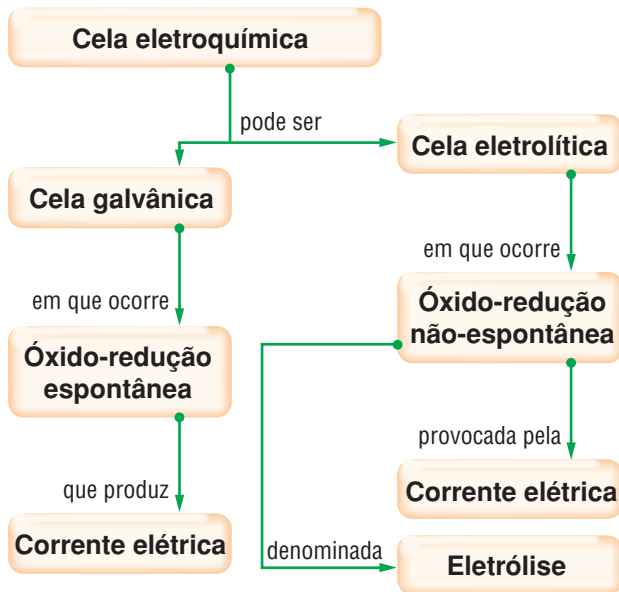
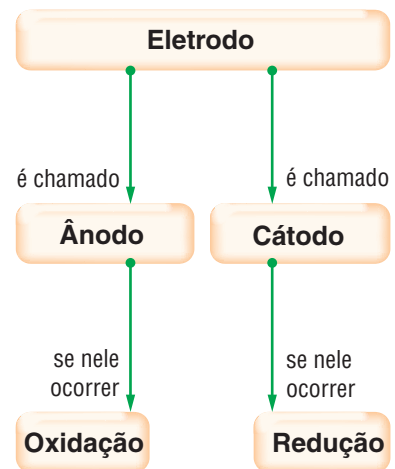


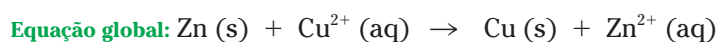
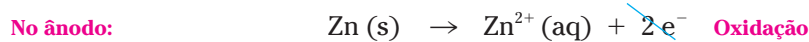
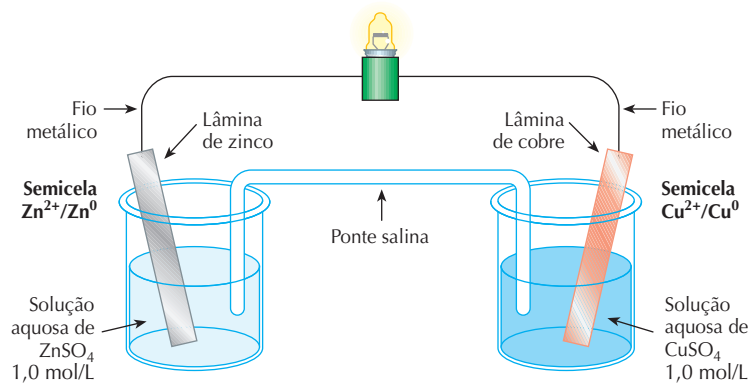
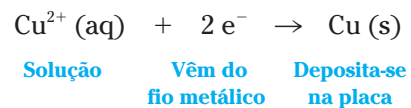
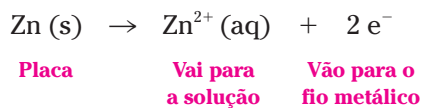
■ Celas eletroquímicas



■ Nomenclatura dos eletrodos



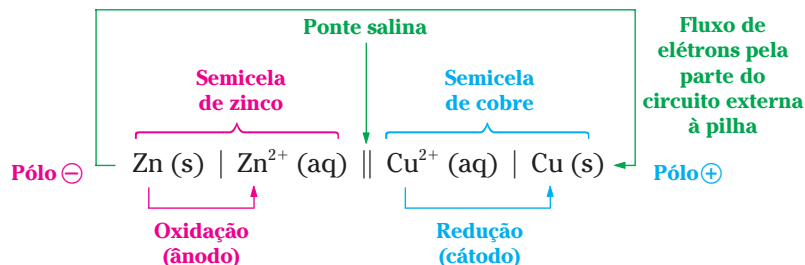
■ Pilha de Daniell



Representação IUPAC para a pilha de Daniell



Interpretação da representação:



Potencial-padrão de semicela

O valor de E° para o **eletrodo-padrão de hidrogênio** foi convenicionado como sendo **0 V** (zero volt), quer ele atue como ânodo, quer como cátodo. O **potencial-padrão de uma semicela** é o valor de diferença de potencial elétrico, nas condições-padrão (1,0 mol/L e 100 kPa) e numa temperatura de interesse (geralmente 25°C), entre o eletrodo dessa semicela e o eletrodo-padrão de hidrogênio.

Força eletromotriz de uma pilha

$$\Delta E^\circ = E^\circ_{\text{espécie que recebe } e^-} - E^\circ_{\text{espécie que perde } e^-}$$