

هندسة بعض الجزيئات

Géométrie de quelques molécules

نشاط 1: القاعدتان الثانية والثمانية

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

نشاط 2: البنية الذرية للجزيئات

p: عدد الكترونات الطبقية 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 للكترونات الطبقات الخارجية لكل الذرات المكونة للجزيئة n_T	البنية الالكترونية	الجزيئة
						H_2O
						CH_4
						NH_3
						CO_2

نشاط 3: هندسة بعض الجزيئات

خطي	مستوي على شكل V	رباعي أوجه	هرم	الجزيئة
				Cl_2+
				HCl
				H_2O
				CH_4
				NH_3
				CO_2