



FÍSICA Y QUÍMICA 4º ESO

T2-ÁTOMOS Y SISTEMA PERIÓDICO

03. CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA / TABLA PERIÓDICA

1. La configuración electrónica de un átomo aporta información muy valiosa sobre el comportamiento del mismo. A continuación se muestran las configuraciones electrónicas abreviadas de unos cuantos elementos químicos.

A. Indica para cada uno el grupo y el período en el que se encuentra, la carga del ión más probable que formaría y los números cuánticos del último electrón

	Configuración electrónica	Período	Grupo	Carga del ión	n	l	m	s
a)	[He] $2s^2 2p^6$							
b)	[Kr] $5s^2 4d^{10} 5p^1$							
c)	[Ar] $4s^2 3d^{10} 4p^5$							
d)	[Ne] $3s^2$							

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1																		
2																		
3																		
4																		
5																		
6																		
7																		
8																		
9																		

B. Colócalos en la tabla periódica