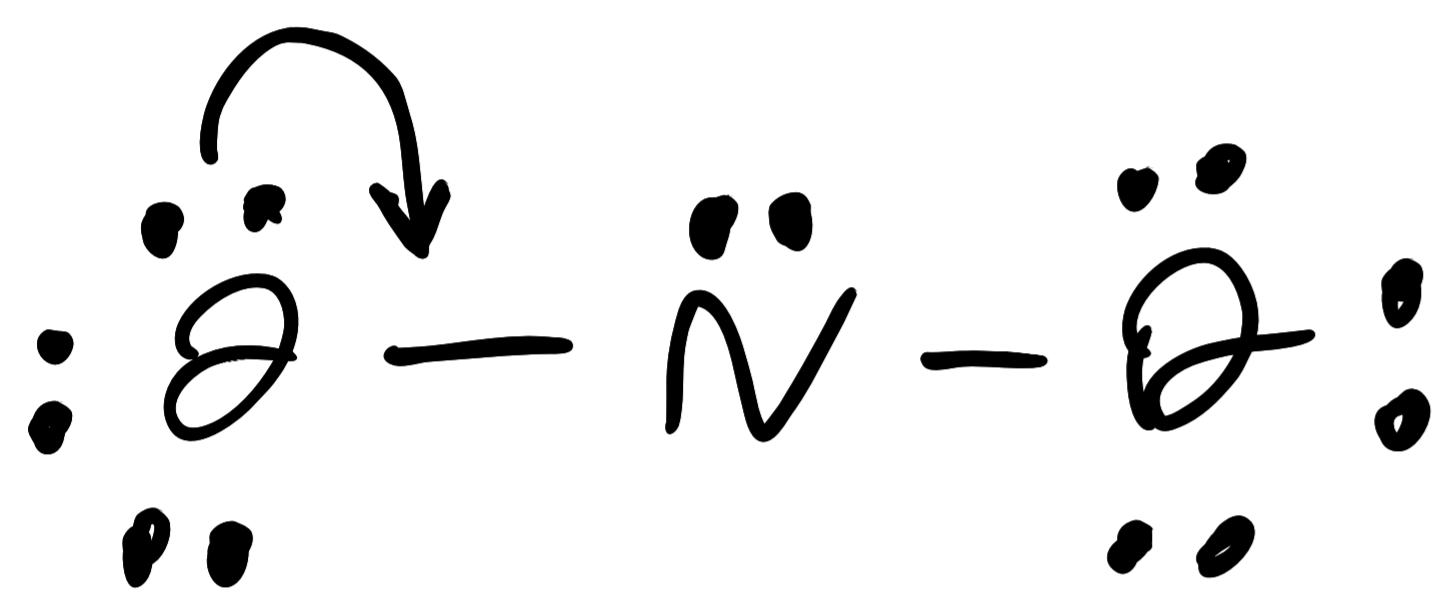


LEWIS - NO₂⁻

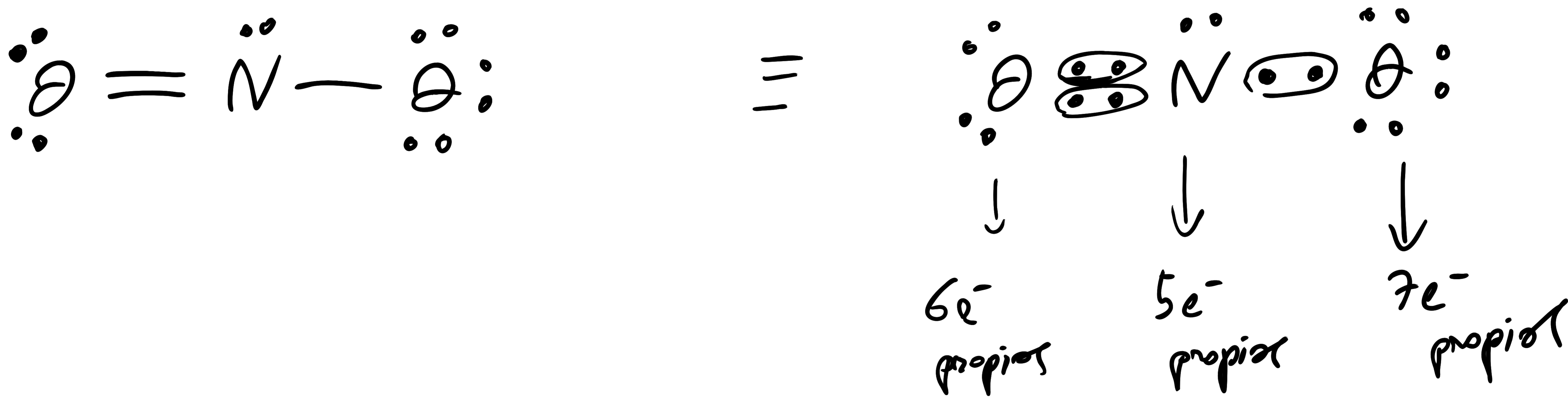
a) Contamos electrones disponibles:

- N $\Rightarrow 1s^2 2s^2 2p^3 \Rightarrow 5e^- \times 1 \text{ átomo N} \Rightarrow 5e^-$
 - O $\Rightarrow 1s^2 2s^2 2p^4 \Rightarrow 6e^- \times 2 \text{ átomos O} \Rightarrow 12e^-$
 - Una carga negativa por ser anión $\Rightarrow \underline{1e^-}$
- 18e⁻

b) Juntamos con enlaces sencillos y el resto ponemos pares de electrones sin compartir:



c) Formamos dobles enlaces hasta conseguir que todos los átomos cumplan la regla del octeto:



d) Colocamos las cargas (si las hay):

