

Compléter le tableau suivant

Atome	Nombre d'électrons	K	L	M	Structure électronique
${}_{6}^{12}\text{C}$					
${}_{14}^{28}\text{Si}$					
${}_{10}^{20}\text{Ne}$					
${}_{4}^{9}\text{Be}$					
${}_{17}^{35}\text{Cl}$					
${}_{2}^{4}\text{He}$					
${}_{7}^{14}\text{N}$					
${}_{5}^{11}\text{B}$					
${}_{16}^{32}\text{S}$					
${}_{11}^{23}\text{Na}$					
${}_{15}^{31}\text{P}$					

Atome	Nombre d'électrons	K	L	M	Structure électronique
${}_{6}^{12}\text{C}$	6	2	4	0	K^2L^4
${}_{14}^{28}\text{Si}$	14	2	8	4	$\text{K}^2\text{L}^8\text{M}^4$
${}_{10}^{20}\text{Ne}$	10	2	8	0	K^2L^8
${}_{4}^{9}\text{Be}$	4	2	2	0	K^2L^2
${}_{17}^{35}\text{Cl}$	17	2	8	7	$\text{K}^2\text{L}^8\text{M}^7$
${}_{2}^{4}\text{He}$	2	2	0	0	K^2
${}_{7}^{14}\text{N}$	7	2	5	0	K^2L^5
${}_{5}^{11}\text{B}$	5	2	3	0	K^2L^3
${}_{16}^{32}\text{S}$	16	2	8	6	$\text{K}^2\text{L}^8\text{M}^6$
${}_{11}^{23}\text{Na}$	11	2	8	1	$\text{K}^2\text{L}^8\text{M}^1$
${}_{15}^{31}\text{P}$	15	2	8	5	$\text{K}^2\text{L}^8\text{M}^5$