أسئلة إضافية

السؤال الأول:

ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة في الفقرات الآتية:

1. Kعدد إلكترونات التكافؤ في ذرة البوتاسيوم 19 :

أ- 1

ب- 2

ج- 9

د- 19

2. يُسمى مجموع البروتونات والنيوترونات:

أ- التكافؤ.

ب- العدد الذري.

ج- العدد الكتلي.

د- التوزيع الإلكتروني.

3. سعة مستوى الطاقة الرئيس الثالث من الإلكترونات:

أ- 3

ب- 6

ج- 9

د- 18

4. إذا كان العدد الذري لعنصر الفلور (9)، والعدد الكتلي له (19)، فإن عدد النيوترونات في ذرته يساوي:

أ- 9

ب- 10

ج- 19

د- 28

5. إذا كان العدد الذري للعناصر الآتية (س ، ص ، ع) هي على الترتيب (12 ، 14 ، 17) فإن أكثرها عدداً في مستويات الطاقة هو العنصر:

أ- س.

ب- ص.

ج- ع.

د- جميعها له العدد نفسه من المستويات.

6. إذا افترضنا أن العدد الذري لعنصر ما هو Z ، والعدد الكتلي له M ، فإن عدد النيوترونات يساوي:

أ- Z
ب- M
ج- Z-M
د- Z+M