

10 النموذج الذي يستخدم الرموز والروابط لتوضيح

- المواقع النسبية للذرات
 (A) الصيغة الأولية
 (B) الصيغة الجزيئية
 (C) نموذج الكرة والعصا
 (D) الصيغة البنائية

الدرس الثالث : التراكيب الجزيئية

1 عدد أزواج الإلكترونات الغير مرتبطة في PH_3

- (A) 1
(B) 2
(C) 3
(D) 4

2 حالة تحدث عند احتمال رسم أكثر من تركيب لويس لشكل الجزيء أو الأيون

- (A) الرنين
(B) التآين
(C) الأكسدة
(D) الإلكتروليت

3 في جزيء BH_3 تشارك ذرة البورون ب..... إلكترون

- (A) 3
(B) 6
(C) 8
(D) 10

4 في جزيء PCl_5 ، ذرة الفوسفور تكون محاطة ب..... إلكترون

- (A) 3
(B) 6
(C) 8
(D) 10

5 في جزيء NO_2 مجموع إلكترونات التكافؤ

- (A) 5
(B) 12
(C) 17
(D) 19

6 جزيء ClO_2 إلكترونات التكافؤ له

- (A) صفر
(B) فردية
(C) زوجية
(D) 1

7 البورون يكون روابط تساهمية مع الفلزات

- (A) 3
(B) 4
(C) 5
(D) 6

8 الرابطة بين ثلاثي هيدريد البورون والأمونيا رابطة ..

- (A) أيونية
(B) تناسقية
(C) هيدروجينية
(D) فلزية

9 الطول الحقيقي للرابطة هو المتوسط الحسابي لأطوال الروابط في أشكال

- (A) الصيغة
(B) الجزيء
(C) الأيون
(D) الرنين