

**2<sup>a</sup>  
SÉRIE**

# **CANAL SEDUC-PI2**



PROFESSOR (A):

**JURANDIR  
SOARES**



DISCIPLINA:

**QUÍMICA**



CONTEÚDO:

**REVISÃO**



TEMA GERADOR:

**ARTE NA  
ESCOLA**



DATA:

**21.11.2019**

# ROTEIRO DE AULA

# 1. Coloque verdadeiro ou falso:

- ( ) Oxidação é perder de elétrons, e redução, ganho de elétrons.
- ( ) O elemento químico que sofre oxidação diminui o NOX.
- ( ) O elemento químico que sofre redução aumenta o NOX.
- ( ) O elemento químico que sofre redução é o agente redutor.

## DICA CANAL EDUCAÇÃO

QUEM SE **OXIDA** PERDE ELÉTRONS AUMENTA O  
NOX É O **AGENTE REDUTOR**

QUEM SE **REDUZ** GANHA ELÉTRONS DIMINUI O  
NOX É O **AGENTE OXIDANTE**

03) Na equação representativa de uma reação de oxirredução:



- a) O íon  $\text{Cu}^{2+}$  é o oxidante porque ele é oxidado.
- b) O íon  $\text{Cu}^{2+}$  é o redutor porque ele é reduzido.
- c) O Ni é redutor porque ele é oxidado.
- d) O Ni é o oxidante porque ele é oxidado
- e) O Ni é o oxidante e o íon  $\text{Cu}^{2+}$  é o redutor.

