقرة إلى المستوى الثالث :

ج- $\text{nm} (102)$

ب- $\text{nm} (2,93 \times 10^{-15})$

أ- $\text{nm} (1,94 \times 10^{-18})$

13- انتقل إلكترون ذرة الهيدروجين من المستوى الأول إلى المستوى الرابع فالطاقة اللازمة لنقل الإلكترون :

ج- $J (2,04 \times 10^{-18})$

ب- $\text{Hz} (2,04 \times 10^{-18})$

أ- $\text{nm} (2,04 \times 10^{-18})$

14- يمتص الإلكترون طاقة عندما تكون الذرة :

ب- مستقرة

أ- مثارة

15- نحصل على الذرة المثارة بعملية:

ج- (أ + ب)

ب- التفريغ الكهربائي

أ- التسخين

16- النانو متر يساوي :

أ- 10^{-6}

ب- 10^{-9}

ج- 10^{-12}

17- يقاس تردد الضوء بوحدة :

أ- nm

ب- j.s

ج- Hz

18- يحتوي فوتون الضوء على مقدار من الطاقة يتناسب :

أ- طردياً مع طول موجته

ب- عكسياً مع طول موجته

ج- طردياً مع سرعة الضوء

19- النموذج الذي وصف أن الذرة تتكون من نواة موجبة الشحنة وتدور عليها الإلكترونات :

أ- رذرفورد

ب- تومسون

ج- دالتون

20- الإلكترونين المتواجدين في الفلك s يتشابهوا في أعداد الكم ما عدا :

أ- l

ب- n

ج- m_l

د- m_s

21- عدد الكم الفرعي لـ 3p :

أ- 0

ب- 1

ج- 2

22- المستوى الفرعي الذي يتميز بالشكل المغزلي هو :

أ- s

ب- p

ج- d

23- عندما تكون (n = 4) يكون رمز المستوى الطاقة الرئيس هو :

أ- K

ب- L

ج- M

د- N



24- عدد الأفلاك في الغلاف الفرعي 3f :

ج- 7

ب- 5

أ- 3

السؤال الثاني : عرف ما يلي :

* الذرة :

* الطيف الكهرومغناطيسي :

* الفوتونات :

* الطيف الذري :

* مستوى الطاقة :

* الفلك :



السؤال الثالث : ميز بين الطيف المرئي و الطيف غير المرئي ؟

الطيف غير المرئي	الطيف المرئي	من حيث
		الأطوال الموجية
		التمييز بالعين المجردة
		مثال

السؤال الرابع : ميز بين العناصر الآتية من حيث لون الطيف ؟

الباريوم	البوتاسيوم	الصوديوم	
			لون الطيف



السؤال الخامس : عدد بعض استخدامات الموجات الكهرومغناطيسية الآتية ؟

* أشعة الميكرويف

* الأشعة السينية

السؤال السادس : عدد أهم بنود نموذج رذرفورد ؟

-1

-2

-3

السؤال التاسع : عدد أهم بنود نظرية بور ؟

-1

-2

-3

السؤال العاشر (ب) : علل ما يلي :

1- سبب تشتت الضوء بعد خروجه من المنشور ؟

2- تدرّج نموذج رذرفورد ؟

السؤال الحادي عشر : ضع إشارة (✓) أمام العبارة الصحيحة وإشارة (x) أمام العبارة الخاطئة :

1- () يقوم المنشور الزجاجي بتلوين الضوء بألوان الطيف السبعة

2- () تسقط الإلكترونات في النواة

3- () المستوى الفرعي 4s يملأ بالإلكترونات قبل المستوى 3d

4- () كلما ازدادت قيمة (n) ازداد بعد المستوى عن النواة

5- () تزداد طاقة المستوى بالابتعاد عن النواة

6- () السعة القصوى من الإلكترونات في المستوى الرئيس الثالث 18 إلكترون

7- () عدد إلكترونات ${}^{26}_{26}\text{Fe}^{+3}$ (29) إلكترون

8- () في الذرة المتعادلة كهربائياً يكون عدد البروتونات أكبر من عدد الإلكترونات

9- () يمكن أن يوجد إلكترونين في الذرة نفسها ، لهما نفس قيم أعداد الكم الأربعة

10- () السعة القصوى للغلاف الفرعي d (10) إلكترونات

11- () كلما زادت قيمة عدد الكم الرئيس زاد حجم الفلك

12- () ازدادت قيمة (n) قل بعد المستوى عن النواة

13- () المستوى الفرعي (p) يتكون من ثلاثة أفلاك متعامدة





مبادرات صقر الجنوب التعليمية

أول موقع تربوي في الأردن

يهتم بالتعليم والمعلم والطالب وكل ما يتعلق بالمهام المدرسية التي تشمل الخطط وتحليل المحتوى وأوراق الأعمال وخطط مدير المدرسة والإذاعة وغيرها للمدارس الأردنية ولكافة الصفوف والمباحث الدراسية بالإضافة للمواضيع الدينية والثقافية التكنولوجية ورامج الحاسوب المتنوعة

WWW.FACEBOOK.COM/JNOBJORDAN

WWW.FACEBOOK.COM/JNOBJORDAN

WWW.FACEBOOK.COM/JNOBJORDAN

www.jnob-jo.com