أسئلة المحتوى وإجاباتها

التوزيع الإلكتروني للذرات

أتحقق صفحة (33):

أكتب التوزيع الإلكتروني بدلالة الغاز النبيل لكل من الذرتين:

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

N: [He] $2s^2$ $2p^3$

Si: [Ne] $3s^2$ $3p^2$

أتحقق صفحة (36):

أكتب التوزيع الإلكتروني للعنصر الذي عدده الذري 16.

X: [Ne] $3s^2$ $3p^6$

أتحقق صفحة (37):

أكتب التوزيع الإلكتروني لكل من الأيونات الآتية:

$_{20}Ca^{2+}$ ، $_{16}S^{2-}$

$_{20}Ca^{2+}$: $1s^2$ $2s^2$ $2p^6$ $3s^2$ $3p^6$

$_{16}S^{2-}$: $1s^2$ $2s^2$ $2p^6$ $3s^2$ $3p^6$