

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:

$$l = 3, n = 3 \text{ (أ) } = \text{صفر}$$

$$l = 2, n = 5 \text{ (ب)}$$

السؤال الرابع:

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

السؤال الخامس:

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

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

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

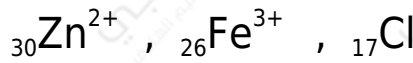
$$n = 1, l = 0, m_l = -2, m_s = +0,5 \text{ (ج)}$$

السؤال السادس:

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

السؤال السابع:

ما عدد الإلكترونات المنفردة في كلٍّ من:



السؤال الثامن:

ما العدد الذري لعنصر:

A) يقع في الدورة الثالثة والمجموعة السادسة ؟

B) 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 $3d^5$ ؟