

## أسئلة الفصل الثاني

### السؤال الأول:

ما عدد الأغلفة الفرعية وعدد الأفلاك في الغلاف الرئيس الثالث؟

### السؤال الثاني:

رتب الأغلفة الفرعية الآتية تبعاً لتزايد طاقتها:

6d , 5f , 5p , 5s , 4f , 4d , 4p

### السؤال الثالث:

ما رمز الغلاف الفرعي الذي له قيم أعداد الكم الآتية:

(أ)  $n = 3$  ,  $l = 0$  = صفر

(ب)  $n = 5$  ,  $l = 2$

### السؤال الرابع:

أي رموز الأغلفة الفرعية الآتية غير صحيح: 1 ؟ ولماذا؟  
3p , 3d , 3f , 4f , 2d , 3s

### السؤال الخامس:

أي مجموعات الأعداد الكميّة الآتية تُمثل إلكترونات في أحد أفلاك الذرة:

(أ)  $n = 2$  ,  $l = 1$  ,  $m_l = -1$  ,  $m_s = +0,5$

(ب)  $n = 1$  ,  $l = 1$  ,  $m_l = 0$  ,  $m_s = -0,5$

(ج)  $n = 1$  ,  $l = 0$  ,  $m_l = -2$  ,  $m_s = +0,5$

### السؤال السادس:

يسبق كلاً منها في الجدول الدوري.  $Al^{3+}$  ,  $Sc$  ,  $Cr^{3+}$  ,  $S^{2-}$  اكتب التوزيع الإلكتروني للدقائق:  $^{13}$  بدلالة الغاز النبيل الذي

### السؤال السابع:

ما عدد الإلكترونات المنفردة في كلٍّ من:



### السؤال الثامن:

ما العدد الذري لعنصر:

(أ) يقع في الدورة الثالثة والمجموعة السادسة ؟

(ب) يقع في الدورة الرابعة والمجموعة الخامسة ؟

(ج) ينتهي التوزيع الإلكتروني لأيونه الثنائي السالب بالغلاف الفرعي  $2p^6$  ؟

(د) ينتهي التوزيع الإلكتروني لأيونه الثنائي الموجب بالغلاف الفرعي  $3d^5$  ؟