

**2<sup>a</sup>  
SÉRIE**

**CANAL SEDUC-PI2**



PROFESSOR (A):



DISCIPLINA:



CONTEÚDO:



TEMA GERADOR:



DATA:

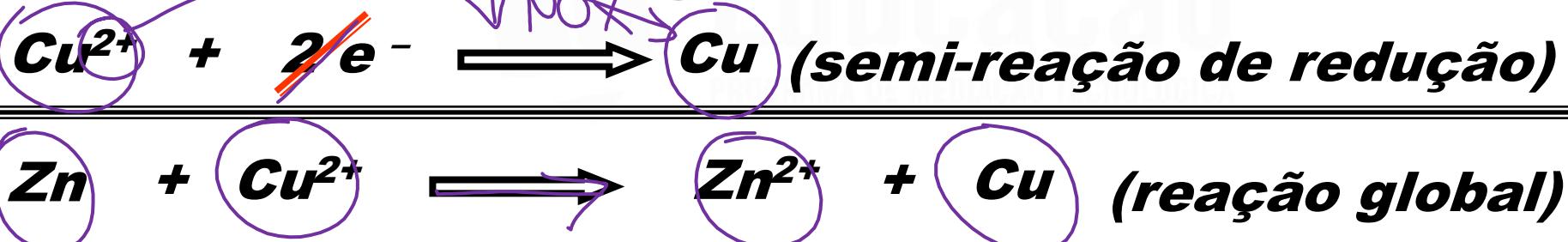
**FELIPE  
ROSAL**

**QUÍMICA ELETROQUÍMICA CIÊNCIA NA ESCOLA 29.08.2019**

# ROTEIRO DE AULA

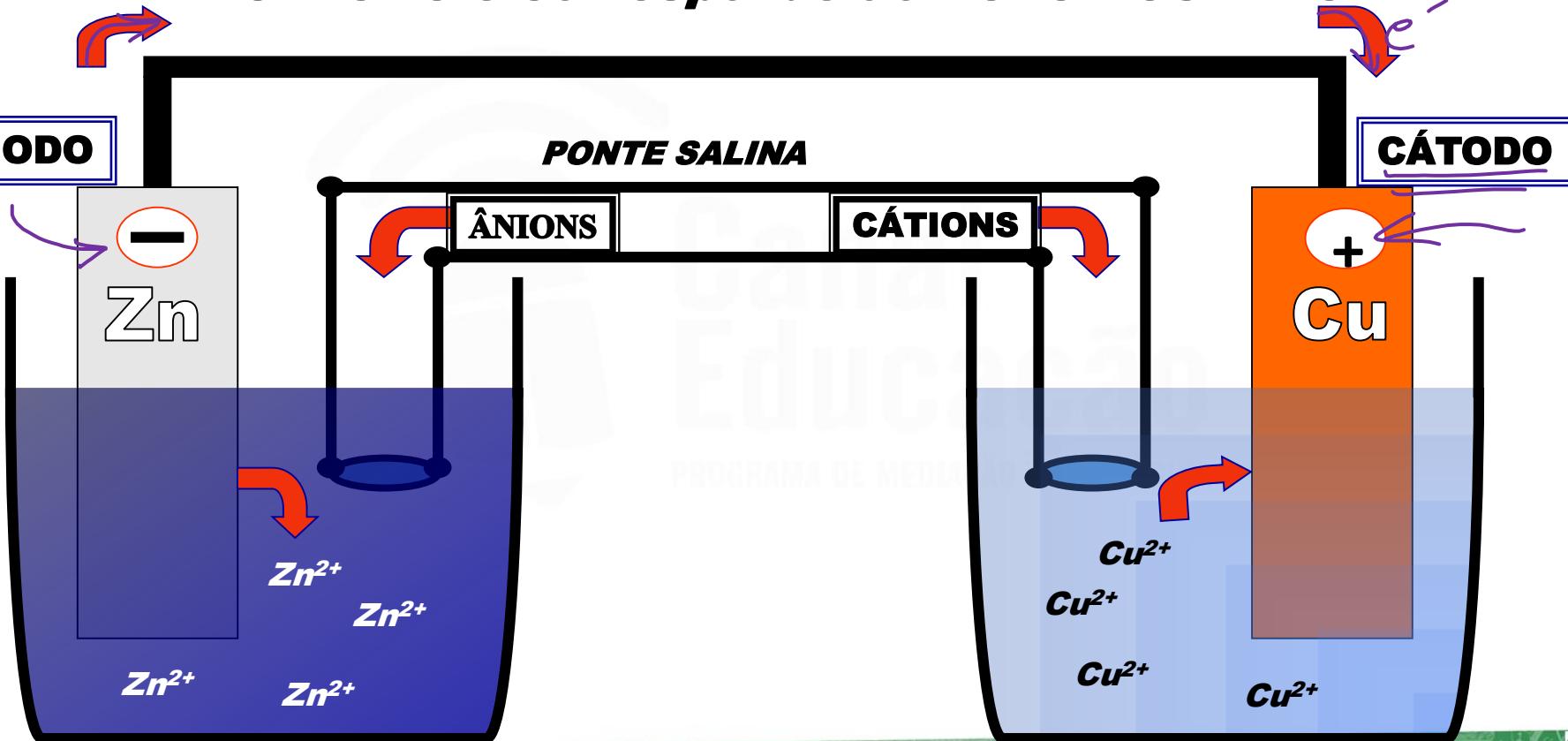
- Compreender o funcionamento da Pilha de Daniell;
- Diferenciar reações de oxidação e redução.

