

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		

2s² 2p⁴

2s² 2p³

3s² 3p³

5s² 4d¹⁰ 5p⁶

4s² 3d⁶

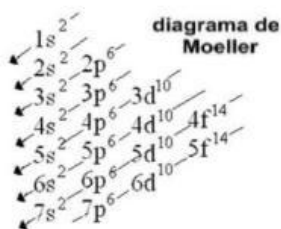
5s² 4d⁹

4s²

3s² 3p¹

3s² 3p⁵

6s²



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
ejemplo:	$1s^2 2s^2 2p^2$	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	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$			