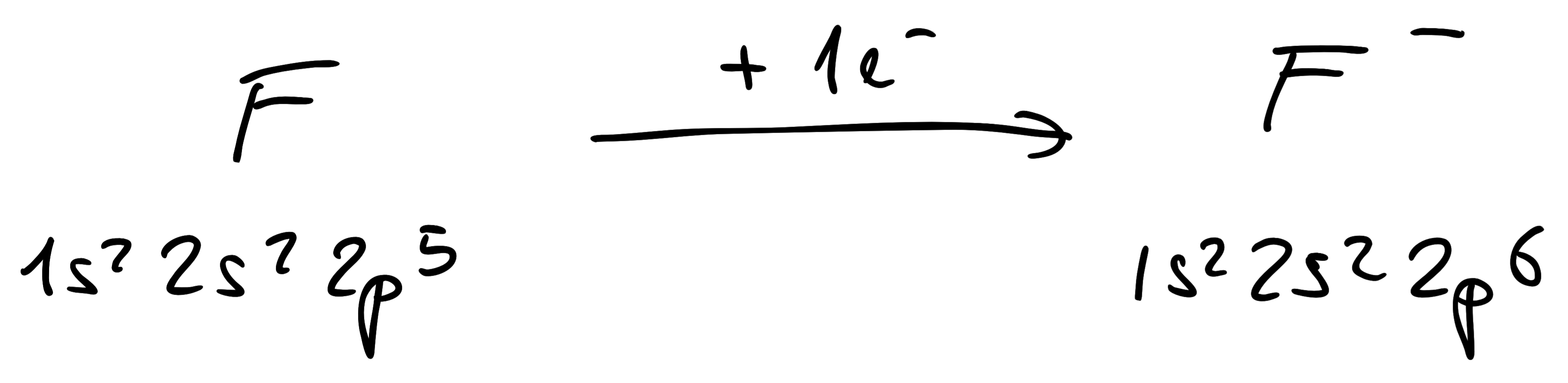


2. Átomos

a) $F (Z=9) \Rightarrow$ Su configuración electrónica es $1s^2 2s^2 2p^5$
 En su última capa (nivel 2 de energía) tiene 7 electrones.

El Fluor tiende a captar 1 electron para alcanzar la configuración electrónica del gas noble más próximo, para cumplir la Regla del octeto $\Rightarrow 8e^-$ en la capa de valencia



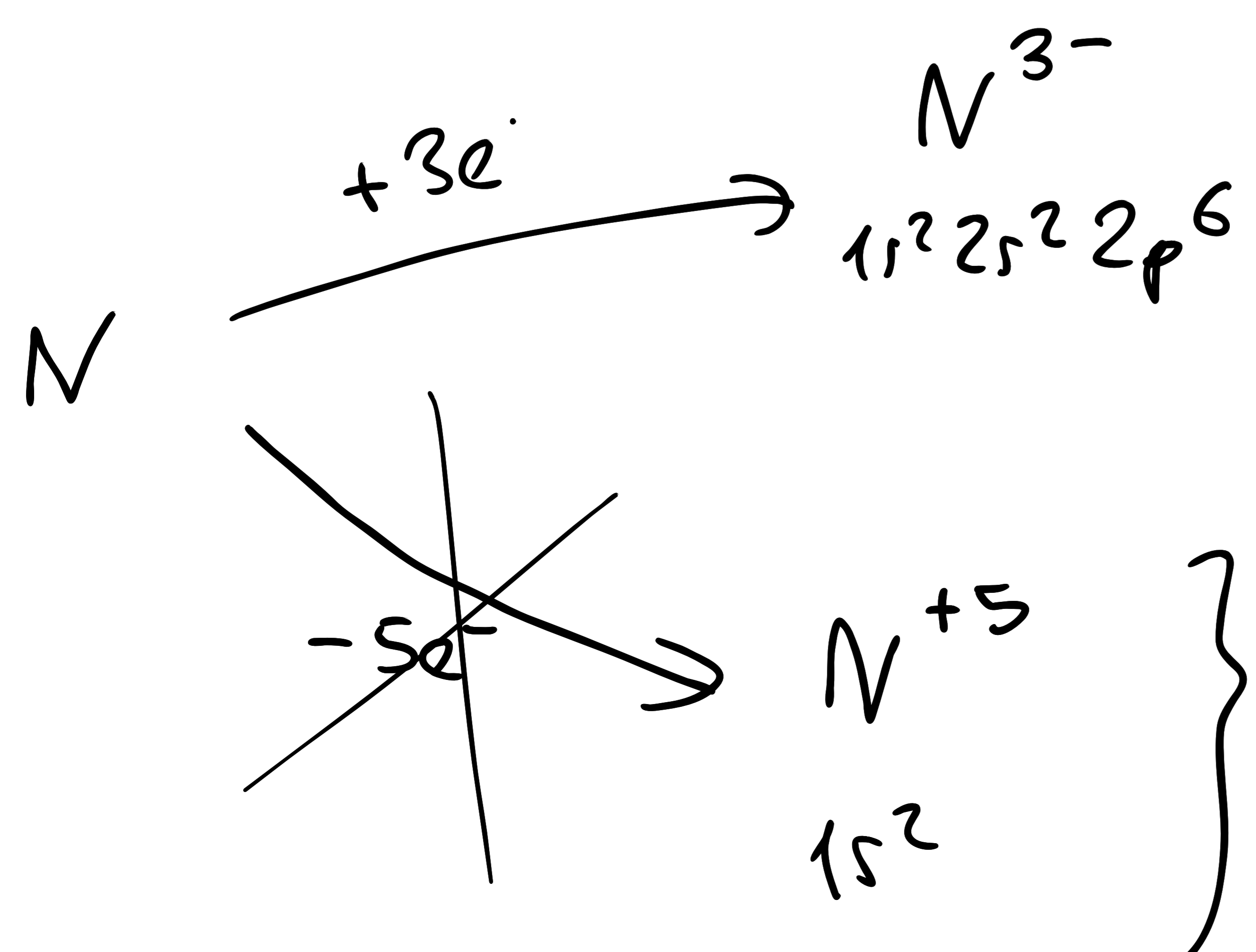
ANIÓN
 (e.o. = -1)

b) $K (Z=19) \Rightarrow 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$



CATION
 (e.o. = +1)

c) $N (Z=7) \Rightarrow 1s^2 2s^2 2p^3$



ANIÓN
 e.o. = -3

\Leftarrow Esto no ocurre en la naturaleza porque supone perder muchos electrones