

Estructura de Lewis

Es una representación gráfica de enlaces covalentes, donde el par de electrones compartidos se indican con una línea y los pares de electrones no compartidos se representan como par de puntos alrededor del símbolo del elemento.

Hidrógeno	H•	H•
Carbono	•C•	•C•
Agua	H:O:H	H-O-H
Etileno	C:CH ₂	C=C H H
Acetileno	H-C≡C:H	H-C≡C-H

Paso a paso:

1. Elegir un átomo central (siempre el menos electronegativo y nunca el Hidrógeno)
2. Se cuentan los electrones de valencia que hay en el compuesto. Debe tener 8 electrones repartidos entre enlaces y electrones libres.
3. Unir el átomo central a los átomos enlazantes.
4. Se verifica si se cumplen las reglas correspondientes de la Estructura de Lewis.

Reglas:

- ❖ Regla del octeto: el átomo tiende a alcanzar los 8 electrones de valencia. (a excepción del H)
- ❖ Regla del dueto: el átomo busca 2 electrones de valencia.
- ❖ Cada enlace deberá tener solo 2 electrones para cumplir con la regla del dueto.