مدرسة الزوراء 1 للتعليم الأساسي ح2 — العلوم للصف الثامن / درس 2.1 ف1

مجلس 2 -نطاق 6 — Exit Card 8

اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

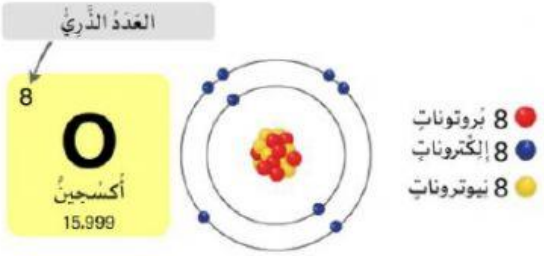
1. كيف يمكن إيجاد إلكترونات التكافؤ باستخدام الجدول الدوري ؟

a. باستخدام عدد النيوترونات .
c. باستخدام رقم المجموعة .
b. باستخدام رقم الدورة .
d. باستخدام الكتلة الذرية .

2. يحتوي كل من السيليكون و الكربون على 4 إلكترونات تكافؤ ، لذلك كلاهما ...

a. من الفلزات .
c. ينتميان إلى المجموعة رقم 4 .
b. مستقران .
d. ينتميان إلى المجموعة رقم 14 .

3. تحتوي ذرة الأكسجين على ..... إلكترونات تكافؤ .



a. 2
c. 4
b. 6
d. 8

4. يوجد الليثيوم في المجموعة رقم .....، وهو يحتوي على إلكترون تكافؤ واحد .

1 — 2 — 13 — 18

5. يوجد الأرجون في المجموعة رقم 18 وهو يحتوي على ..... إلكترونات تكافؤ.

1 — 8 — 13 — 18

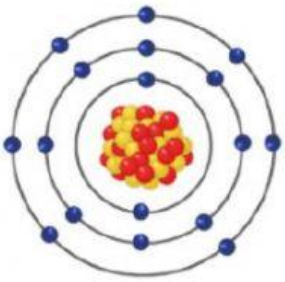
6. ما العدد الأقصى من الإلكترونات التي يمكن أن يستوعبها مستوى الطاقة الثاني ؟

2 4 6 8

7. يمتلك الصوديوم 11 إلكتروناً ، ويحتوي على إلكترون واحد فقط في مستوى الطاقة الخارجي ، ماذا يُسمى هذا الإلكترون ؟

a. الإلكترون السالب .
c. الإلكترون القريب .
b. الإلكترون الأخير .
d. إلكترون التكافؤ .

8. يحتوي الكلور على 7 إلكترونات تكافؤ ، لأي مجموعة ينتمي ؟

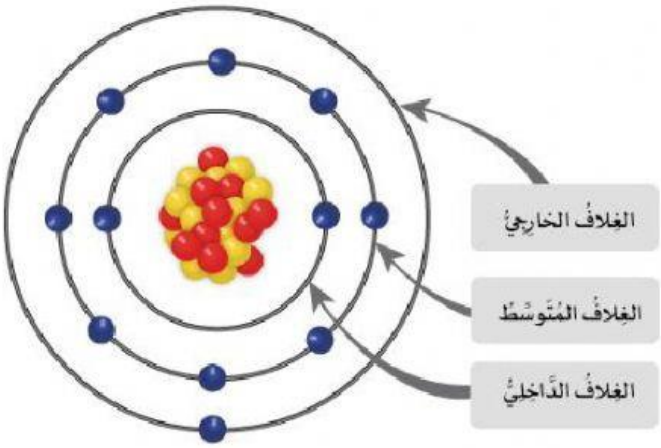


a. مجموعة 2
c. مجموعة 17
b. مجموعة 7
d. مجموعة 18

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

2 8 1 11

10. أين توجد إلكترونات التكافؤ في الذرة ؟



a. في النواة .
b. في الغلاف الخارجي .
c. في الغلاف الأقرب إلى النواة .
d. في الغلاف الداخلي .

almheiri