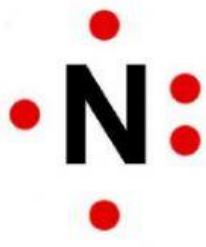
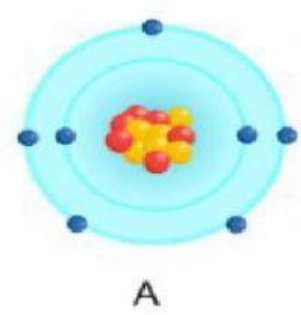
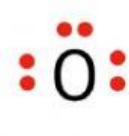
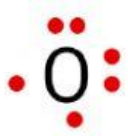
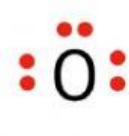
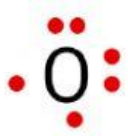
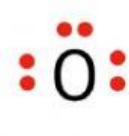
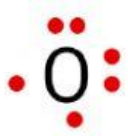


الهدف		ما خطوات رسم التمثيل النقطي للإلكترونات؟													
اسم الطالبة - الصف		الثامن /													
1	ما الذي عليك معرفته لرسم التمثيل النقطي للإلكترونات؟														
															
		A. الكتلة الذرية. B. عدد النيوترونات. C. عدد إلكترونات التكافؤ. D. العدد الكلي للإلكترونات.													
2	ما الفرق بين النموذجين؟														
		 													
		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.													
3	ما التمثيل النقطي الصحيح لإلكترونات للأكسجين O ، أحد عناصر المجموعة 16 ؟														
		<table><tr><td></td><td></td><td></td><td></td></tr><tr><td>أ</td><td>ب</td><td>ج</td><td>د</td></tr><tr><td></td><td></td><td></td><td></td></tr></table>						أ	ب	ج	د				
أ	ب	ج	د												
															

4 كم عدد الروابط التي يمكن أن تكونها ذرة النيتروجين N ؟



0 .A

1 .B

3 .C

4 .D

5 كم عدد الروابط التي يمكن أن تكونها ذرة الأرجون Ar ؟



0 .A

1 .B

3 .C

4 .D

6 كم عدد الروابط التي يمكن أن تكونها ذرة البوتاسيوم K ؟



0 .A

1 .B

3 .C

4 .D

7 حدد الذرة المستقرة فيما يلي :

أ	ب	ج	د

8 حدد الذرة غير المستقرة فيما يلي :

أ	ب	ج	د