

19
16 Julio 2021

Numeros Cuanticos Esperm Magnético

Magnético Orientación del orbital atómico

Orbitales	Numero Or-	Cap Num	Elec
0	1	2	
-1 0 +1	3	6	
-2 -1 0 +1 +2	5	10	
-3 -2 -1 0 +1 +2 +3	7	14	

5p⁴ n=5 ml=1
 d1 ms = -1/2 -7/2 ↓

-1 - Baja

+1 - Sube

5s² 5p

n=5 } AS Configuración Electronica. 3s² 3p⁴

l=0 } E=3

m=0 } S=1

E = 1/2 } m = -1

E = 1/2

Bromo

$$n: 4$$

$$L: 2$$

$$m: -1$$

$$E: -1/2$$

Magnesium

$$n: 3$$

$$L: 0$$

$$m: 0$$

$$E: -1/2$$

Calcio

$$n: 4$$

$$L: 0$$

$$m: 2$$

$$E: +1/2$$

Oro

$n = 5$

$l = 2$

$m = 1$

$E = -1/2$

Plata

$n = 4$

$l = 2$

$m = 2$

$E = -1/2$

Configuración Electrónica

de Oro $6s^1$

de Plata $5s^1$

de Calcio $4s^2$

de Magnesio $3s^2$

de Bromo $4p^5$