

1.-	Na (Z = 11)	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$	Representativo
	Mg (Z = 12)	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$	Representativo
	Fe (Z = 26)	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$	
	Ni (Z = 28)	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^8$	
	Cl (Z = 17)	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$	Representativo
2.-	a) Ca (Z = 20)	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$	
	b) Perdiendo dos electrones:	$Ca^{2+} 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$	
3.-	a) Z = 13	X = Al	
	b)	Pertenece al segundo período.	
4.-	c)	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$	
	e)	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^2$	
5.-	a)	Z = 16; X = S.	
	b)	Tercer período.	
	c)	Seis electrones de valencia.	
6.-	a) Pertencen al mismo período.	Falso	W, 2º; X, 3º e Y, 4º períodos
	b) Pertencen al mismo grupo.	Verdadero	(grupo 16)
	c) Y pertenece al 4º período.	Verdadero.	
	d) El número atómico de X es 15.	Falso.	Es 16.
7.-	a) Li	$1s^2 2s^1$	Li^+
	b) S	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$	S^{-2}
	c) Kr	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6$	No forma ion (gas noble).
8.-	Cl < S < Mg < Na		
9.-	b) Un ion cloruro (Cl^-). Mayor radio iónico.		