

Choisir pour chaque question la ou les réponses correctes

La couche L comporte au maximum	2 électrons	8 électrons	8 protons
Un atome de carbone possède 6 électrons. Sa structure électronique est	$K^2M^4$	$K^2L^4$	$K^2L^6$
Pour obtenir la structure électronique d'un gaz rare, un atome de structure électronique $K^2L^2$ va	Perdre 2 électrons	Gagner 6 électrons	Donner un ion chargé $2+$
Un ion qui est chargé $3-$ provient d'un atome qui possède sur sa couche externe	5 électrons	3 électrons	8 électrons
Les atomes de structure électronique $K^2L^5$ et $K^2L^8M^5$ appartiennent	A la même colonne	A la même ligne	A la même famille
Les gaz rares	Possèdent tous 8 électrons sur leur couche externe	Sont placés dans la dernière colonne de la classification	Ne forment pas d'ions
Tous les atomes de la première colonne de la classification	Forment des ions de charge $+$	Forment des cations	Perdent un électron pour respecter la règle de l'octet
Les atomes de formules $K^2L^4$ et $K^2L^5$	Appartiennent à la même famille	Sont placés sur la même ligne de la classification	Forment des ions de même charge
Un atome qui possède 6 électrons sur sa couche externe	Peut avoir pour structure électronique $K^2L^6$	Peut posséder 16 électrons	Est stable

La couche L comporte au maximum	2 électrons	8 électrons	8 protons
Un atome de carbone possède 6 électrons. Sa structure électronique est	$K^2M^4$	$K^2L^4$	$K^2L^6$
Pour obtenir la structure électronique d'un gaz rare, un atome de structure électronique $K^2L^2$ va	Perdre 2 électrons	Gagner 6 électrons	Donner un ion chargé $2+$
Un ion qui est chargé $3-$ provient d'un atome qui possède sur sa couche externe	5 électrons	3 électrons	8 électrons
Les atomes de structure électronique $K^2L^5$ et $K^2L^8M^5$ appartiennent	A la même colonne	A la même ligne	A la même famille
Les gaz rares	Possèdent tous 8 électrons sur leur couche externe	Sont placés dans la dernière colonne de la classification	Ne forment pas d'ions
Tous les atomes de la première colonne de la classification	Forment des ions de charge $+$	Forment des cations	Perdent un électron pour respecter la règle de l'octet
Les atomes de formules $K^2L^4$ et $K^2L^5$	Appartiennent à la même famille	Sont placés sur la même ligne de la classification	Forment des ions de même charge
Un atome qui possède 6 électrons sur sa couche externe	Peut avoir pour structure électronique $K^2L^6$	Peut posséder 16 électrons	Est stable