

CONFIGURACIÓ ELECTRÒNICA

1- Sense mirar la taula periòdica, arrossega la configuració de la capa de valència a l'element corresponent:

Element	Grup	Període	Configuració de la capa de valència
Oxigen	16	2	
Nitrogen	15	2	
Fòsfor	15	3	
Neó	18	2	
Ferro	8	4	
Plata	11	5	
Calci	2	4	
Argó	18	3	
Clor	17	3	
Bari	2	6	

$3s^2 3p^5$

$2s^2 2p^4$

$5s^2 4d^9$

$4s^2 3d^6$

$2s^2 2p^4$

$3s^2 3p^3$

$2s^2 2p^3$

$6s^2$

$4s^2$

$3s^2 3p^6$

2- Sense mirar la taula periòdica, digues el grup i el període de cadascuna de les següents configuracions electròniques:

Configuració electrònica	Grup	Període
$1s^2 2s^2$		
$1s^2 2s^2 2p^4$		
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^8$		
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^7$		
$1s^1$		
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$		
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$		
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^4$		
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$		
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1 4s^1$		