

### 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 :

