

□ Porque al estar unido a un átomo
una situación más estable esta
es más estable cuando el número de
electrones es = 4, 8

□ Es cuando se unen los compuestos
son unidos al compartir electrones
para que sea más estable específico 8

□ Ionico covalente covalente no polar

□ Es cuando un átomo se une a
otro compuesto para que sea equivalente



Taller

Para que los átomos se unen a un
Enlace Químico

Que es la Regla del Octeto
Cuales son los tipos de enlaces
Químicos

Que propiedades físicas intervienen
Los enlaces

Explique que es un enlace iónico
3 Ejemplos y Graduar con la
Regla del octeto

□ Resumen

Comprender las características de los enlaces químicos

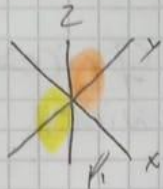
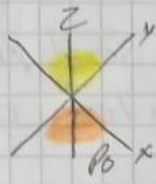
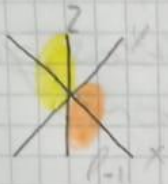
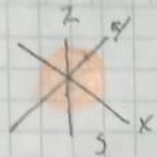
□ Enlaces químicos

Los enlaces químicos son fuerzas que mantienen unidos a los átomos



K L M N

E) mayor es 14



Orbital atómico

R Región

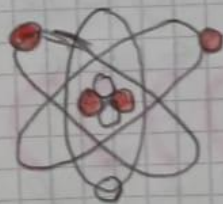
E Espacio

E Energía

M Manifestación

P Probabilística

Electrónica



□ Son Estados donde electrones
o otros estables como se
sub nivel el que se encuentran

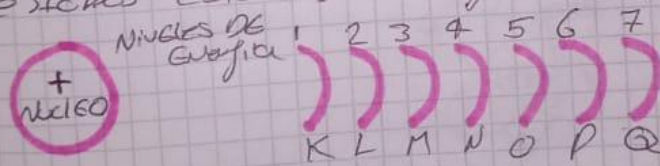
□ s p d f

Propósito

Comprender los niveles y (los niveles) que conforman los Atomas de los elementos Químicos

NIVELES DE ENERGÍA

En estos niveles energéticos en donde se puede encontrar los electrones en estos estados los niveles de energía son



■ Los niveles

se cuentan ya sea cerca del núcleo o en las últimas capas