



INSTITUCIÓN EDUCATIVA MIGUEL DE CERVANTES SAAVEDRA

Configuración electrónica de los elementos

1. Periodo

Numero	Simbolo	Nombre	K	L
1	H	Hidrogeno	1s	
2	He	Helio	2	

2. Periodo

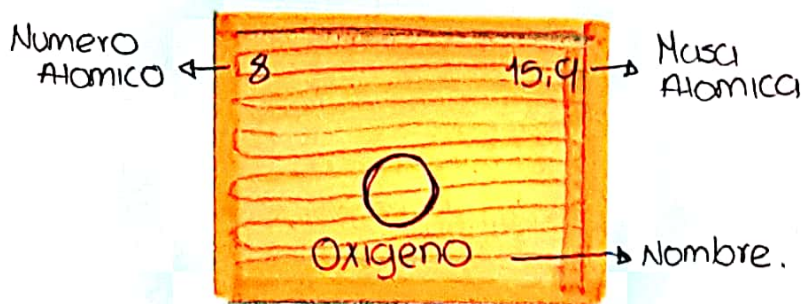
Numero	Simbolo	Nombre	K	L	
			1s	2s	2p
3	Li	Litio	2	1	
4	Be	Berilio	2	2	
5	B	Boro	2	2	1
6	C	Carbono	2	2	2
7	N	Nitrogeno	2	2	3
8	O	Oxigeno	2	2	4
9	F	Fluor	2	2	5
10	Ne	Neon	2	2	6

3. Periodo

Numero	Simbolo	Nombre	K	L		M		
			1s	2s	2p	3s	3p	3d
11	Na	Sodio	2	2	6	1		
12	Mg	Magnesio	2	2	6	2		
13	Al	Aluminio	2	2	6	2	1	
14	Si	Silicio	2	2	6	2	2	
15	P	Fosforo	2	2	6	2	3	
16	S	Azufre	2	2	6	2	4	
17	Cl	Cloro	2	2	6	2	5	
18	Ar	Argon	2	2	6	2	6	



INSTITUCIÓN EDUCATIVA MIGUEL DE CERVANTES SAAVEDRA



Numero Atomico

Z = Cantidad de protones (pt) de un atomo

Numero masico

A = peso atomico o masa atomica. Peso del nucleo del atomo: la cantidad de protones y neutrones de un atomo

4. Periodo

Numero	Simbolo	Nombre	K 1s	L 2s 2p	M 3s 3p 3d	N 4s 4p 4d
19	K	Potasio	2	2 6	2 6 ...	1
20	Ca	Calcio	2	2 6	2 6 ...	2
21	Sc	Escandio	2	2 6	2 6 1	2
22	Ti	Titanio	2	2 6	2 6 2	2
23	V	Vanadio	2	2 6	2 6 3	2
24	Cr	Cromo	2	2 6	2 6 5	1
25	Mn	Manganeso	2	2 6	2 6 5	2
26	Fe	Hierro	2	2 6	2 6 6	2
27	Co	Cobalto	2	2 6	2 6 7	2
28	Ni	Niquel	2	2 6	2 6 8	2
29	Cu	Cobre	2	2 6	2 6 10	1
30	Zn	Zinc	2	2 6	2 6 10	2