

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

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

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

d<sup>4</sup> الفرعي 3 .

