



Exit Card 8

مجلس 2 -نطق 6

اختر أي الإجابة الصحيحة فيما يلي :



1. كيف يمكن إيجاد الكترونات التكافؤ باستخدام الجدول الدوري ؟

a. باستخدام رقم المجموعة . c. باستخدام رقم المجموعة .

b. باستخدام عدد النيوترونات . 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 .

4 .c 2 .a

8 .d 6 .b

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

18 13 2 1

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

18 13 8 1

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

8

6

4

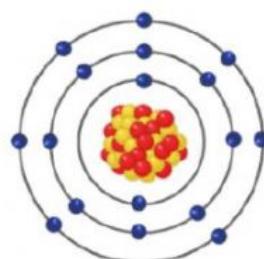
2

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

الإلكترون ؟

a. الإلكترون السالب . c. الإلكترون القريب .

b. الإلكترون التكافؤ . d. الإلكترون الأخير .



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

a. مجموعة 2 c. مجموعة 17

b. مجموعة 7 d. مجموعة 18



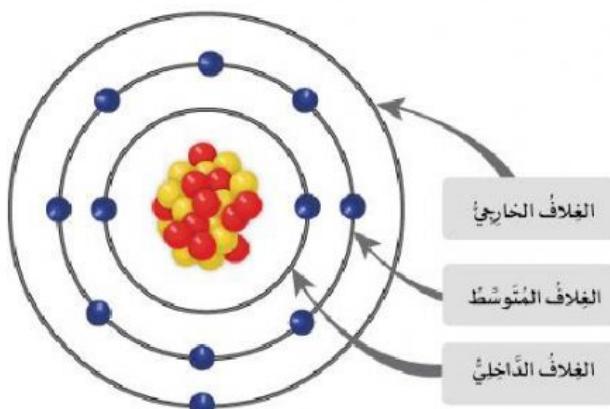
2

8

1

11

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



10. أين توجد الإلكترونات التكافؤ في الذرة ؟

a. في النواة .

b. في الغلاف الخارجي .

c. في الغلاف الأقرب إلى النواة .

d. في الغلاف الداخلي .