

Compléter le tableau suivant

Atome	Structure électronique de l'atome	Charge de l'ion	Formule de l'ion	Structure électronique de l'ion
${}^6_6\text{C}$	K^2L^4			
${}^{14}_{14}\text{Si}$	$\text{K}^2\text{L}^8\text{M}^4$			
${}^{10}_{10}\text{Ne}$	K^2L^8			
${}^4_4\text{Be}$	K^2L^2			
${}^{17}_{17}\text{Cl}$	$\text{K}^2\text{L}^8\text{M}^7$			
${}^2_2\text{He}$	K^2			
${}^7_7\text{N}$	K^2L^5			
${}^5_5\text{B}$	K^2L^3			
${}^{16}_{16}\text{S}$	$\text{K}^2\text{L}^8\text{M}^6$			
${}^{11}_{11}\text{Na}$	$\text{K}^2\text{L}^8\text{M}^1$			
${}^{15}_{15}\text{P}$	$\text{K}^2\text{L}^8\text{M}^5$			

Atome	Structure électronique de l'atome	Charge de l'ion	Formule de l'ion	Structure électronique de l'ion
${}_{6}^{12}\text{C}$	K^2L^4	Pas d'ion formé		
${}_{14}^{28}\text{Si}$	$\text{K}^2\text{L}^8\text{M}^4$	Pas d'ion formé		
${}_{10}^{20}\text{Ne}$	K^2L^8	Pas d'ion formé		
${}_{4}^{9}\text{Be}$	K^2L^2	2+ (perd 2 électrons)	Be^{2+}	K^2
${}_{17}^{35}\text{Cl}$	$\text{K}^2\text{L}^8\text{M}^7$	1- (gagne 1 électron)	Cl^{-}	$\text{K}^2\text{L}^8\text{M}^8$
${}_{2}^{4}\text{He}$	K^2	Pas d'ion formé		
${}_{7}^{14}\text{N}$	K^2L^5	3- (gagne 3 électrons)	N^{3-}	K^2L^8
${}_{5}^{11}\text{B}$	K^2L^3	3+ (perd 3 électrons)	B^{3+}	K^2
${}_{16}^{32}\text{S}$	$\text{K}^2\text{L}^8\text{M}^6$	2- (gagne 2 électrons)	S^{2-}	$\text{K}^2\text{L}^8\text{M}^8$
${}_{11}^{23}\text{Na}$	$\text{K}^2\text{L}^8\text{M}^1$	+ (perd 1 électron)	Na^{+}	K^2L^8
${}_{15}^{31}\text{P}$	$\text{K}^2\text{L}^8\text{M}^5$	3- (gagne 3 électrons)	P^{3-}	$\text{K}^2\text{L}^8\text{M}^8$