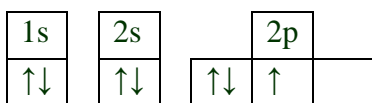
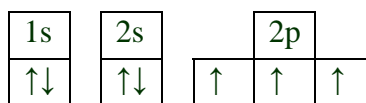


1.- Indica cuál de las dos configuraciones siguientes es la más estable:

a)



b)



¿Cuántos protones posee el átomo neutro al que corresponde dicha configuración?

¿De qué elemento químico se trata?

2.- Completa la siguiente tabla:

Símbolo	²³ Na	³¹ P			
Protones			56		
Neutrones			81	71	79
Electrones				51	
Nº másico					196

3.- Completa la siguiente tabla:

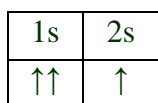
	e ⁻	p ⁺	n	A	Z
Potasio			20		
Azufre				32	
Tecnecio				99	
Radio			138		

4.- Escribe las configuraciones electrónicas de los siguientes elementos:

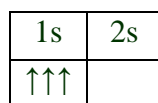
a) C (Z = 6) b) Cl (Z = 17) c) Br (Z = 35) d) Mn (Z = 25)

5.- Señala cuáles de las configuraciones siguientes no son posibles:

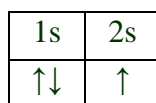
a)



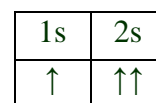
b)



c)



d)



Dí a qué elemento corresponden las configuraciones posibles.