

LA TABLA PERIÓDICA. CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA.

1. Escribe el símbolo de cada elemento y selecciona y coloca correctamente su Configuración de la Capa de Valencia (última capa electrónica):

ELEMENTO	SÍMBOLO	CONFIGURACIÓN DE LA CAPA DE VALENCIA
Oxígeno		
Nitrógeno		
Fósforo		
Neón		
Hierro		
Plata		
Calcio		
Argón		
Cloro		
Bario		

$3s^2 3p^5$

$2s^2 2p^6$

$5s^2 4d^9$

$4s^2 3d^6$

$2s^2 2p^4$

$3s^2 3p^3$

$2s^2 2p^3$

$6s^2$

$4s^2$

$3s^2 3p^6$

2. Identifica el Periodo y el Grupo de cada una de estas configuraciones electrónicas. Después, busca el elemento en la Tabla Periódica. Sigue el ejemplo:

	CONFIGURACIÓN	PERIODO	GRUPO	ELEMENTO
Ej:	$1s^2 2s^2 2p^2$	2	14	C
1)	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$			
2)	$1s^1$			
3)	$1s^2 2s^2$			
4)	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^8$			
5)	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$			
6)	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$			
7)	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$			
8)	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$			
9)	$1s^2 2s^1$			
10)	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$			