

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