اشكال الجزيئات

اقرأ في كتابك عن نموذج التنافر بين أزواج إلكترونات التكافؤ VSEPR Model .

ضع دائرة حول رمز أفضل إجابة لإكمال الجمل الآتية:

1. يُستخدَم نموذج VSEPR بصورة رئيسة:
   a. لتحديد شكل الجزيء
   b. لكتابة أشكال الرنين
   c. لتحديد الشحنة الأيونية
   d. لقياس المسافة بين الجزيئات

2. زاوية الرابطة هي الزاوية بين:
   a. رابطة سيجما ورابطة باي في الرابطة الثنائية
   b. النواة وإلكترونات الروابط
   c. ذرتين طرفيتين والذرة المركزية
   d. مستويات الطاقة الفرعية للذرات المرتبطة

3. يستند نموذج VSEPR إلى فكرة أن
   a. هناك 8 إلكترونات حول أيّ ذرة في الجزيء
   b. الإلكترونات منجذبة إلى النواة
   c. الجزيئات يتنافر بعضها مع بعض.
   d. الإلكترونات المرتبطة وغير المرتبطة تتنافر إلى أقصى حدٍّ ممكن

4. يكون شكل الجزيء الذي تحتوي ذرته المركزية على أربعة أزواج من إلكترونات الروابط:
   a. رباعيّ الأوجه b. مثلثًا مستويًا c. هرمًا ثلاثيًّا d. خطيًّا

5. شكل الجزيء الذي يحتوي على رابطتين تساهميتين أحاديتين، ولا يحتوي على أيّ من أزواج الإلكترونات غير المرتبطة هو:
   a. رباعيّ الأوجه b. مثلثًا مستويًا c. هرمًا ثلاثيًّا d. خطيًّا

6. يكون شكل الجزيء الذي يحتوي على ثلاث روابط تساهمية أحادية، وزوج من الإلكترونات غير المرتبطة على ذرته المركزية:
   a. رباعيّ الأوجه b. مثلثًا مستويًا c. هرمًا ثلاثيًّا d. خطيًّا

LIVEWORKSHEETS