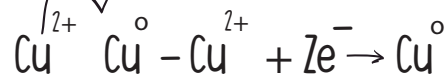
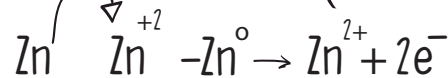


TRANSFORMAÇÃO
ENERGIA QUÍMICA → ENERGIA ELÉTRICA



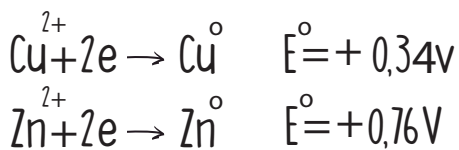
Aumento de Nox
(oxidação - ânodo)

Diminuição do Nox
(redução - cátodo)

→ O zinco se desprende da placa para ocorrer reação

Acúmulo no fundo do pote

POTÊNCIA PADRÃO



O Cu tem mais potencial para reduzir do que o Zn

CÁLCULO DE ΔE (D.D.P)

$$\Delta E = E_{\text{redução maior}} - E_{\text{redução menor}}$$

$$\Delta E = E_{\text{oxidação menor}} - E_{\text{oxidação maior}}$$

ou

$$\Delta E = E_{\text{redução}} + E_{\text{oxidação}}$$

A ponte salina serve para equilibrar as reações e deixa a pilha mais duradoura

ELETROQUÍMICA

REAÇÃO ESPONTÂNEA (PILHA)

PILHA DE DANIEL

PONTE SALINA

METAL

ION METAL

placa corrói
oxidação
ânodo
(-)

placa aumenta de tamanho
redução
cátodo
(+)

