الهدف	كيف نحسب عدد إلكترونات التكافؤ للذرات؟
الاسم	الصف

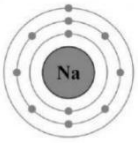
1 ما العدد الأقصى من الإلكترونات التي يستوعبها مستوى الطاقة الأول؟

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

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

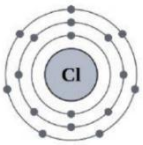
A. 2
B. 4
C. 6
D. 8

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؟

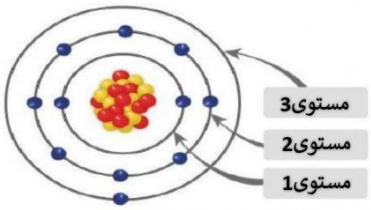


A. 18
B. 17
C. 7
D. 2

5 يحتوي كل من السيليكون Si و الكربون C على 4 إلكترونات تكافؤ ، لذلك كلاهما:

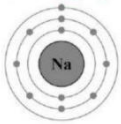
A. من الفلزات.
B. مستقران.
C. ينتميان إلى المجموعة رقم 4
D. ينتميان إلى المجموعة رقم 14

6 أين توجد إلكترونات التكافؤ في الذرة ؟



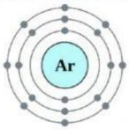
A. في النواة
B. مستوى الطاقة الأول
C. مستوى الطاقة الثاني
D. مستوى الطاقة الثالث

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



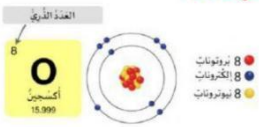
A. 2
B. 8
C. 11 .
D. 1

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



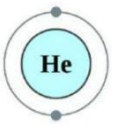
A. 2
B. 8
C. 18
D. 20

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

LIVEWORKSHEETS