

COLEGIO INSTITUTO TECNICO INTERNACIONAL.
GUIA DE QUIMICA: GRADOS: 801 Y 803.
PARA DESARROLLAR: DEL 15 AL 19 DE MARZO.
DOCENTE: ISMAEL ANTONIO BAYONA. GUIA N° 4.

Buenos días. Por favor desarrollar esta guía escribiendo nombre completo, curso, jornada, realizarla en el cuaderno a tinta negra preferiblemente con dibujos a tinta y color o si la van hacer en word (que no sea copiar y pegar) enviarla en formato PDF al correo: Ismael.bayona@iedtecnicointernacional.edu.co, o quienes no tengan la forma de enviarla por correo entonces utilicen el siguiente whatsapp 3053898743 (Se pueden recibir llamadas de 5 a 6 P.M. de lunes a viernes, para aclarar dudas respecto a la guía), se recomienda cumplir con las fechas establecidas para evitar acumulación de trabajos.

DESEMPEÑOS:1. Identifica las clases de enlaces químicos

ENLACE QUIMICO.

Los átomos se unen para formar compuestos cuyas características químicas son definidas, con mayor estabilidad energética que los átomos que los forman.

Los átomos están constantemente moviéndose y chocan unos con otros. Durante los choques los electrones periféricos (electrones de valencia) pueden pasar de un átomo a otro. Gracias a los intercambios de los electrones, este proceso se denomina enlace químico.

Un enlace químico es el proceso responsable de las interacciones atractivas entre átomos y moléculas y que confiere estabilidad a los compuestos químicos. La formación de un enlace químico obedece a:

- Un mecanismo electrónico de ganancia, pérdida o compartimiento de electrones entre los átomos que se unen.
- Si dos o más átomos se unen, los electrones de valencia forman agrupaciones de modo que cada átomo pueda adquirir la estructura electrónica del gas noble más cercano en el sistema periódico o sea cumple con la ley del octeto, es decir completan ocho electrones en el nivel más externo.

Electronegatividad.

Podemos definirla como la capacidad de un átomo para atraer y retener los electrones de enlace. Los elementos más electronegativos están a la derecha y arriba de la tabla periódica por ejemplo la electronegatividad del cloro es 3.0, la del sodio es 0,9 la del flúor es 4,0 y la del magnesio es 1,2.

Clases de enlaces químicos.

Existen tres tipos de enlaces químicos que depende de a naturaleza de los átomos involucrados. Estos son.

- Enlace iónico o electrovalente, Enlace covalente o de covalencia y Enlace metálico.

ACTIVIDAD:

NOTA: Para nivelar Química debe desarrollar las guías que no ha hecho. Por favor las hace y las envía, se encuentran en la página del colegio. Y los alumnos que están al día los FELICITO.

1. Copiar la teoría de la guía en el cuaderno.
2. Completar la siguiente tabla

Elemento	Electronegatividad	Electrones de valencia	Representación según Lewis	Valencia
Cl				
Na				
Mg				
N				
Al				
O				
Fe				
S				
Ca				