

TAULA PERIÒDICA I CONFIGURACIÓ ELECTRÒNICA

1. Escriu el símbol de cada element i arrossega correctament la configuració de la capa de valència:

ELEMENT	SÍMBOL	CONFIGURACIÓ DE LA CAPA DE VALÈNCIA
Oxigen		
Nitrogen		
Fòsfor		
Neó		
Ferro		
Plata		
Calci		
Argó		
Clor		
Bari		

$3s^2 3p^5$

$2s^2 2p^6$

$5s^2 4d^9$

$4s^2 3d^6$

$2s^2 2p^4$

$3s^2 3p^3$

$2s^2 2p^3$

$6s^2$

$4s^2$

$3s^2 3p^6$

2. Identifica el Període i el Grup de cada una d'aquestes configuracions electròniques. Después, busca el elemento en la Tabla Periódica. Sigue el ejemplo:

	CONFIGURACIÓ	PERÍODE	GRUP	ELEMENT
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)	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$			