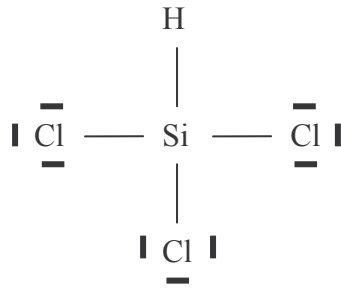


حل التمرين 02

.1

الصيغة الإجمالية : $SiHCl_3$			الجزيئة
Cl	H	Si	العنصر
$K^2L^8M^7$	K^1	$K^2L^8M^4$	البنية الإلكترونية
7	1	4	عدد الإلكترونات الخارجية
1	1	4	عدد الروابط
3	0	0	عدد الأزواج غير الرابطة

ترتبط ذرة السيليسيوم بثلاث روابط بسيطة مع ثلاث ذرات كلور ورابطة بسيطة مع ذرة هيدروجين. صيغة لويس لهذه الجزيئة :



2. تكون الجزيئة على شكل رباعي أوجه ، حيث ذرة السيليسيوم تمثل المركز وذرات الكلور والهيدروجين تمثل رؤوسه الأربعة. (تمثيل كرام)

