

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
<i>ejemplo:</i>	<i>1s²2s²2p²</i>	<i>2</i>	<i>14</i>	<i>C</i>
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			