

الصف : العاشر \

لمادة الكيمياء

الاختبار القصير (١)

١ ﴿ نموذج شبه الذرة بالمجموعة الشمسية :

نموذج دالتون

نموذج طومسون

نموذج رذرفورد

نموذج بور

٢ ﴿ عدد تحت مستويات الطاقة في مستوى الطاقة السابع $n = 7$ هو :

6

7

4

5

٣ ﴿ تحتوي الدورة الثالثة بالجدول الدوري على :

32 عنصر

18 عنصر

عنصران

8 عناصر

١ ﴿ نموذج اعتمد في دراسته على طيف الانبعاث الخطي لذرة الهيدروجين :

نموذج دالتون

نموذج طومسون

نموذج رذرفورد

نموذج بور

٢ ﴿ يرمز لمستوى الطاقة الثالث بالرمز :

K

O

M

L

٣ ﴿ جدول رتب في العناصر على أساس الزيادة في الكتلة الذرية :

مندليف

الدوري الطويل

الدوري الحديث

موزلي

٢ ﴿ إذا كانت قيمة $n = 3$, $l = 2$ فهذا يدل على :

3s

3d

3p

4s

٣ ﴿ تحتوي الدورة الخامسة بالجدول الدوري على :

32 عنصر

18 عنصر

عنصران

8 عناصر

ب) لديك العنصران التاليان ($\frac{1}{2} \times 3$):

والمطلوب: $_{10}\text{Ne}$, $_{15}\text{P}$

١) الترتيب الالكتروني الكامل للعنصر $_{15}\text{P}$

٢) عدد الالكترونات المزدوجة في ذرة $_{10}\text{Ne}$

٣) قيم عدد الكم المغناطيسي لأفلاك تحت مستوى الطاقة الأخير في ذرة $_{15}\text{P}$

ب) لديك العنصران التاليان ($\frac{1}{2} \times 3$):

والمطلوب: $_{17}\text{Cl}$, $_{29}\text{Cu}$

١) الترتيب الالكتروني الكامل للعنصر $_{29}\text{Cu}$:

.....

٢) عدد الالكترونات المفردة في ذرة $_{17}\text{Cl}$

٣) قيمة عدد الكم الرئيسي لمستوى الطاقة الأخير في ذرة $_{17}\text{Cl}$

ب) لديك العنصران التاليان ($\frac{1}{2} \times 3$):

والمطلوب: $_{12}\text{Mg}$, $_{21}\text{Sc}$

١) الترتيب الالكتروني الكامل للعنصر $_{21}\text{Sc}$

٢) يختلف الالكترونان الموجودان في تحت المستوى $2s^2$ في ذرة $_{8}\text{O}$ في عدد الكم

٣) قيمة عدد الكم الرئيسي للمستوى الأخير في ذرة $_{21}\text{Sc}$