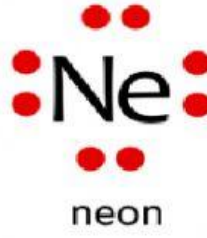
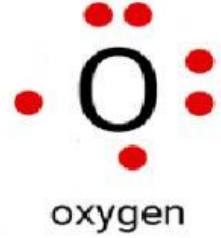


اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1. ما الفرق بين النيون Ne و الأكسجين O ؟



نيون



أكسجين

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

2. ما الذي عليك معرفته لرسم التمثيل النقطي للإلكترونات ؟



- الكتلة الذرية .
- عدد النيوترونات .
- إلكترونات التكافؤ .
- العدد الكلي للإلكترونات .

3. ما الغاز المستقر الذي يمتلك إلكترونين تكافؤ فقط في مستواه الخارجي ؟

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
H	He											B	C	N	O	F	Ne
Li	Be											Al	Si	P	S	Cl	Ar
Na	Mg											Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At
Cs	Ba		Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
Fr	Ra		Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og

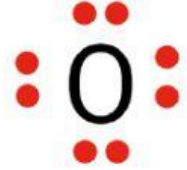
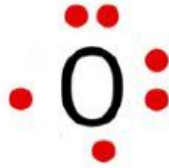
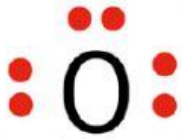
c. الأرجون

a. الهيدروجين

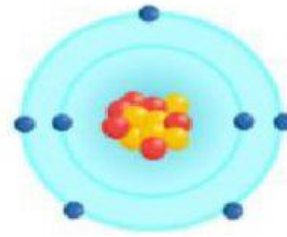
d. الهيليوم

b. الأكسجين

4. يوجد الأكسجين في المجموعة رقم 16 ، ما التمثيل النقطي الصحيح للأكسجين ؟



5. ما الفرق بين النموذجين ؟



A



B

a. يوضح النموذج A العدد الكلي للإلكترونات ، بينما يوضح النموذج B عدد إلكترونات التكافؤ .

b. يوضح النموذج A عدد إلكترونات التكافؤ ، بينما يوضح النموذج B العدد الكلي للإلكترونات .

c. يوضح كلا النموذجين عدد إلكترونات التكافؤ .

d. يوضح كلا النموذجين العدد الكلي للإلكترونات .