

هندسة بعض الجزيئات

Géométrie de quelques molécules

نشاط 1: القاعدتان الثمانية والثمانية

هل يتميز العنصر الكيميائي بالاستقرار	هل الطبقة الخارجية مشبعة	البنية الالكترونية	Z	العنصر الكيميائي
				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.

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

نشاط 3: هندسة بعض الجزيئات

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