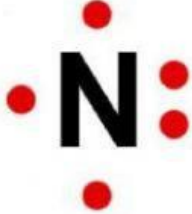
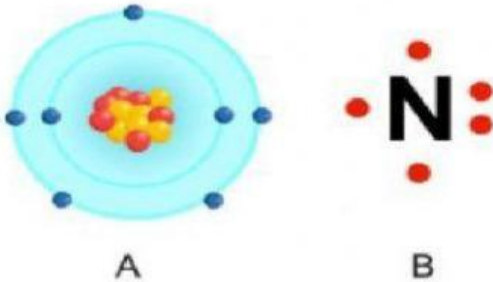
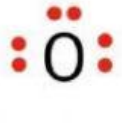
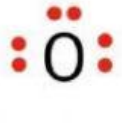
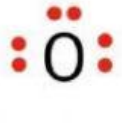


الهدف		ما خطوات رسم التمثيل النقطي للإلكترونات؟									
اسم الطالبة - الصف		الثامن /									
1	ما الذي عليك معرفته لرسم التمثيل النقطي للإلكترونات؟										
											
		A. الكتلة الذرية. B. عدد النيوترونات. C. عدد إلكترونات التكافؤ. D. العدد الكلي للإلكترونات.									
2	ما الفرق بين النموذجين؟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