

اسم الطالب :

أوراق عمل تفاعلية

الشعبة :

ثانوية أبو مسلم الخراساني

(كيمياء 2- أشكال الجزيئات)

المعلم / عامر الزيلعي

المجموعة الأولى

الاختيارات			السؤال
هرم رباعي الزاوية ١٠٩.٥	خطي الزاوية ١٨٠	مثلث هرمي الزاوية ١٠٧	الشكل الهندسي لمركب NH_3
اكتب الرقم فقط بالانجليزي بين القوسين ()			مقدار الزاوية في جزئ الماء الذي يكون بين الذرات المكونة للجزئ بحيث يتخذ شكل منحني تساوي
الاجابة كلمة واحدة فقط بالعربي تكتب بين القوسين ()			الطريقة التي يتم فيها خلط المجالات الفرعية لتكوين مجالات جديدة ومتماثلة من أنواعه sp, sp^2, sp^3
لويس	VSEPR	بحر الالكترونات	النموذج المستخدم في تحديد شكل الجزئ بالاعتماد على الترتيب الذي يقلل التنافر بين أزواج الالكترونات التكافؤ يسمى نموذج
zero	1	2	عدد الأزواج الحرة حول الذرة المركزية في مركب BF_3
Sp^3	Sp^2	sp	التهجين لذرة الكربون في الميثان CH_4
منحن	خطي	مثلث مستو	تتخذ الجزيئات في جزئ ثاني أكسيد الكربون CO_2 شكل
Sp^3	Sp^2	sp	تهجين المجالات في مركب الماء H_2O من النوع

المجموعة الثانية (الصواب والخطأ)

١- لجزئ PH_3 ثلاث روابط تساهمية أحادية وزوج حر، لذلك أفضل شكل للجزئ هو مثلثي هرمي بزاوية 107.3

٢- في نموذج الكرة والعصا، تمثل الكرات الذرات والعصي الروابط والفصوص تمثل الأزواج الحرة

٣- التهجين من نوع sp^2 ينتج بين مجالين من s ومجال واحد من p

٤- تتخذ الجزيئات في مركب CS_2 شكل رباعي الأوجه منتظم



ملاحظة : بعد حل الورقة يتم اضافتها الى رابط البادلت الموجود في الشات