

1	الصيغة التي تبين العدد الفعلي للذرات فقط في المركب هي :				
	(أ) الصيغة الجزيئية	(ب) الصيغة البنائية	(ج) العصا و الكرة	(د) الفراغية	
2	مجموع الكترونات التكافؤ الى NH_3 هو ($\text{H}=1$ $\text{N}=7$)				
	(أ) 3 الكترونات	(ب) 5 الكترونات	(ج) 7 الكترونات	(د) 8 الكترونات	
3	مركب الذرة المركزية فيه لا تخضع للقاعدة الثمانية				
	(أ) H_2O	(ب) NH_3	(ج) BH_3	(د) SF_6	
4	عدد الأزواج غير المرتبطة في جزيء الماء H_2O هو				
	(أ) زوج	(ب) زوجين	(ج) 3 أزواج	(د) 4 أزواج	
5	حالة تحدث عند وجود أكثر من تركيب لويس للمركب او الايون				
	(أ) القطبية	(ب) الرنين	(ج) قوى التشتت	(د) التأكسد	
6	عملية خلط المستويات الفرعية لتكون مجالات جديدة بعملية				
	(أ) التهجين	(ب) التأين	(ج) الأكسدة	(د) الاختزال	
7	رابطة يكون فيها الزوج الرابطة من ذرة واحدة فقط				
	(أ) الايونية	(ب) التناسقية	(ج) الهيدروجينية	(د) الفلزية	