04. Observando a pilha abaixo:



Analise as afirmativas abaixo e assinale a alternativa correta

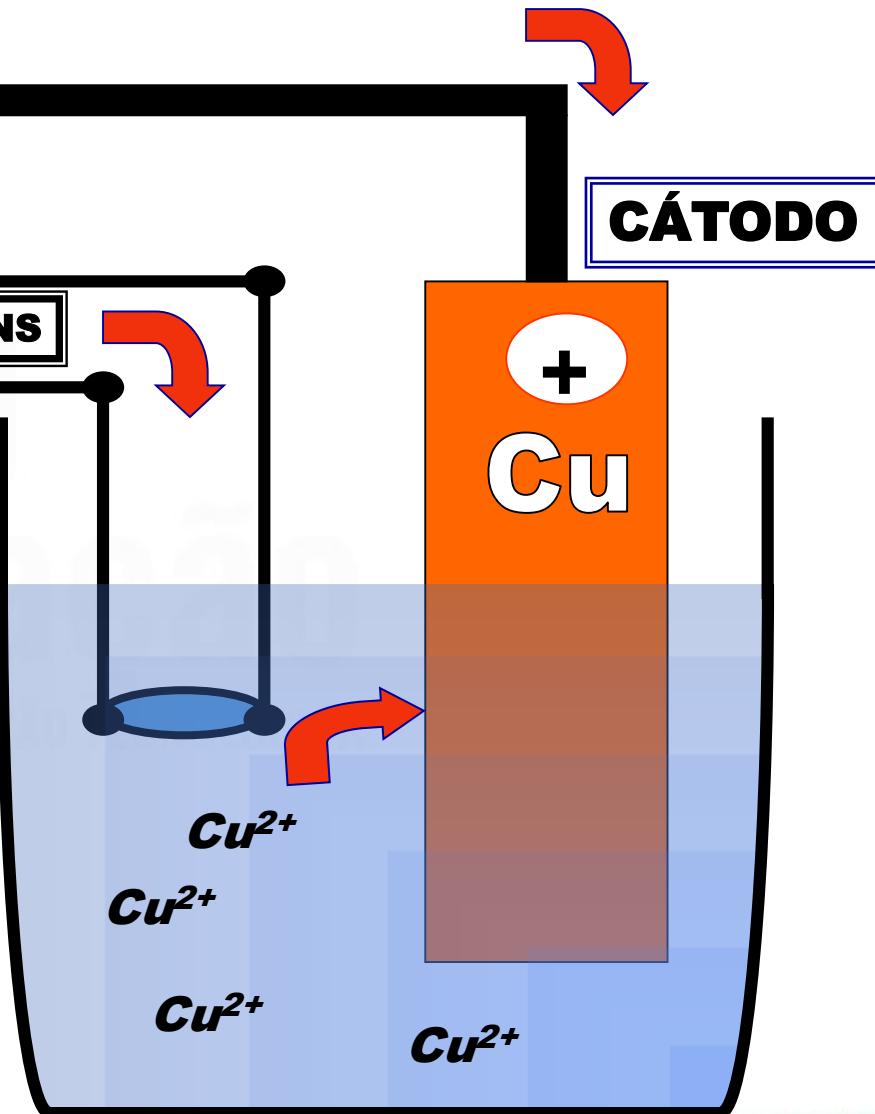
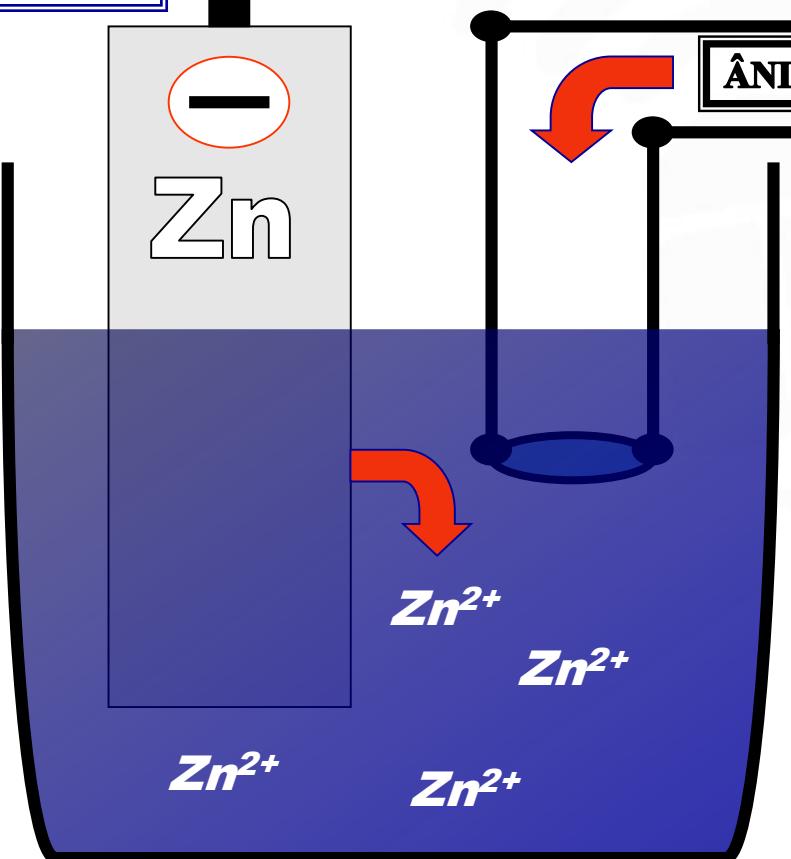
- a) O eletrodo de Magnésio sofre redução.
- b) O eletrodo de Cobre sofre redução.
- c) O eletrodo de magnésio terá massa aumentada.
- d) O eletrodo de Cobre terá massa diminuída.
- e) Esta pilha é denominada Pilha de Daniell.

## 05. Julgue os itens a seguir colocando V ou F:

- ( ) Nas pilhas ocorre somente uma reação de oxidação.
- ( ) O polo que sofre oxidação, em uma pilha, é o cátodo
- ( ) O polo que sofre redução, em uma pilha, é o ânodo.
- ( ) O pólo negativo de uma pilha é denominado sofre redução .

06. Na pilha eletroquímica sempre ocorre:

- a) oxidação do cátodo.
- b) movimento de elétrons no interior da solução eletrolítica.
- c) reação com diminuição de calor.
- d) passagem de elétrons, no circuito externo, do ânodo para o cátodo.
- e) reação de neutralização.

**ELÉTRONS****ÂNODO****FIO CONDUTOR****PONTE SALINA****CÁTODO**

# DICA CANAL EDUCAÇÃO

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

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

## 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