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

مجلس 2 -نطاق 6 — Exit Card 10

اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1. لماذا تحتوي هذه الذرات الثلاث على ثمانية إلكترونات تكافؤ في مستوى الطاقة الخارجي ؟

a. لأنها عناصر مستقرة و توجد في المجموعة 16 و تسمى بالغازات .

b. لأنها عناصر مستقرة و توجد في المجموعة 18 و تسمى بالغازات النبيلة .

c. لأنها عناصر مستقرة و توجد في المجموعة 17 و تسمى بالهالوجينات .

d. لأنها عناصر غير مستقرة و توجد في المجموعة 17 و تسمى بالغازات النبيلة .

2. لماذا لا تتفاعل الغازات النبيلة بسهولة ؟

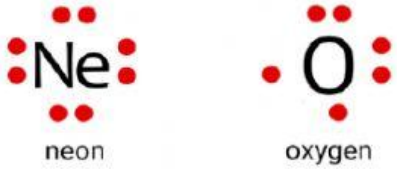
a. لأن لها 7 إلكترونات تكافؤ و هي عناصر غير مستقرة .

b. لأنها تحتوي على 6 إلكترونات تكافؤ فقط .

c. لأن مستوى الطاقة الأخير لها ممتلئ ، و هي عناصر مستقرة .

d. لأنها توجد في المجموعة رقم 8 بالجدول الدوري ، وهي عناصر مستقرة .

3. ما الفرق بين النيون Ne و الأكسجين O ؟



a. النيون عنصر مستقر ، بينما الأكسجين عنصر غير مستقر .

b. العدد الذري للنيون 8 و العدد الذري للأكسجين 6 .

c. ينتمي النيون إلى المجموعة 8 ، بينما ينتمي الأكسجين إلى المجموعة 6 .

d. النيون عنصر غير مستقر ، بينما الأكسجين عنصر مستقر .

almheiri

4. توجد الذرات المستقرة في المجموعة ..... من الجدول الدوري .

a. 1

b. 18

c. 1 إلى 17

d. 1 الى 18

5. توجد الذرات غير المستقرة في المجموعة ..... من الجدول الدوري .

a. 1

b. 18

c. 1 إلى 17

d. 1 الى 18

6. ما الغاز النبيل الذي يمتلك إلكترونين فقط في مستوى الطاقة الخارجي ؟

a. الهيدروجين .

b. الأكسجين .

c. الأرجون .

d. الهيليوم .

7. أي من الآتي هو التمثيل النقطي لعنصر النيون الذي يقع في المجموعة رقم 18 ؟

8. لماذا يعتبر الهيليوم استثناء في مجموعة الغازات النبيلة ؟

a. لأنه غير مستقر .

b. لأنه ينتمي إلى المجموعة الثانية من الجدول الدوري .

c. لأن له إلكتروني تكافؤ فقط .

d. لأنه لا يتفاعل مع العناصر الأخرى بسهولة .

9. يوجد الأرجون في المجموعة 18 وهو يحتوي على ..... إلكترونات تكافؤ .

a. 2 c. 6

b. 4 d. 8

10. يوجد الهيليوم في المجموعة 18 وهو يحتوي على ..... إلكترونات تكافؤ .

a. 2 c. 6

b. 4 d. 8