

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:

$$l = 3 , n = 3 \text{ = صفر}$$

$$l = 2 , n = 5 \text{ (ب)}$$

السؤال الرابع:

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

السؤال الخامس:

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

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

$$m_s = -0,5 , m_l = 0 , l = 1 , n = 1 \text{ (ب)}$$

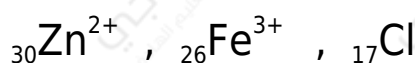
$$m_s = +0,5 , m_l = -2 , l = 0 , n = 1 \text{ (ج)}$$

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 $3d^5$ ؟