**Neste processo teremos, simultaneamente,  
a ocorrência das seguintes reações:**



# O polo que libera gás é o polo de oxidação, que se chama de **ANODO** e corresponde ao PÓLO NEGATIVO

ELÉTRONS

**ÂNODO****PONTE SALINA****CÁTODO**

PROGRAMA DE MATEMÁTICAS

# DICA CANAL EDUCAÇÃO

**ÂNODO** – ELETRODO QUE SOFRE  
**OXIDAÇÃO**, CORRESPONDE AO POLO  
NEGATIVO

Polo  
Ânodo

**CÁTODO** – ELETRODO QUE SOFRE  
**REDUÇÃO**, CORRESPONDE AO POLO  
POSITIVO

Oxidação

## DICA CANAL EDUCAÇÃO

O ELETRODO QUE **SOFRE OXIDAÇÃO**, É CORROÍDO E A SOLUÇÃO FICA **MAIS CONCENTRADA**

O ELETRODO QUE **SOFRE REDUÇÃO**, OCORRE UM AUMENTO DA MASSA E SUA SOLUÇÃO FICA **MAIS DILUÍDA**

# DICA CANAL EDUCAÇÃO

**FIO CONDUTOR** – CIRCUITO EXTERNO DA PILHA ONDE OCORRE A PASSAGEM DE ELÉTRONS SEMPRE NO SENTIDO DO POLO QUE SOFREU OXIDAÇÃO PARA O POLO QUE SOFREU REDUÇÃO

**PONTE SALINA** – OCORRE A MIGRAÇÃO DE ÍONS

## DICA CANAL EDUCAÇÃO

**POLO (-) → ÂNODO OCORRE OXIDAÇÃO**

**POLO (+) → CÁTODO OCORRE REDUÇÃO**

**SENTIDO DA MIGRAÇÃO DOS ELÉTRONS**

**OXIDAÇÃO → REDUÇÃO**

# REPRESENTAÇÃO DE UMA PILHA

*Uma pilha, segundo a IUPAC,  
deve ser representada da seguinte forma:*



01) Observando a pilha abaixo, responda:



a) Quais as semi-reações?



b) Qual a reação global?

