Configuración electronica

Grupo 3 Clase 4

Grupo 3 Clase 3

Grupo 3 Clase 2

Grupo 3 Clase 2

Grupo 2 Clase 5

Números cuánticos

1. N=7 l = 2 m= -2,-1, 0, 1, 2

S=

1. N=8 l=4 m=-4,-3,-2,-1,0,1,2,3,4

S=

1. N = 5 l= 1 m= -1,0,1

=

1. N= 3 l=0 m=0

S)=

1. N=7 l = 2 m= -2,-1, 0, 1, 2

S=

1. N=8 l=4 m=-4,-3,-2,-1,0,1,2,3,4

S=

1. N = 5 l= 1 m= -1,0,1

=

1. N= 3 l=0 m=0

S)=

1. Una emisora de radio FM emite a una frecuencia de , calcule la longitud de onda de esa radiación.

=

Enlaces covalentes

1. H O H Coordinado
2. H N H Coordinado

H

O

1. H O N O H Coordinado

O

1. H C C H Polar
2. O S O Coordinado
3. I I No polar

O

1. H O C O H Polar
2. O O No polar

F

1. F B F Incompleto

O

H O P O H Polar

O

H

Enlaces iónicos

1. Al + Cl



Cl

Cl





1. Fe + S









Fe S

S

1. Co + O

Co O

O

1. Na + As

Na

Na

1. Ca + P

Ca P

Ca

1. Cr + I

I

I

1. Ba + N

N

1. K + S

K

1. Co + Se

Co Se

Se

1. Ni + Fe

Fe

Fe

**Nomenclatura Unidad 3**

Ni2O3= Oxido niquelico

Mg3N2= Nitrato de magnesio

HF= Ácido fluorhídrico

Ba3N2= Nitruro de bario

H2CO3= Acido carbónico

SO2= Anhídrido sulfuroso

Cr2O3= Oxido crómico

Cu (NO3)2= Nitrato cúprico

H3PO3= Acido fosforoso

Co H3= hidruro cobaltico

Luis Adrian Ramirez Muñoz 171D0431

Juan Manuel Camarillo Marquez 171D0104

Carlos Ernesto Castro Peña 171D0399

Robetro Garcia Piña