



## املئي الجداول التالية :

احسبي الحد الأقصى من الإلكترونات التي يستوعبها المستوى الرئيس  $n$

	$n=1$	المستوى الرئيس الأول
	$n=2$	المستوى الرئيس الثاني
	$n=3$	المستوى الرئيس الثالث
	$n=4$	المستوى الرئيس الرابع

عدد الإلكترونات التي يستوعبها	مستوى الطاقة الثانوي
	s
	p
	d
	f



## املئي الجدول التالي :

عدد الإلكترونات في الرئيسي	عدد الإلكترونات في الثانوي	مستويات الطاقة الثانوية	مستوى الطاقة الرئيسي
			1
			2
			3
			4



## املئي الجدول التالي :

اسم العنصر	الرمز	العدد الذري	التوزيع الإلكتروني
الكربون	C	6	
نيتروجين	N	7	
أكسجين	O	8	
الفلور	F	9	
الصوديوم	Na	11	
الألومنيوم	Al	13	
فوسفور	P	15	
الكبريت	S	16	
البوتاسيوم	K	19	
البروم	Br	35	