

Química
Tema: Bloques de la tabla periódica

Nombre: _____

Instrucciones: . A continuación se presenta un cuadro con diferentes elementos químicos. Arrastra la distribución electrónica que le corresponda a de cada uno y llena los espacios en blanco; luego, intenta ubicar arrastrando el símbolo de cada elemento en la tabla periódica vacía, teniendo en cuenta únicamente la información que te suministra la distribución electrónica de cada uno de ellos.

Elemento	Distribución electrónica	Bloque	Período	Grupo
20 Cs				
15 P				
23 V				
10 Ne				
21 Sc				
17 Cl				

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5 4s^2 3d^1$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$

$1s^2 2s^2 2p^5$

$1s^2 2s^2 2p^5 3s^2 3p^4 4s^2 3d^1$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

Completa la siguiente tabla, escribiendo el símbolo químico del elemento al cual corresponde las siguientes configuraciones electrónicas, el bloque o región de la tabla en la cual se encuentra, al igual que el grupo y periodo de la tabla periódica.

No	Configuración Electrónica	Símbolo del Elemento	Bloque de la Tabla	Grupo	Periodo
1	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$				
2	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$				
3	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$				
4	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$				
5	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$				
6	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^0 4s^1$				
7	$1s^2 2s^2$				
8	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^2$				
9	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$				
10	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^7$				