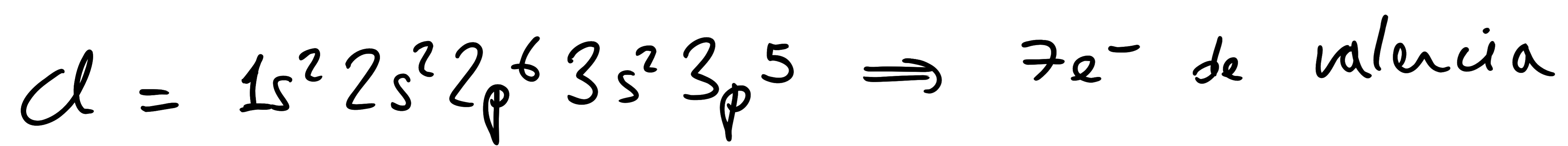
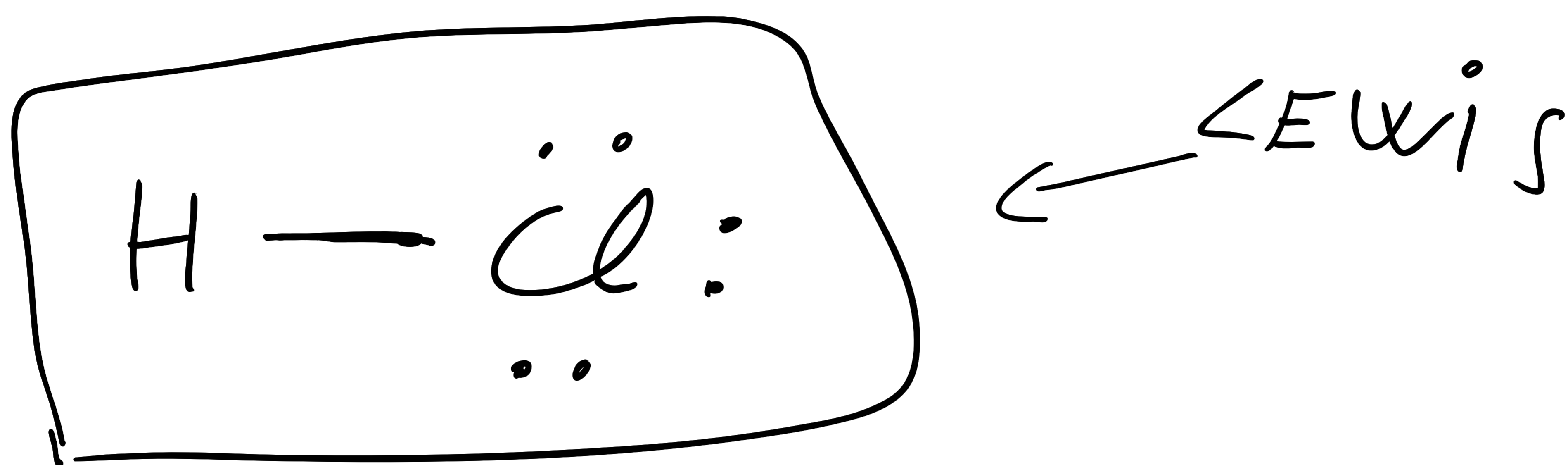


LEWIS - HCl:



8e⁻ que podrían compartirse



Así los dos elementos tienen la configuración electrónica del gas noble más próximo,

H \rightarrow tiene en sus proximidades $2e^-$ (isoelectrónico al He)

Cl \rightarrow tiene en sus proximidades $18e^-$ (isoelectrónico al Ar)

Y todo ello gracias a que cada elemento **COMPARTE** un electrón con el otro elemento, se forma un enlace covalente.