

## 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 <sub>2</sub> O
						CH <sub>4</sub>
						NH <sub>3</sub>
						CO <sub>2</sub>

**نشاط 3:** هندسة بعض الجزيئات

خطي	مستوي على شكل V	رباعي أوجه	هرم	الجزيئة
				Cl <sub>2</sub>
				HCl
				H <sub>2</sub> O
				CH <sub>4</sub>
				NH <sub>3</sub>
				CO <sub>2</sub>