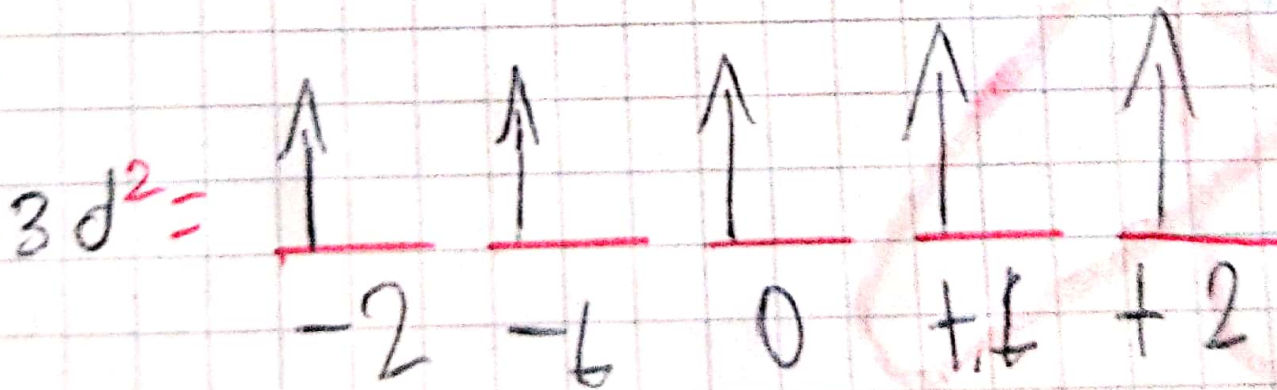


Ti: $3d^2$

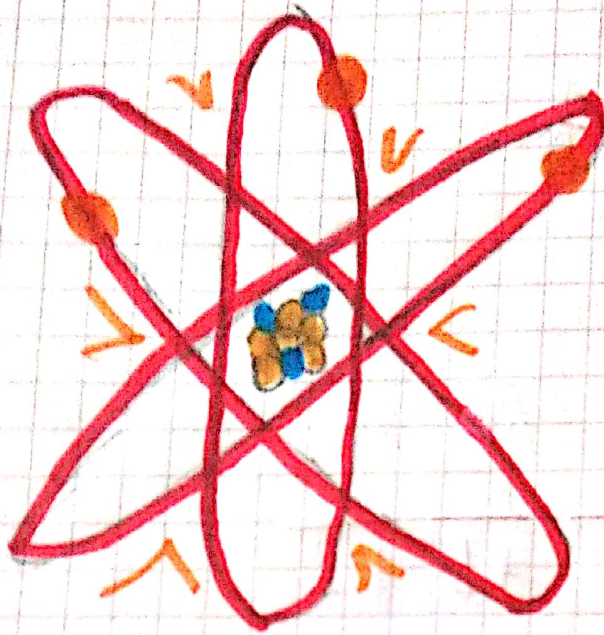
$N: 3$ $m_l: \frac{1}{2}$

$l: 2$

$m_l: +2$



1



2

Es un estado cuya energía es uno de los valores posibles del hamiltoniano. Es un valor propio de dicho operador.

3

Hay siete letras K L M N O P Q son 8.

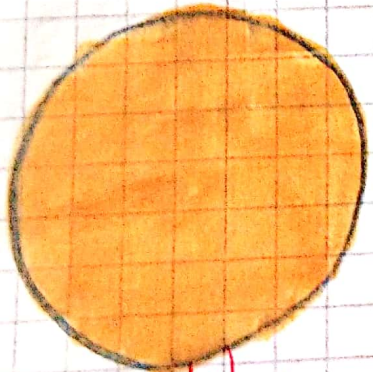
4

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

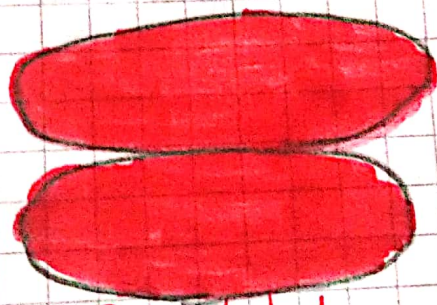
5

Subnivel	2	6	10	14
Nivel	2	8		

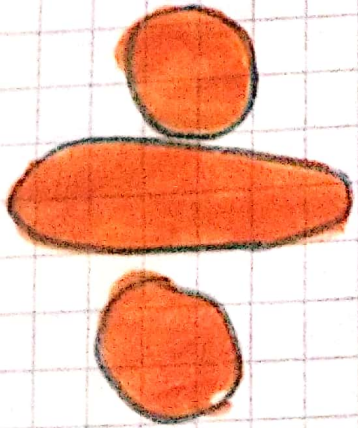
6



s orbital



p orbital



d

Solución regla octeto

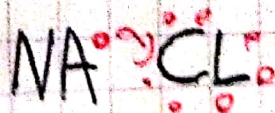
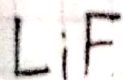
Se unen porque aislados no son estables.

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
Metalico

4 La electronegatividad

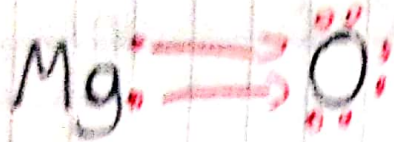
5 el enlace en el que uno o mas electrones son retirados y se une a element



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

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

MgO



$$3, 44 - 1, 34 = 2, 13$$