الاختبار القصير (١)　　لمادة الكيمياء　　الصف : العاشر \

١) نموذج شبه الذرة بالمجموعة الشمسية :

☐ نموذج بور　☐ نموذج رذرفورد　☐ نموذج طومسون　☐ نموذج دالتون

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

☐ 5　☐ 4　☐ 7　☐ 6

٣) تحتوي الدورة الثالثة بالجدول الدوري على :

☐ 8 عناصر　☐ عنصران　☐ 18 عنصر　☐ 32 عنصر

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

☐ نموذج بور　☐ نموذج رذرفورد　☐ نموذج طومسون　☐ نموذج دالتون

٢) يرمز لمستوى الطاقة الثالث بالرمز :

☐ L　☐ M　☐ O　☐ K

٣) جدول رتبت في العناصر على أساس الزيادة في الكتلة الذرية :

☐ موزلي　☐ الدوري الحديث　☐ الدوري الطويل　☐ مندليف

٢) إذا كانت قيمة $n = 3$, $\ell = 2$ فهذا يدل على :

☐ 4s　☐ 3p　☐ 3d　☐ 3s

٣) تحتوي الدورة الخامسة بالجدول الدوري على :

☐ 8 عناصر　☐ عنصران　☐ 18 عنصر　☐ 32 عنصر

ب) لديك العنصران التاليان (3 x ½):

$_{15}P$, $_{10}Ne$ والمطلوب :

١ ﴿ الترتيب الالكتروني الكامل للعنصر $_{15}P$ ..... $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^3$

٢ ﴿ عدد الالكترونات المزدوجة في ذرة $_{10}Ne$ 10

٣ ﴿ قيم عدد الكم المغناطيسي لأفلاك تحت مستوى الطاقة الأخير في ذرة $_{15}P$ ..... -1 , 0 , +1

ب) لديك العنصران التاليان (3 x ½):

$_{29}Cu$, $_{17}Cl$ والمطلوب :

١ ﴿ الترتيب الالكتروني الكامل للعنصر $_{29}Cu$:

$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^1\ 3d^{10}$

٢ ﴿ عدد الالكترونات المفردة في ذرة $_{17}Cl$ 1

٣ ﴿ قيمة عدد الكم الرئيسي لمستوى الطاقة الأخير في ذرة $_{17}Cl$ ..... n = 3

ب) لديك العنصران التاليان (3 x ½):

$_{21}Sc$, $_{12}Mg$ والمطلوب :

١ ﴿ الترتيب الالكتروني الكامل للعنصر $_{21}Sc$ ..... $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^1$

٢ ﴿ يختلف الالكترونان الموجودان في تحت المستوى $2s^2$ في ذرة $_8O$ في عدد الكم ..... المغزلي

٣ ﴿ قيمة عدد الكم الرئيسي للمستوى الأخير في ذرة $_{21}Sc$ ..... n = 4