

Lista de Abreviações

REAÇÕES DE OXIRREDUÇÃO (REDOX)

Nox = número de oxidação

CÉLULAS GALVÂNICAS (PILHAS e BATERIAS)

IUPAC = International Union of Pure and Applied Chemistry

V = volt

J = Joule

C = Coulomb

fem = força eletromotriz ou eletromotiva

E_{cel} = Potencial de célula

E_{cel}° = Potencial padrão da célula

E_{red}° = Potencial padrão da redução

EPH = eletrodo-padrão de hidrogênio.

ESPONTANEIDADE DE REAÇÕES REDOX

ΔG = Energia livre de Gibbs

n = quantidade de matéria de elétrons transferidos

F = constante de Faraday

E = fem da célula.

$1F = 96.500 \text{ C/mol} = 96.500 \text{ J/V-mol}$

R = constante dos gases ideais

T = temperatura em Kelvin

Q = razão entre a concentração molar de produtos sobre reagentes

K_{eq} = constante de equilíbrio

ELETRÓLISE

e^- = carga do elétron

(+) = anodo

(-) = catodo

Q = quantidade de carga

I = corrente

t = tempo

F – Faraday

C = Coulomb

W_{max} = trabalho elétrico máximo

E = tensão

N_A = número de Avogadro

n = número de mol

J = Joules

V = Volt

ΔG = Energia livre de Gibbs

ΔG° = Energia livre padrão de Gibbs

E° = potencial padrão

fem = força eletromotriz

ELETROMETALURGIA

M = metal

M^{n+} = íon metálico

E°_{red} = potencial padrão de redução