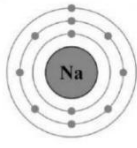
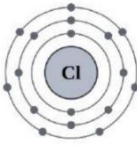
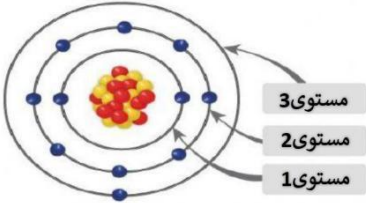
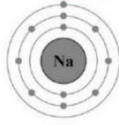




الهدف	كيف نحسب عدد إلكترونات التكافؤ للذرات؟	
	الاسم	الصف
1	ما العدد الأقصى من الإلكترونات التي يستوعبها مستوى الطاقة الأول؟	2 .A 4 .B 6 .C 8 .D
2	ما العدد الأقصى من الإلكترونات التي يستوعبها مستوى الطاقة الثاني؟	2 .A 4 .B 6 .C 8 .D
3	يمتلك الصوديوم 11 إلكترون ، ويحتوي على إلكترون واحد في مستوى الطاقة الخارجي، ماذا يسمى هذا الإلكترون ؟ A. الإلكترون السالب. B. الإلكترون القريب. C. إلكترون التكافؤ. D. الإلكترون الأخير.	
4	يحتوي الكلور على 7 إلكترونات تكافؤ ، لأي مجموعة ينتمي؟ 18 .A 17 .B 7 .C 2 .D	
5	يحتوي كل من السيليكون Si والكربون C على 4 إلكترونات تكافؤ ، لذلك كلاهما: A. من الفلزات. B. مستقران. C. ينتميان إلى المجموعة رقم 4 D. ينتميان إلى المجموعة رقم 14	
6	أين توجد إلكترونات التكافؤ في الذرة ؟ A. في النواة B. مستوى الطاقة الأول C. مستوى الطاقة الثاني D. مستوى الطاقة الثالث	
7	تحتوي ذرة الصوديوم على 11 إلكترون ، ما عدد إلكترونات التكافؤ في ذرة الصوديوم؟ 2 .A 8 .B 11 .C 1 .D	
8	يوجد الأرجون Ar في المجموعة 18 ، كم عدد إلكترونات التكافؤ التي يحتوي عليها ؟ 2 .A 8 .B 18 .C 20 .D	
9	كم عدد إلكترونات التكافؤ في ذرة الأكسجين التي تقع في المجموعة 16 ؟ 2 .A 6 .B 8 .C 24 .D	
10	كم عدد إلكترونات التكافؤ في ذرة الهيليوم التي تقع في المجموعة 18 ؟ 2 .A 6 .B 8 .C 24 .D	