

Enlaces químicos

I. SELECCIONA LA MEJOR CONTESTACIÓN (10 PUNTOS)

1. Los _____ son los encargados de formar los enlaces químicos.
2. Los _____ son los que se encuentran en el nivel principal de energía más alto del átomo.
3. Un enlace _____ se forma regularmente entre un metal y un no metal.
4. Un enlace _____ se forma regularmente entre un NO metal y un NO metal.
5. Un enlace _____ esta construido por iones positivos sumergidos en una nube de cargas negativas.

1

6. Un enlace _____ comparte electrones.
7. En un enlace _____ se transfieren electrones.
8. Un _____ es una partícula cargada que se forma cuando un átomo o grupo de átomos gana o pierde uno o más electrones.
9. Los enlaces polar y no polar son subtipos del enlace _____.
10. La _____ es una medida que demuestra la capacidad que tiene un átomo de atraer para sí electrones.

Tabla periódica

**II. DETERMINA EL TIPO DE ELEMENTO
Y EL TIPO DE ENLACE (IÓNICO, COVALENTE O METÁLICO) (20 PUNTOS)**

Elementos enlazados	Tipo de elemento 1	Tipo de elemento 2	Tipo de enlace
Mg-O			
B-Cl			
Fe-S			
Cu-Cu			
S-O			

Tabla de electronegatividad

II. DETERMINA LA ELECTRONEGATIVIDAD DE CADA ELEMENTO, SU DIFERENCIA EN ELECTRONEGATIVIDAD Y EL TIPO DE ENLACE(COVALENTE POLAR, COVALENTE NO POLAR O IÓNICO)(25 PUNTOS)

Elementos enlazados	Electronegatividad de elemento 1	Electronegatividad de elemento 2	Diferencia en electronegatividad	Tipo de enlace
H-Cl				
Na-Cl				
Be-Cl				
Ca-F				
N-N				

III. CONTESTA (5 PUNTOS)

1. ¿Qué tipo de elementos por lo general son más electronegativos?