

Nombre alumno:

Grupo:

Considerando las configuraciones electrónicas de cada elemento químico, complementa la tabla, escribiendo la capa de valencia, periodo, grupo, nombre del grupo, tipo de átomo, símbolo y nombre del elemento químico

Configuración electrónica	Periodo	Grupo	Nombre grupo	Tipo átomo	Símbolo	Nombre
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$						
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^9$						
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6$						
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$						
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^5$						
$1s^2$						
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^8$						
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$						
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$						