

# ENLACES QUÍMICOS

## CONCEPTO

- 1 Concepto de regla del octeto
- 2 Concepto de iones y ejemplos
- 3 Tabla de tipos de enlaces
- 4 Conceptos de formación de enlace iónico, covalente, polar y covalente puro, basado en la diferencia de electronegatividad
- 5 Imprimir la tabla periódica del profesor Mokeur TPE, se encuentra en la sección de anexos de este blog.
- 6 Concepto de estructura de Lewis
- 7 Cuatro pasos para dibujar estructuras de Lewis
- 8 Tres ejemplos de estructura de Lewis de elementos
- 9 Tres ejemplos de estructura de Lewis de Compuestos
- 10 Resumen de las reglas de Lewis
- 11 Concepto de carga formal
- 12 Dar dos ejemplos para hallar la carga formal
- 13 Gráfico del diagrama de fases del agua
- 14 Interpretación del diagrama de fases del agua

## VIDEOS

Videos procedentes de You Tube

- 1 Estructura de [Lewis](#)
- 2 Enlace [covalente](#)
- 3 [Electronegatividad](#)
- 4 Carga [formal](#)

## EJERCICIOS

- 1 Escriba la estructura de Lewis más probable para cada una de las siguientes moléculas:  $\text{SiF}_4$ ,  $\text{SeCl}_2$ ,  $\text{COF}_2$ ,  $\text{CCl}_2\text{F}_2$ ,  $\text{CH}_3\text{OH}$ ,  $\text{C}_2\text{H}_4$ ,  $\text{N}_2$ , los ácidos:  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{HClO}_4$ ,  $\text{HIO}_3$ ,  $\text{HClO}_3$ ,  $\text{HClO}_2$ .
- 2 Dar la carga formal de cada una de las moléculas anteriores
- 3 Dar la estructura de Lewis y la carga formal de los siguientes iones:  
a). Ion nitrato ( $\text{NO}_3^-$ ), b) ion amonio ( $\text{NH}_4^+$ )
- 4 Escriba las estructuras resonantes para los siguientes iones:  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{NO}_2^-$  y  $\text{N}_3^-$ .