

لاحظ الجدول الآتي :

العنصر	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne
عدد ذري	3	4	5	6	7	8	9	10

بالاعتماد على الجدول السابق اختر الإجابة الصحيحة :

١. العنصر الموجود في الطبيعة على شكل غازات أحادية الجانب (منفردة):

أ	N	ب	O	ج	F	د	Ne
---	---	---	---	---	---	---	----

٢. العنصر الذي نصف قطره أيونه أصغر من نصف قطره ذرته:

أ	C	ب	F	ج	Li	د	Ne
---	---	---	---	---	----	---	----

٣. العنصر الذي تكون شحنته أيونه (3^+) ثلاثي موجب:

أ	Be	ب	B	ج	N	د	O
---	----	---	---	---	---	---	---

٤. العنصر الذي ينتمي إلى العناصر القلوية الترابية:

أ	Ca	ب	F	ج	Li	د	Ne
---	----	---	---	---	----	---	----

٥. العنصر الذي نصف قطره أيونه أكبر من نصف قطره ذرته:

أ	Be	ب	F	ج	Li	د	Ne
---	----	---	---	---	----	---	----

٦. العنصر الذي ينتمي إلى فصيلة الهالوجينات:

أ	C	ب	F	ج	Li	د	Ne
---	---	---	---	---	----	---	----

٧. العنصر الأقل تأين:

أ	Be	ب	F	ج	B	د	Ne
---	----	---	---	---	---	---	----

٨. العنصر ذو نصف القطر الذري الأصغر:

أ	Be	ب	B	ج	Li	د	Ne
---	----	---	---	---	----	---	----

٩. العنصر الأقل ألفة إلكترونية:

أ	Be	ب	Li	ج	B	د	Ne
---	----	---	----	---	---	---	----

١٠. العنصر الأكثر كهروسلبية:

أ	Li	ب	F	ج	B	د	Ne
---	----	---	---	---	---	---	----

١١. العنصر الذي ذرته أكبر حجماً:

أ	Be	ب	O	ج	B	د	N
---	----	---	---	---	---	---	---

١٢. عنصر النتروجين تحوي سويته الطاقية الأساسية الخارجية (السطحية):

أ	7 إلكترونات	ب	6 إلكترونات	ج	5 إلكترونات	د	4 إلكترونات
---	-------------	---	-------------	---	-------------	---	-------------

١٣. العنصر الذي سويته الطاقية الفرعية (2p) مُمتلئة بستة إلكترونات:

أ	C	ب	O	ج	F	د	Ne
---	---	---	---	---	---	---	----

١٤. التوزع الإلكتروني لعنصر النيون (Ne) يطابق التوزع الإلكتروني للأيون:

أ	Fe	ب	Li	ج	O	د	Ne
---	----	---	----	---	---	---	----

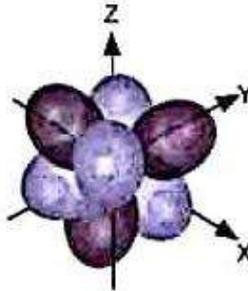
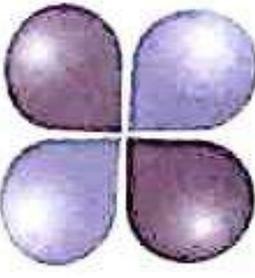
١٥. التوزع الإلكتروني لذرة عنصر الكربون:

أ	$1s^2 2s^1 2p^3$	ب	$1s^2 2s^2 2p^2$	ج	$1s^1 2s^1 2p^4$	د	$1s^2 2s^2 3p^2$
---	------------------	---	------------------	---	------------------	---	------------------

١٦. عدد الإلكترونات العزباء في ذرة الأكسجين:

أ	8	ب	2	ج	6	د	4
---	---	---	---	---	---	---	---

١٧. السوية الطاقية الفرعية (s) في ذرة الليثيوم (Li) شكل المحط الإلكتروني لها:

أ		ب		ج		د	
---	---	---	--	---	---	---	---

١٨. المحط الإلكتروني في ذرة الكربون (C) الذي شكله مغزلان يلتقيان بالرأس:

أ	s	ب	p	ج	d	د	f
---	---	---	---	---	---	---	---

١٩. التوزع الإلكتروني $[He] 2s^2 2p^3$ لعنصر:

أ	O	ب	N	ج	B	د	Li
---	---	---	---	---	---	---	----

انتهت الأسئلة