

أسئلة الفصل الأول

السؤال الأول:

اختر ما يناسب التعابير الآتية:

1- الإلكترون الأكثر استقراراً هو الإلكترون الموجود في:

أ- مستوى الطاقة الرئيسي الرابع.

ب- مستوى الطاقة الرئيسي الثالث.

ج- مستوى الطاقة الرئيسي الثاني.

2- مستوى الطاقة الرئيسي الذي يستوعب على عدد أكثر من الإلكترونات من المستويات الآتية هو:

أ- مستوى الطاقة الرئيسي الأول.

ب- مستوى الطاقة الرئيسي الثاني.

ج- مستوى الطاقة الرئيسي الثالث.

3- $n=2$ مستوى الطاقة الرئيسي الثاني () يحتوي على أقصى عدد من الإلكترونات مقداره:

أ- 32 إلكترون.

ب- 18 إلكترون.

ج- 8 إلكترون.

4- مستوى الطاقة الثانوي يحتوي على عدد من الأوربتالات مقداره:

أ- 3 أوربتال.

ب- 7 أوربتال.

ج- 5 أوربتال.

5- في مستوى الطاقة الثانوي ست إلكترونات يمكن ترتيبها حسب قاعدة هوند

كالآتي:

أ -	↑↓	↑	↑	↑	↑
ب -	↑↓	↑↓	↑↓		
ج -	↑	↑	↑	↑	↑↓

6- مستوى الطاقة الرئيسي الثالث يحتوي على عدد من الأوربتالات مقداره:

أ- 4 أوربتال.

ب- 9 أوربتال.

ج- 16 أوربتال.

7- لذرة عنصر ترتيب إلكتروني حسب تدرج مستويات الطاقة الثانوية كالآتي: $1s^2 2s^2 2p^3$ لذا فإن العدد الذري للعنصر مقداره:

أ- 5

ب- 4

ج- 7