

أسئلة مراجعة الدرس الأول

السؤال الأول:

الفكرة الرئيسة: أوضح المقصود بكل من: مبدأ أفباو، قاعدة هوند.

السؤال الثاني:

أدرس العناصر في الجدول الآتي، ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:

العنصر	O	Al	Cl	Co	As
العدد الذري	8	13	17	27	33

أ- أكتب التوزيع الإلكتروني للعناصر الوارد ذكرها في الجدول.

ب- أحدد رقم الدورة ورقم المجموعة لكل من هذه العناصر.

ج- أيّ العناصر يعدّ عنصراً انتقالياً؟ وأيها يعد عنصراً ممثلاً؟

د- O , Cl , Co - أحدد عدد الإلكترونات المنفردة في كل عنصر من العناصر الآتية:

هـ- Cl - أستنتج العدد الذري لعنصر يقع في الدورة الرابعة ومجموعة العنصر .

و- O - أستنتج العدد الذري لعنصر يقع في المجموعة الثالثة ودورة العنصر .

ز- Al^{3+} , As^{3-} - أكتب التوزيع الإلكتروني لكل من الأيونين: .

السؤال الثالث:

أحدد العدد الذري لعنصر ينتهي التوزيع الإلكتروني لأيونه الثنائي السالب بالمستوى p^6 الفرعي 3 .

السؤال الرابع:

أحدد العدد الذري لعنصر ينتهي التوزيع الإلكتروني لأيونه الثلاثي الموجب بالمستوى

d⁴ الفرعي 3 .

