الهدف	لماذا تكتسب الذرات إلكترونات أو تفقدها أو تتشارك بها؟	
اسم الطالبة - الصف		الثامن /

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



A. لأنها عناصر مستقرة وتوجد في المجموعة 16 وتُسمى بالغازات.
B. لأنها عناصر مستقرة وتوجد في المجموعة 18 وتُسمى بالغازات النبيلة
C. لأنها عناصر مستقرة وتوجد في المجموعة 17 وتُسمى بالهالوجينات.
D. لأنها عناصر غير مستقرة وتوجد في المجموعة 17 وتُسمى 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 في أي مجموعة توجد الذرات المستقرة في الجدول الدوري؟

A. 1
B. 2
C. 17
D. 18

4 أي من أجزاء الذرة تتم مشاركته أو يُكتسب أو يُفقد عند تكوين رابطة كيميائية ؟

A. الإلكترون
B. البروتون
C. النيوترون
D. النواة



5 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
LIVEWORKSHEETS

6 في أي مجموعة أو مجموعات توجد الذرات غير المستقرة في الجدول الدوري؟

A. 1
B. 1-17
C. 1-18
D. 18

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

A. الهيدروجين .
B. الأكسجين .
C. الأرجون .
D. الهيليوم .

8 أي من الآتي هو التمثيل النقطي لعنصر النيون الذي يقع في المجموعة 18 ؟

أ	ب	ج	د
			

9 لماذا يعتبر الهيليوم استثناء في مجموعة الغازات النبيلة ؟

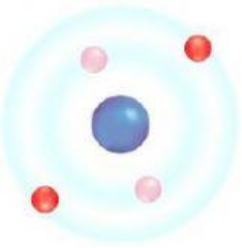
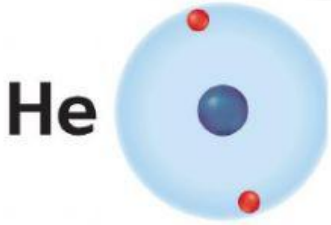


A. لأنه غير مستقر .
B. لأنه ينتمي إلى المجموعة الثانية من الجدول الدوري .
C. لأن له إلكتروني تكافؤ فقط .
D. لأنه لا يتفاعل مع العناصر الأخرى بسهولة .

10 لا ترتبط الغازات النبيلة بسهولة مع الذرات الأخرى لأنها :

A. نشطة .
B. غازية .
C. متعادلة .
D. مستقرة .

almheiri
LIVEWORKSHEETS

11	تفقد الذرات إلكترونات او تكتسبها أو تساهم بها لتصبح مستقرة كيميائياً مثل: A. الإلكترون . B. الأيون . C. الفلز . D. الغاز النبيل .
12	ما الذي سيجعل ترتيب الإلكترونات للذرة المجاورة مشابهاً لغاز نبيل ؟  A. إكتساب إلكترونين . B. إكتساب 4 إلكترونات . C. فقدان إلكترونين . D. فقدان 4 إلكترونات .
13	ما الذي سيجعل البروم - عنصر في المجموعة 17 - مشابهاً لغاز نبيل ؟ A. إكتساب إلكترونين . B. إكتساب إلكترون واحد . C. فقدان إلكترونين . D. فقدان إلكترون واحد.
14	أي مما يلي يصف الذرة في الشكل المجاور؟  A. سوف ترتبط عن طريق اكتساب 6 إلكترونات . B. سوف ترتبط عن طريق فقدان إلكترونين . C. لن ترتبط لأنها مستقرة بالفعل . D. لن ترتبط لأن لها إلكترونات قليلة للغاية.

almheiri
LIVEWORKSHEETS