

أسئلة المحتوى وإجاباتها

التوزيع الإلكتروني للذرات

أتحقق صفحة (36):

1- أكتب التوزيع الإلكتروني لسبعة إلكترونات على أفلاك d الخمسة بحسب قاعدة هوند، محدداً عدد الإلكترونات المنفردة.



2- أرتب المستويات الفرعية الآتية تصاعدياً وفق طاقتها:

5p, 3d, 6p, 5d, 7p

$$7p > 6p > 5d > 5p > 3d$$

3- أكتب التوزيع الإلكتروني بدلالة الغاز النبيل لكل من الذرتين:

N (عدد الذري 7) ، و Si (عدد الذري 14).



أتحقق صفحة (40):

A أكتب التوزيع الإلكتروني للعنصر الذي يقع في المجموعة الثانية ، والدورة الرابعة.



A بما أن العنصر هو أحد عناصر المجموعة الثانية ، فإن الفلك الخارجي s^2 ، ولأن الدورة الرابعة تشير إلى رقم المستوى $n = 4$ ؛ فإن الفلك الأخير $4s^2$ ، وإن الأفلاك التي تسبقه تملأ، فيصبح توزيعه الإلكتروني $4s^2 [\text{Ar}]$ ، وعدده الذري 20.

أتحقق صفحة (43):

أكتب التوزيع الإلكتروني لكل من الأيونات الآتية:

