

## الفرض الأول للفترة الثانية في مادة العلوم الفيزيائية

## التمرين الأول: (08 نقاط)

- نعتبر الذرات التالية :  $^{18}_8\text{O}$  ،  $^{16}_8\text{O}$  ،  $^{37}_{17}\text{Cl}$  ،  $^{35}_{17}\text{Cl}$  ،  $^{24}_{12}\text{Mg}$
1. أعط التوزيع الإلكتروني لهذه الذرات ، وموقع كل منها في الجدول الدوري .
  2. ماذا تمثل الذرات  $^{18}_8\text{O}$  ،  $^{16}_8\text{O}$  ،  $^{37}_{17}\text{Cl}$  ،  $^{35}_{17}\text{Cl}$  ؟ علل .
  3. أعط البنية الإلكترونية للشوارد (الأيونات) التي يمكن أن تعطيها الذرات السابقة .
  4. أعط تمثيل لويس لهذه الذرات .

## التمرين الثاني : (06 نقاط)

أكمل الجدول التالي:

عدد الأزواج غير رابطة	عدد الأزواج الرابطة	تمثيل لويس	الجزيء
			$\text{CO}_2$
			$\text{HCN}$
			$\text{BeCl}_2$
			$\text{C H}_2 \text{O}_2$

## التمرين الثالث: (06 نقاط)

1. أعط تمثيل جليسي وكرام والشكل الهندسي للجزيئات التالية :  $\text{AlCl}_3$  ،  $\text{SiF}_4$
2. أعط اليغ المنشورة المحتملة للجزيء  $\text{C}_4\text{H}_{11}\text{N}$

بالتوضيح