

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS. CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA

1. Escribe el símbolo de cada elemento y coloca en el hueco correspondiente su configuración de la capa de valencia (última capa electrónica):

ELEMENTO	Nº ATÓMICO (Z)	SÍMBOLO	CONFIGURACIÓN DE LA CAPA DE VALENCIA
Calcio	20		
Hierro	26		
Plata	47		
Bario	56		
Oxígeno	8		
Xenón	54		
Aluminio	13		
Nitrógeno	7		
Cloro	17		
Fósforo	15		

2s ² 2p ⁴
2s ² 2p ³
3s ² 3p ³
5s ² 4d ¹⁰ 5p ⁶
4s ² 3d ⁶
5s ² 4d ⁹
4s ²
3s ² 3p ¹
3s ² 3p ⁵
6s ²

2. Identifica el Periodo de cada una de las configuraciones electrónicas siguientes. Después busca el elemento en la tabla periódica, e identifica el Grupo. Sigue el ejemplo.

	CONFIGURACIÓN	PERIODO	GRUPO	ELEMENTO
<i>ejemplo:</i>	$1s^2 2s^2 2p^2$	2	14	C
1	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^2$			
2	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$			
3	$1s^2 2s^2 2p^3$			
4	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$			
5	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^3$			
6	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^9$			
7	$1s^2 2s^2$			
8	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$			
9	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$			
10	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$			