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	

$3s^2\,3p^5$

$2s^2\,2p^6$

$5s^2\,4d^9$

$4s^2\,3d^4$

$2s^2\,2p^4$

$3s^2\,3p^3$

$2s^2\,2p^3$

$6s^2$

$4s^2$

$3s^2\,3p^6$

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

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

LIVEWORKSHEETS