

استيعاب المفاهيم الرئيسية

1. تفقد الذرات الإلكترونات أو تكتسبها أو تساهم بها وتصبح مستقرة كيميائيًا مثل

- A. الإلكترون.
- B. الأيون.
- C. الفلز.
- D. الغاز النبيل.

2. ما التمثيل التقطي الصحيح للإلكترونات البورون. أحد عناصر المجموعة 13؟

- A. $\cdot\dot{B}\cdot$
- B. $\cdot\ddot{B}\cdot$
- C. $:\ddot{B}:$
- D. $\cdot\ddot{B}\cdot$

3. إذا انتقل إلكترون من ذرة إلى أخرى، فما نوع الرابطة التي ستتكوّن على الأرجح؟

- A. تساهمية
- B. أيونية
- C. فلزية
- D. قطبية

4. ما التغيير الذي سيجعل ترتيب الإلكترونات لذرة يمثلها هذا الرسم التخطيطي مشابهًا لغاز نبيل؟



- A. اكتساب إلكترونين
- B. اكتساب أربعة إلكترونات
- C. فقدان إلكترونين
- D. فقدان أربعة إلكترونات

5. ما الذي يجعل البروم. عنصر من المجموعة 17، مشابهًا لغاز نبيل؟

- A. اكتساب إلكترون واحد
- B. اكتساب إلكترونين
- C. فقدان إلكترون واحد
- D. فقدان إلكترونين

6. أي مما يلي سيرتبط على الأرجح برابطة أيونية؟

- A. أيون فلز موجب الشحنة وأيون لافلز موجب الشحنة
- B. أيون فلز موجب الشحنة وأيون لافلز سالب الشحنة
- C. أيون فلز سالب الشحنة وأيون لافلز موجب الشحنة
- D. أيون فلز سالب الشحنة وأيون لافلز سالب الشحنة

7. ما مجموعة العناصر في الجدول الدوري التي ستتكوّن مركّبات تساهمية مع اللافلزات الأخرى؟

- A. المجموعة 1
- B. المجموعة 16
- C. المجموعة 17
- D. المجموعة 18

8. أي مما يلي يصف ذرة يمثلها هذا الرسم التخطيطي على النحو الأمثل؟

He



- A. سترتبط على الأرجح عن طريق اكتساب ستة إلكترونات.
- B. سترتبط على الأرجح عن طريق فقدان إلكترونين.
- C. لن ترتبط على الأرجح لأنها مستقرة بالفعل.
- D. لن ترتبط على الأرجح لأن لديها إلكترونات قليلة للغاية.

9. ما عدد النقاط التي سيحتوي عليها تمثيل نقطي للسيليونيوم، وهو أحد عناصر المجموعة 16؟

- A. 6
- B. 8
- C. 10
- D. 16