المستوى: أولى جذع مشترك علوم (TCST 1) مارس 2014

تصحيح اختبار الفصل الثاني في مادة العلوم الفيزيائية

التمرين الأول:

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

2أ- استنتاج العدد الذري

$q = Z x e$

$$Z = \frac{q}{e} = \frac{9.6x10^{-19}}{1.6x10^{-19}} = 6 \implies Z = 6$$

$^{12}_{6}C$ عنصر الكربون

ب - $^{12}_{6}C$

$A = Z + N$

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

$N = 6$

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

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

النظائر هي: $^{12}_{6}C, ^{13}_{6}C, ^{14}_{6}C$

1 -صيغ لويس

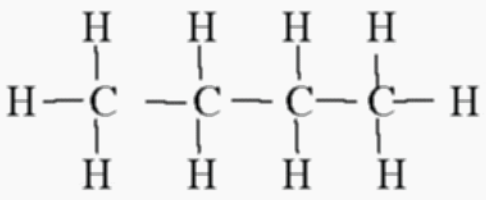
نمط جيليسي $PCl_3 \Leftarrow AX_3E_1 \Leftarrow$ رباعي الوجوه

$CCl_4 \Leftarrow AX_4E_0 \Leftarrow$ رباعي الوجوه

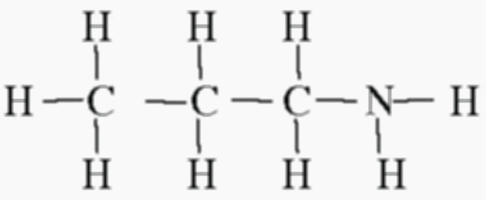
التمرين الثاني:

الصيغ المفصلة

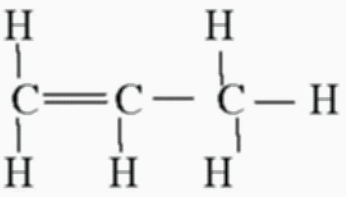
C_4H_{10}



C_3H_9N

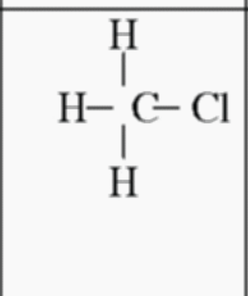
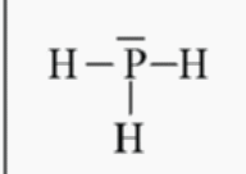
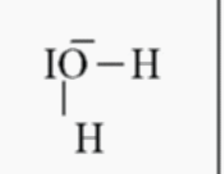
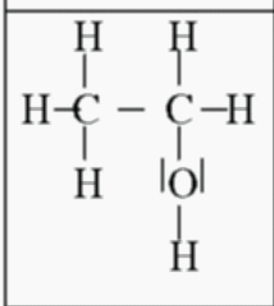


C_3H_6



التمرين الثالث:

أنقل الجدول على ورقة الإجابة وأكمله :

الصيغة المجملة	CH_3Cl	PH_3	H_2O	C_2H_6O
تمثيل لويس				
الصيغة الرمزية AXnEm	AX_4E_0	AX_3E_1	AX_2E_2	AX_4E_0

DzLibrary.com