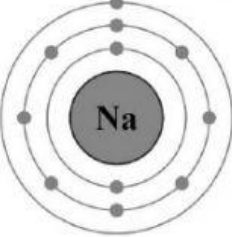
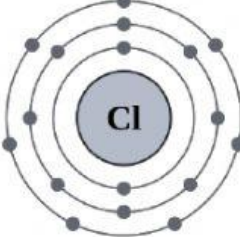
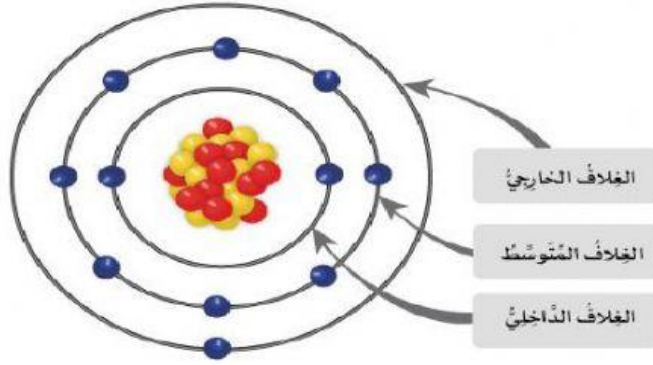


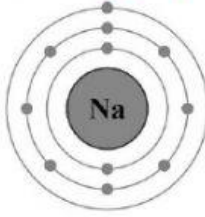
الهدف	كيف نحسب عدد إلكترونات التكافؤ للذرات؟
اسم الطالبة - الصف	الثامن /
1 ما العدد الأقصى من الإلكترونات التي يستوعبها مستوى الطاقة الأول؟ A. 2 B. 4 C. 6 D. 8	
2 ما العدد الأقصى من الإلكترونات التي يستوعبها مستوى الطاقة الثاني؟ A. 2 B. 4 C. 6 D. 8	
3 يمتلك الصوديوم 11 إلكترون ، ويحتوي على إلكترون واحد في مستوى الطاقة الخارجي، ماذا يُسمى هذا الإلكترون ؟ A. الإلكترون السالب. B. الإلكترون القريب. C. إلكترون التكافؤ. D. الإلكترون الأخير.	
4 يحتوي الكلور على 7 إلكترونات تكافؤ ، لأي مجموعة ينتمي؟ A. 18 B. 17 C. 7 D. 2	
5 يحتوي كل من السيليكون Si و الكربون 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 ؟



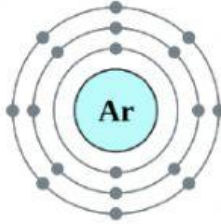
- A. في النواة.
B. في الغلاف الخارجي.
C. في الغلاف الداخلي.
D. في الغلاف المتوسط.

7 تحتوي ذرة الصوديوم على 11 إلكترون ، ما عدد إلكترونات التكافؤ في ذرة الصوديوم ؟



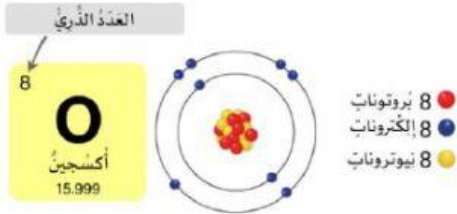
- A. 2
B. 8
C. 11
D. 1

8 يوجد الأرجون Ar في المجموعة 18 ، كم عدد إلكترونات التكافؤ التي يحتوي عليها ؟



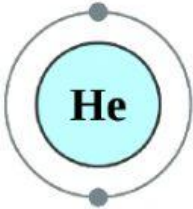
- A. 2
B. 8
C. 18
D. 20

9 كم عدد إلكترونات التكافؤ في ذرة الأكسجين التي تقع في المجموعة 16 ؟



- A. 2
B. 6
C. 8
D. 24

10 كم عدد إلكترونات التكافؤ في ذرة الهيليوم التي تقع في المجموعة 18 ؟



- A. 2
B. 6
C. 8
D. 24