

النمرين الأول: الجدول التالي يلخص معلومات حول بعض العناصر :

العنصر	رمز نواته	عدد النترونات	التوزيع الإلكتروني	الموقع في الجدول الدوري	تمثيل لويس
الفسفور					
الكلور		18	$K^2 L^8 M^7$		
الكربون				السطر 2 العمود 4	
الكبريت				السطر 3 العمود 6	SI

1- إملأ الجدول.

2- عنصر كيميائي يرمز لنواته X شحنة نواته  $q=9,6 \times 10^{-19} C$

أ - استنتج عدده الذري؟

- اختر من العناصر الموجودة في الجدول العنصر الذي يمكن أن يكون نظير

العنصر X؟

ب إذا علمت أن عدد النترونات في نواة العنصر X محصور بين 5 و 9 استنتج

نظائر العنصر X؟

3 تعطى الصيغ المجملة للمركبات التالية :

كلور الفسفور  $PCl_3$  ، رباعي كلور الميثان  $CCl_4$

أ - أعط تمثيل لويس لكل جزيء؟ مستنتجا نمط جيليسبي.

ب - استنتج الشكل الهندسي للجزيئات السابقة.

النمرين الثاني:

مثل الصيغ المفصلة للجزيئات التالية :



النمرين الثالث:

أنقل الجدول على ورقة الإجابة وأكمه :

الصيغة المجملة	$CH_3Cl$	$PH_3$	$H_2O$	$C_2H_6O$
تمثيل لويس				
الصيغة الرمزية AXnEm				

## النمرين الأول:

العنصر	رمز نواته	عدد النوتونات	التوزيع الإلكتروني	الموقع في الجدول الدوري	تمثيل لويس
الفسفور		16	$K^2 L^8 M^6$	السطر 3 العمود 5	
الكربون		6	$K^2 L^4$	السطر 2 العمود 4	
الكلور		18	$K^2 L^8 M^7$	السطر 3 العمود 7	
الكبريت		16	$K^2 L^8 M^6$	السطر 3 العمود 6	

2- استنتاج العدد الذري

$$q = Z \times e$$

$$Z = \frac{q}{e} = \frac{9.6 \times 10^{-19}}{1.6 \times 10^{-19}} = 6 \implies Z = 6$$

عنصر الكربون  $^{12}_6C$ ب -  $^{12}_6C$ 

$$A = Z + N$$

$$N = A - Z = 12 - 6 = 6$$

$$N = 6$$

$$N = 7 \quad A = 6 + 7 = 13$$

$$N = 8 \quad A = 6 + 8 = 14$$

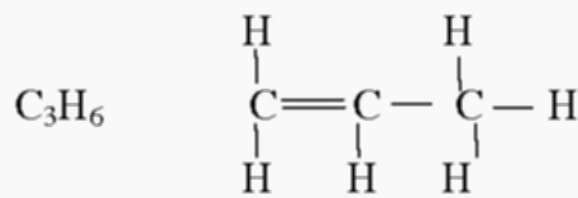
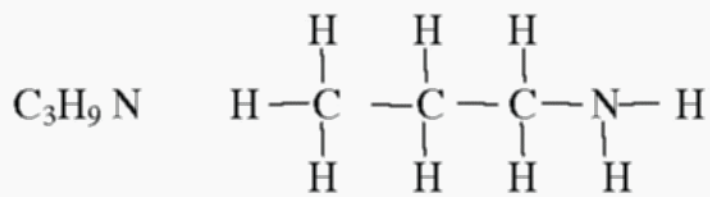
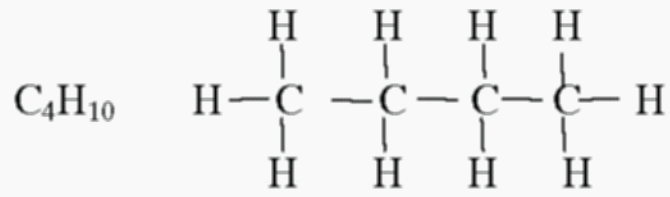
النظائر هي:  $^{12}_6C, ^{13}_6C, ^{14}_6C$ 

1 صيغ لويس

نمط جيليسي  $AX_3E_1 \iff PCl_3$  رباعي الوجوه $AX_4E_0 \iff CCl_4$  رباعي الوجوه

## النمرين الثاني:

الصيغ المفصلة



## النمرين الثالث:

أنقل الجدول على ورقة الإجابة وأكمه:

$C_2H_6O$	$H_2O$	$PH_3$	$CH_3Cl$	الصيغة المجملة
$\begin{array}{c} H & H \\   &   \\ H-C & -C-H \\   &   \\ H & O \\ &   \\ & H \end{array}$	$\begin{array}{c} \overline{O} \\   \\ \overline{O}-H \\   \\ H \end{array}$	$\begin{array}{c} \overline{P} \\   \\ H-\overline{P}-H \\   \\ H \end{array}$	$\begin{array}{c} H \\   \\ H-C-Cl \\   \\ H \end{array}$	تمثيل لويس
$AX_4E_0$	$AX_2E_2$	$AX_3E_1$	$AX_4E_0$	الصيغة الرمزية $AX_nE_m$