

اختراري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

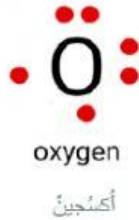
1. لماذا تحتوي هذه الذرات الثلاث على ثمانية إلكترونات تكافؤ في مستوى الطاقة الخارجي ؟



- a. لأنها عناصر مستقرة و توجد في المجموعة 16 و تسمى بالغازات .
b. لأنها عناصر مستقرة و توجد في المجموعة 18 و تسمى بالغازات النبيلة .
c. لأنها عناصر مستقرة و توجد في المجموعة 17 و تسمى بالهالوجينات .
d. لأنها عناصر غير مستقرة و توجد في المجموعة 17 و تسمى بالغازات النبيلة .

2. لماذا لا تتفاعل الغازات النبيلة بسهولة ؟

- a. لأن لها 7 إلكترونات تكافؤ و هي عناصر غير مستقرة .
b. لأنها تحتوي على 6 إلكترونات تكافؤ فقط .
c. لأن مستوى الطاقة الأخير لها ممتلئ ، و هي عناصر مستقرة .
d. لأنها توجد في المجموعة رقم 8 بالجدول الدوري ، و هي عناصر مستقرة .



3. ما الفرق بين النيون Ne و الأكسجين O ؟

- a. النيون عنصر مستقر ، بينما الأكسجين عنصر غير مستقر .
b. العدد الذري للنيون 8 و العدد الذري للأكسجين 6 .
c. ينتمي النيون إلى المجموعة 8 ، بينما ينتمي الأكسجين إلى المجموعة 6 .
d. النيون عنصر غير مستقر ، بينما الأكسجين عنصر مستقر .

4. توجد الذرات المستقرة في المجموعة من الجدول الدوري .

الجدول الدوري للعناصر

1	2	13	14	15	16	17	18
H	He	B	C	N	O	F	Ne
Li	Be	Al	Si	P	S	Cl	Ar
Na	Mg	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru
Cs	Ba	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir
Fr	Ra	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt

1 .a

18 .b

1 إلى 17 .c

1 إلى 18 .d

5. توجد الذرات غير المستقرة في المجموعة من الجدول الدوري .

الجدول الدوري للعناصر

1	2	13	14	15	16	17	18
H	He	B	C	N	O	F	Ne
Li	Be	Al	Si	P	S	Cl	Ar
Na	Mg	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru
Cs	Ba	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir
Fr	Ra	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt

1 .a

18 .b

1 إلى 17 .c

1 إلى 18 .d

6. ما الغاز النبيل الذي يمتلك إلكترونين فقط في مستوى الطاقة الخارجي ؟

الجدول الدوري للعناصر

H	He	B	C	N	O	F	Ne
Li	Be	Al	Si	P	S	Cl	Ar
Na	Mg	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru
Cs	Ba	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir
Fr	Ra	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt

a. الهيدروجين .

b. الأكسجين .

c. الأرجون .

d. الهيليوم .

