

حل التمرين 04

تذكير : في ذرة محايدة كهربائيا ، عدد إلكترونات الذرة يساوي عدد بروتوناتها أي العدد الذري Z .

1. ذرة الكربون 6 إلكترونات ، التوزيع الإلكتروني K^2L^4 4 إلكترونات على الطبقة الخارجية
 ذرة الآزوت 7 إلكترونات ، التوزيع الإلكتروني K^2L^5 3 إلكترونات على الطبقة الخارجية
 ذرة الكربون 6 إلكترونات ، التوزيع الإلكتروني K^1 4 إلكترونات على الطبقة الخارجية

2.

عدد الإلكترونات الحرة	عدد الإلكترونات الرابطة	عدد الروابط	عدد إلكترونات الطبقة الخارجية	التوزيع الإلكتروني	Z	الذرة
0	4	4	4	K^2L^4	6	C
2	3	3	5	K^2L^5	7	N
0	1	1	1	K^1	1	H

نستنتج صيغة لويس للجزيئة :

