

Actividad Evaluativa: Enlaces Químicos y Estructuras de Lewis

EME VIRTUAL

Introducción Teórica y Conceptos Clave

Para completar con éxito la tabla de ejercicios, repasa los siguientes conceptos fundamentales:

1. **Electronegatividad (χ):** Es la medida de la capacidad de un átomo para atraer hacia sí los electrones cuando forma un enlace químico.
2. **Diferencia de Electronegatividad ($\Delta\chi$):** Se calcula restando el valor menor de electronegatividad al valor mayor entre los dos átomos involucrados:

$$\Delta\chi = \chi_{\text{mayor}} - \chi_{\text{menor}}$$

3. **Criterio para Clasificación de Enlaces:**

- **Enlace Covalente No Polar:** $0,0 \leq \Delta\chi \leq 0,4$ (Los electrones se comparten equitativamente).
- **Enlace Covalente Polar:** $0,5 \leq \Delta\chi \leq 1,7$ (Los electrones se comparten desigualmente).
- **Enlace Iónico:** $\Delta\chi > 1,7$ (Hay transferencia completa de electrones; un metal y un no metal).

4. **Estructura de Lewis:** Representación gráfica de los electrones de valencia que rodean a los átomos en un compuesto, buscando que alcancen la estabilidad electrónica mediante la **Regla del Octeto** (8 electrones en su capa externa, excepto el hidrógeno que se estabiliza con 2).

Instrucciones del Ejercicio

Utiliza los valores de electronegatividad de la Tabla Periódica para rellenar cada columna de la tabla para los compuestos indicados.

COMPUESTO	ELECTRONEGATIVIDAD	DIFERENCIA	TIPO DE ENLACE	ESTRUCTURA DE LEWIS	PUNTAJE
Br ₂					
NO					
NaCl					
HP					
AsO					