

قاعدة الثمانية ، الحجم الذري ، طاقة التأين ، الكهروسالبية

١. هي الطاقة اللازمة لإنتزاع إلكترون من ذرة العنصر في الحالة الغازية
٢. تنص على أن الذرة تكتسب الإلكترونات أو تخسرها أو تشارك بها لتحصل على ثمانية الكترونات تكافؤ في مجال طاقتها الأخير
٣. مدى قابلية ذرات العنصر على جذب الإلكترونات في الرابطة الكيميائية
٤. هو مقدار اقتراب ذرة من ذرة أخرى مجاورة لها

السؤال الثاني :

أ- حدد رقم الدورة ورقم المجموعة للعناصر الآتية :

١. ${}_{11}\text{Na}$ رقم الدورة..... رقم المجموعة.....

٢. ${}_{13}\text{Al}$ رقم الدورة..... رقم المجموعة.....

ب- حدد ، دون الرجوع إلى الجدول الدوري ، المجموعة والدورة التي تنتمي إليها ذرات العناصر ذات التوزيع الإلكتروني الآتي:

٣. a. $[\text{Ne}] 3\text{S}^2$ في الدورة والمجموعة

٤. b. $[\text{He}] 2\text{S}^2$ في الدورة والمجموعة

٥. c. $[\text{Kr}] 5\text{S}^2$ في الدورة والمجموعة