الهدف	كيف نحسب عدد إلكترونات التكافؤ للذرات؟	
اسم الطالبة - الصف		الثامن /

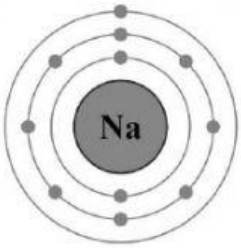
1 ما العدد الأقصى من الإلكترونات التي يستوعبها مستوى الطاقة الأول؟

A. 2
B. 4
C. 6
D. 8

2 ما العدد الأقصى من الإلكترونات التي يستوعبها مستوى الطاقة الثاني؟

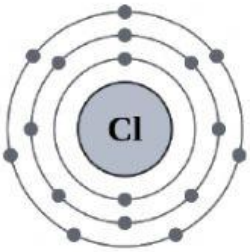
A. 2
B. 4
C. 6
D. 8

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؟



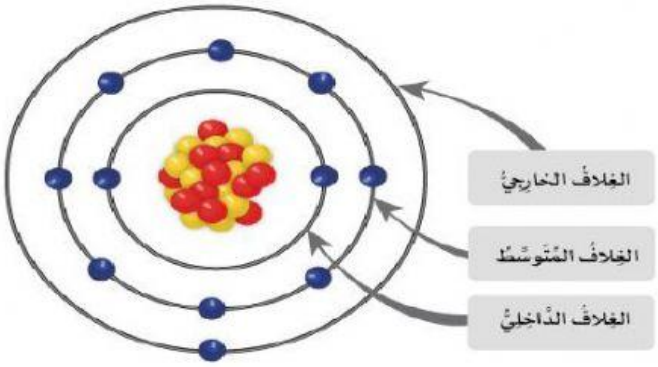
A. 18
B. 17
C. 7
D. 2

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

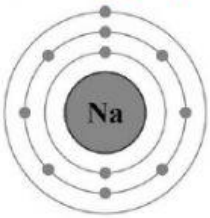
almheiri
LIVEWORKSHEETS

6 **أين توجد إلكترونات التكافؤ في الذرة ؟**



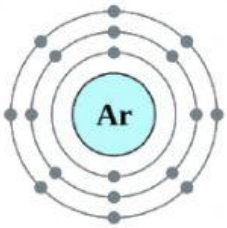
A. في النواة.
B. في الغلاف الخارجي.
C. في الغلاف الداخلي.
D. في الغلاف المتوسط.

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



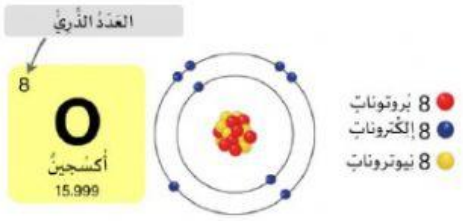
A. **2**
B. **8**
C. **11** .
D. **1**

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



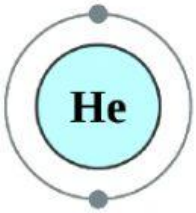
A. **2**
B. **8**
C. **18**
D. **20**

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**

almheiri
LIVEWORKSHEETS