

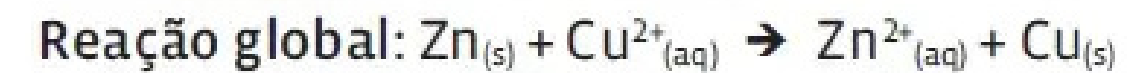
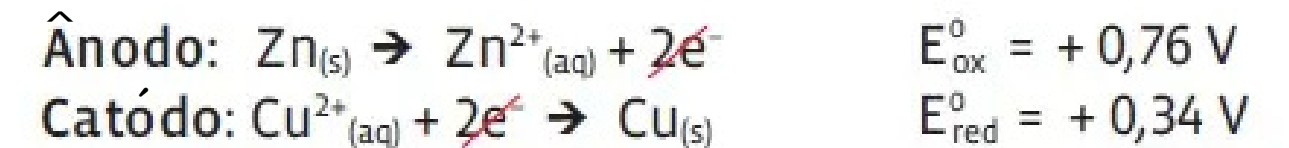
OXIREDUÇÃO

POTENCIAL PADRÃO (E°)



- O Cobre tem um maior potencial de redução para reduzir do que o Zinco
- Na tabela de potenciais quanto maior o valor, maior a preferência por se reduzir em uma reação redox. A espécie com o maior potencial de redução será reduzida, enquanto a outra será oxidada.

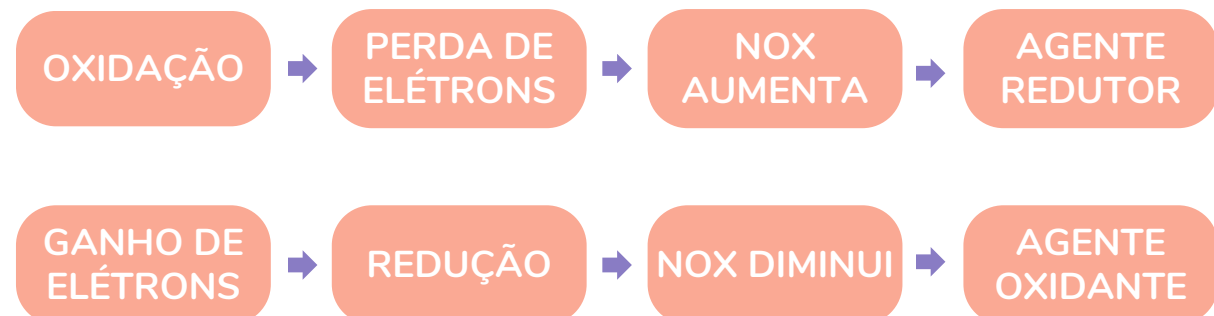
- A oxidação refere-se à perda de elétrons, aumentando o número de nox.
- A redução refere-se ao ganho de elétrons, diminuindo o número de nox.



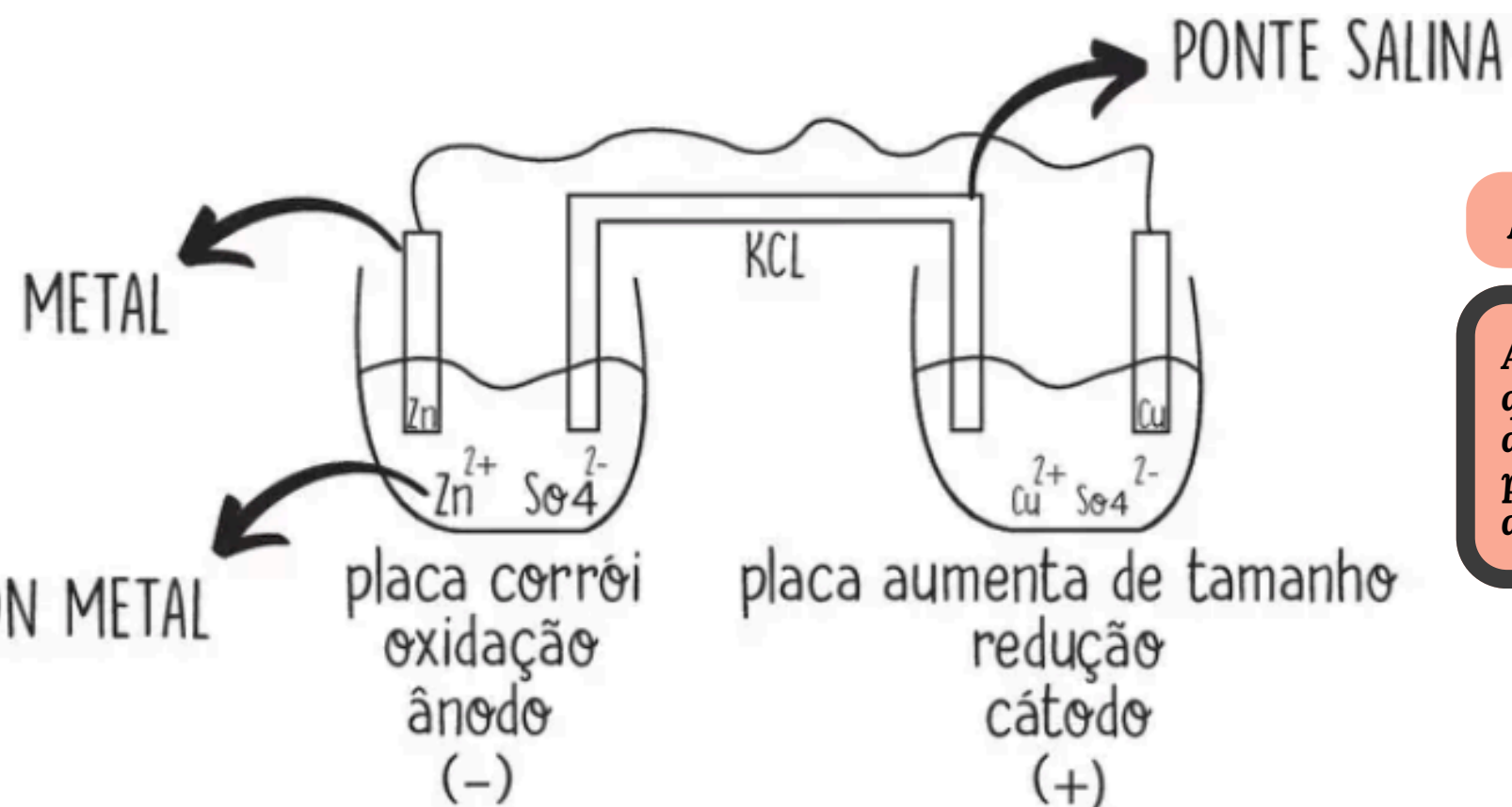
$$\Delta E = (E^\circ_{\text{ox}} + E^\circ_{\text{red}}) = 1,10\text{V}$$

REAÇÕES REDOX

reação espontânea (pilha)



PILHA DE DANIEL



PONTE SALINA

A ponte salina funciona permitindo que os íons migrem entre as soluções, de modo a equilibrar as cargas positivas e negativas em cada uma delas.

NOX

NOX é o número de oxidação, que indica a quantidade de elétrons ganhos, perdidos ou compartilhados por um átomo. Ele ajuda a identificar oxidação e redução em reações químicas.