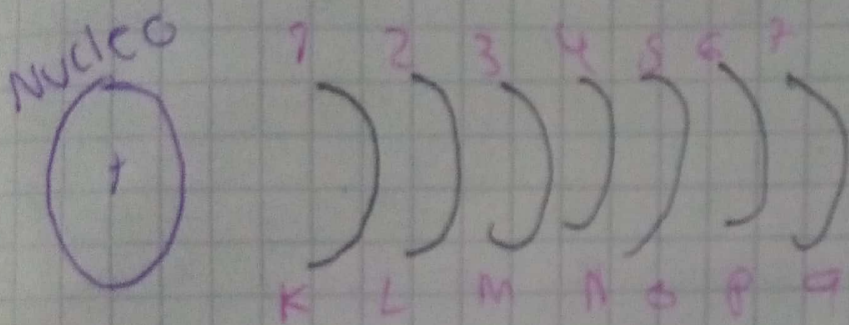


Niveles de energía

Los niveles de energía son estados energéticos en donde se pueden encontrar las electrones en estados estables o no, estos niveles o capas de energía son 7

Niveles de energía

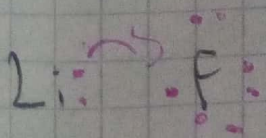
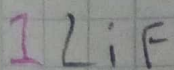


Los subniveles: se encuentran ya sea, cerca del núcleo o en las últimas capas. La configuración electrónica es el modo en que las electrones de un átomo se disponen alrededor del núcleo.

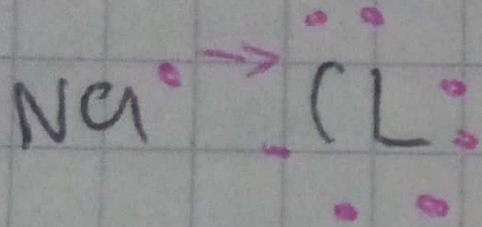
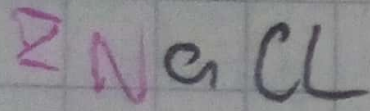
Esos son el número cuántico secundario, representado con letras que indican la forma de los orbitales donde se encuentran ubicado ese electron.

Solución regla octeto

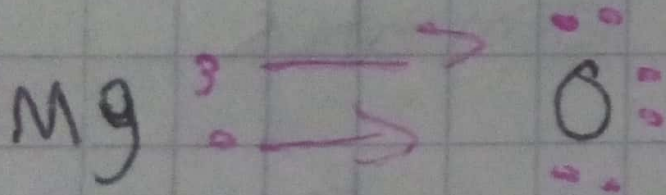
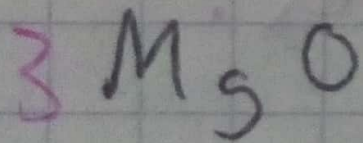
1. Se unen porque átomos no pueden ser estables.
2. Establece que los iones de distintos elementos químicos que se encuentran en la tabla periódica suelen completar sus últimos niveles de energía con 8 electrones.
3. Ionico
Covalente
Metálico
4. La electronegatividad
Se refiere a el que uno o mas electrones son retirados y se une a dos elementos



$$3,98 - 0,98 = 3$$

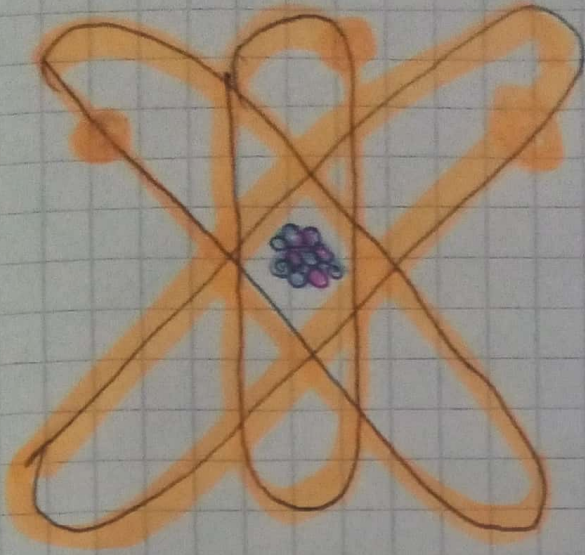


$$3,16 - 0,93 = 2,23$$



$$3,44 - 1,31 = 2,13$$

1



2. Es un estado en el cual la energía es uno de los valores posibles, por lo tanto su valor de energía es un valor propio de dicho.

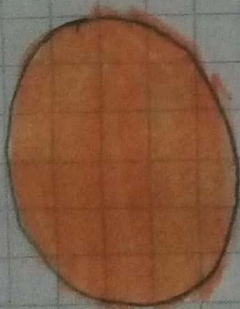
3 Hay siete y las letras son. K L M N O P q

4 Son la forma en que los electrones se organizan en las capas electrónicas.

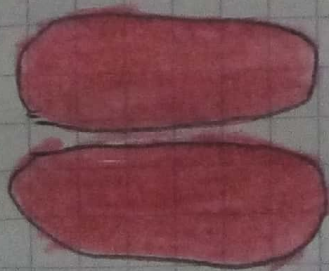
5 Subnivel : 2 6 10 14

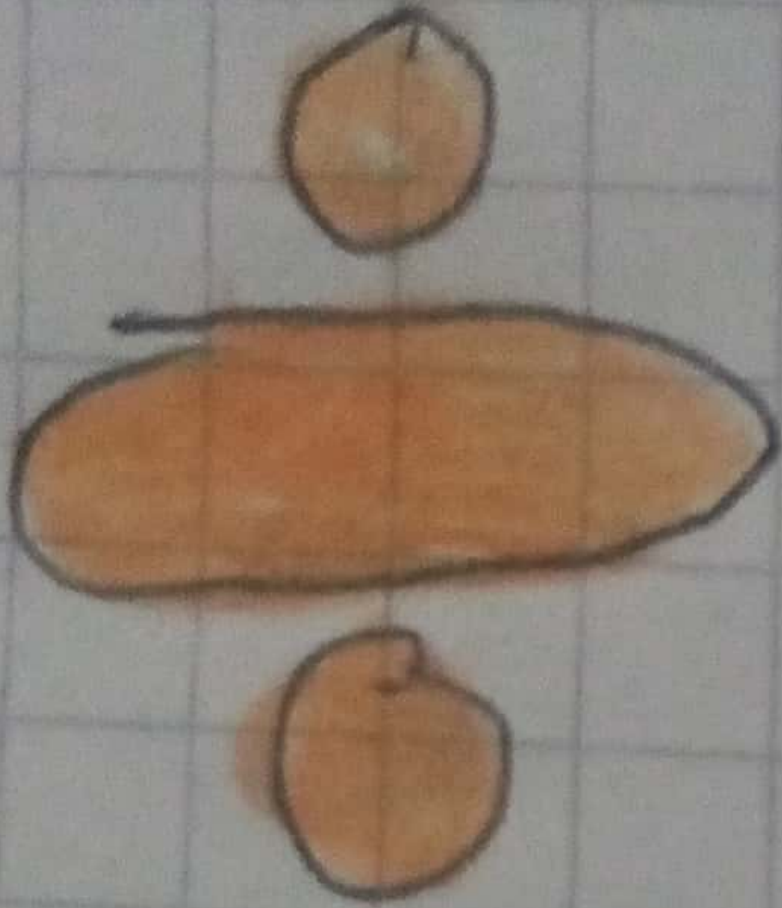
Nivel 2 : 8

6



S orbital





3 2