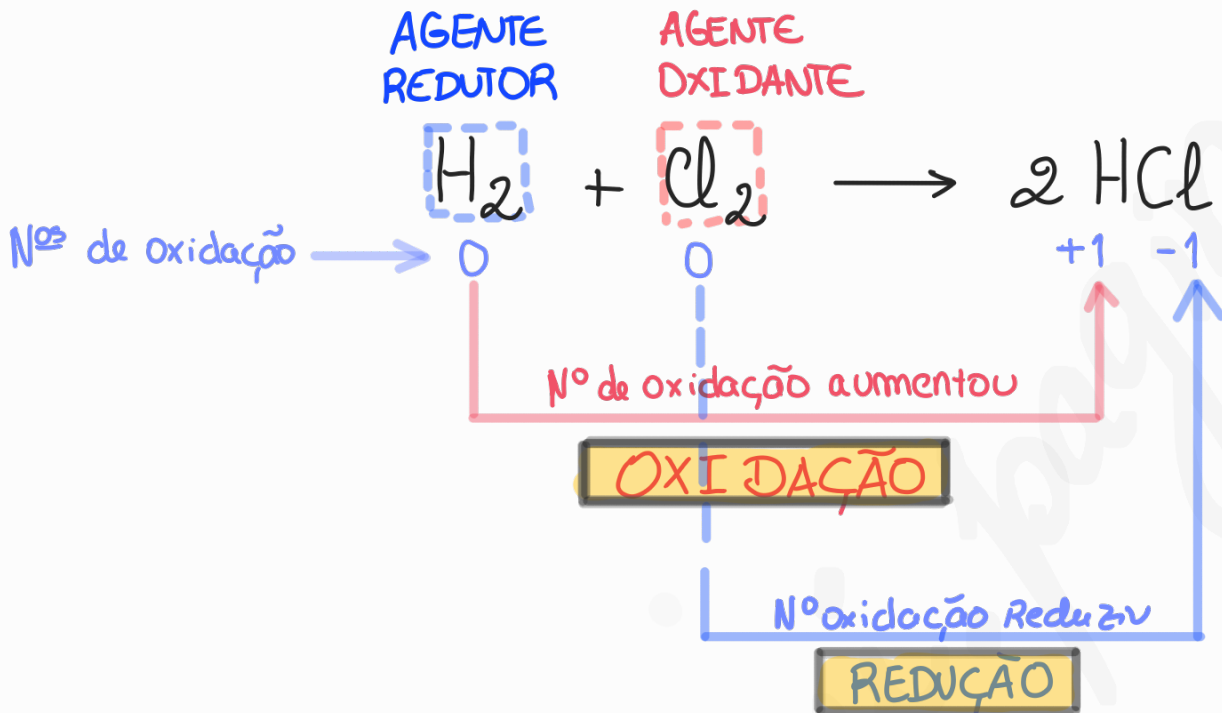


REAÇÕES DE OXIDAÇÃO-REDUÇÃO



AGENTE REDUTOR \rightarrow cede e⁻s \rightarrow Fica oxidado (n.o. \uparrow)

AGENTE OXIDANTE \rightarrow aceita e⁻s \rightarrow Fica reduzido (n.o. \downarrow)

Li^+ / Li é um par oxidante-reduzidor

Quanto mais forte o oxidante mais fraco será o seu redutor conjugado

N.ºs DE OXIDAÇÃO (REGRAS)

átomos ou moléculas $\text{H}_2, \text{H}, \text{H}_2\text{O} \dots \rightarrow 0$

Hidrogénio $\rightarrow +1$ (Excepto nos hidretos (H + alcalinos) -1)

Oxigénio $\rightarrow -2$ (Excepto nos Peróxidos (O + alcalinos) -1)

IOËS

$\text{NH}_4^+ \rightarrow -3 + 4 \times (+1) = +1$

$\text{OH}^- \rightarrow -2 + 1 = -1$

Uma solução aquosa dissolve um metal se o metal tiver maior poder redutor

→ SERIE ELETROQUIMICA

Li ↑
⋮
Zn
⋮
Cu

Redutor
⊕
forte