

**CONFIGURACIÓN
ELECTRÓNICA**

entendemos

**COMO SE DISTRIBUYEN
LOS ELECTRONES ALREDEDOR
DEL NÚCLEO EN LOS DIFERENTES
NIVELES Y ORBITALES**

para saber como
se ordenan hay que
tener en cuenta:

una regla muy
simple para recordar
el orden de llenado
de los orbitales es:

**PRINCIPIO DE
EXCLUSIÓN
DE PAULI**

nos dice que:

**DOS ELECTRONES DE UN MISMO
ÁTOMO NO PUEDEN TENER LOS
CUATRO NÚMEROS CUÁNTICOS
IGUALES. ASÍ EN CADA ORBITAL
SOLO PUEDE HABER DOS
ELECTRONES UNO CON SPIN
+1/2 Y EL OTRO - 1/2**

**LOS ORBITALES SE LLENAN
SEGÚN SUS ENERGÍAS
RELATIVAS, EMPEZANDO
POR LOS DE MENOR ENERGÍA**

**REGLA DE
HUND**

nos dice:

**DOS ORBITALES CON LOS MISMOS
NÚMEROS CUÁNTICOS, n y l TIENEN
LA MISMA ENERGÍA. PARA LLENARLOS,
PRIMERO SE COLOCA UN ELECTRÓN
EN CADA ORBITAL, A CONTINUACIÓN
SE COMPLETAN CON EL SEGUNDO
ELECTRÓN.**

DIAGRAMA DE MOELLER