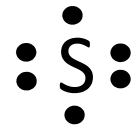
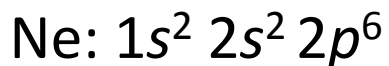
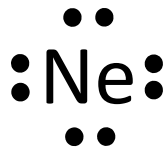
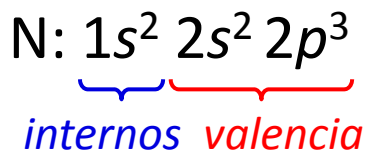
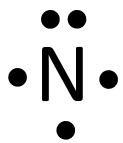


# Teoría de Lewis

- G. N. Lewis, I. Langmuir y W. Kossel formularon una importante propuesta sobre el **enlace químico**: *los átomos se combinan para adquirir configuraciones electrónicas como las de los gases nobles.*
- A partir de este modelo se desarrolló la **teoría de Lewis**:
  - Los electrones de la capa de valencia juegan un papel fundamental en el enlace químico.
  - En algunos casos se transfieren electrones de un átomo a otro → **enlace iónico**.
  - En otros casos se comparten pares de electrones entre los átomos → **enlace covalente**.
  - Los electrones se transfieren o comparten de manera que los átomos adquieren una configuración electrónica de gas noble → **Regla del octeto**.

# Símbolos de Lewis

- Los símbolos de Lewis son una representación de los átomos de acuerdo con la teoría de Lewis.
- Consisten en símbolos químicos que representan el núcleo y los electrones internos, junto con puntos alrededor del símbolo que representan los electrones de valencia.
- Colocamos puntos en los lados del símbolo hasta un máximo de 4 y después emparejamos puntos hasta alcanzar un octeto.
- *Ejemplos:*



# Estructuras de Lewis

- Las estructuras de Lewis son una combinación de símbolos de Lewis que representa la transferencia (*enlace iónico*) o compartición (*enlace covalente*) de electrones en el enlace químico.
- Ejemplos:*

