

هندسة بعض الجزيئات

Géométrie de quelques molécules

نشاط 1: القاعدتان الثمانية والثمانية

العنصر الكيميائي	Z	البنية الالكترونية	هل الطبقة الخارجية مشبعة	هل يتميز العنصر الكيميائي بالاستقرار
الهليوم He				
النيون Ne				
الأرغون Ar				
الليثيوم Li				
الكلور Cl				
أيون الليثيوم Li^+				
أيون الكلورور Cl^-				

نشاط 2: البنية الذرية للجزيئات

p: عدد الكترونات الطبقة الخارجية للذرة.

الجزيئة	البنية الالكترونية	العدد الإجمالي لالكترونات الطبقات الخارجية لكل الذرات المكونة للجزيئة n_T	العدد الإجمالي للأزواج الالكترونية $n_d = \frac{n_T}{2}$	عدد الأزواج الالكترونية الرابطة (H) $n_L = 2 - p$ (X) $n_L = 8 - p$	عدد الأزواج الالكترونية غير الرابطة $n'_d = \frac{p - n_L}{2}$	تمثيل لويس
H ₂ O						
CH ₄						
NH ₃						
CO ₂						

نشاط 3: هندسة بعض الجزيئات

الجزيئة	هرم	رباعي أوجه	مستوي على شكل V	خطي
Cl ₂ ⁺				
HCl				
H ₂ O				
CH ₄				
NH ₃				
CO ₂				