

2^a
SÉRIE

CANAL SEDUC-PI2



PROFESSOR (A):



DISCIPLINA:



CONTEÚDO:



TEMA GERADOR:



DATA:

**FELIPE
ROSAL**

QUÍMICA

REVISÃO

**ARTE NA
ESCOLA**

21.11.2019

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 Cu^{2+} é o oxidante porque ele é oxidado.

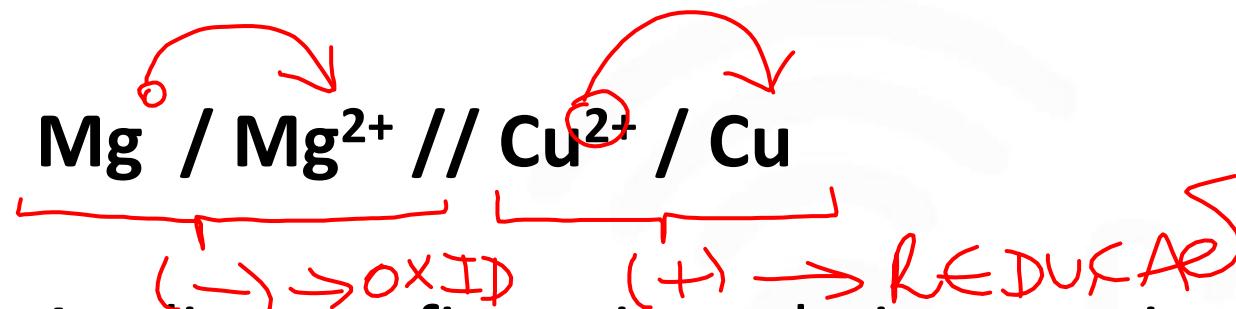
b) O íon Cu^{2+} é o redutor porque ele é reduzido.

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 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~~ \rightarrow ~~OXIDAÇÃO~~
- b) O eletrodo de Cobre sofre redução. \checkmark
- c) O eletrodo de magnésio terá massa aumentada. $\cancel{\rightarrow}$ ~~DIMINUIÇÃO~~
- d) O eletrodo de Cobre terá massa diminuída. $\cancel{\rightarrow}$ ~~AUMENTADA~~
- e) Esta pilha é denominada Pilha de Daniell. $\cancel{\rightarrow}$

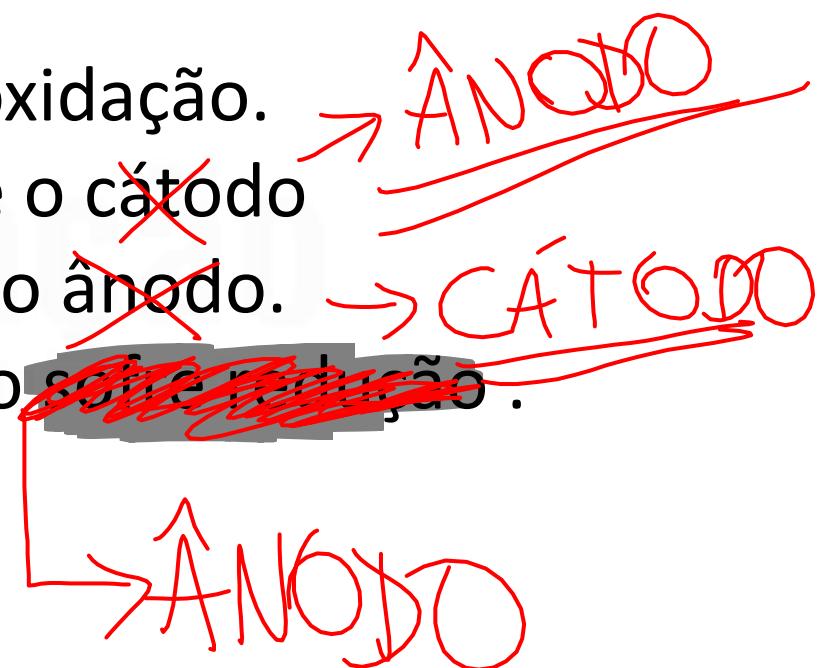
05. Julgue os itens a seguir colocando V ou F:

(F) Nas pilhas ocorre somente uma reação de oxidação.

(F) O polo que sofre oxidação, em uma pilha, é o cátodo

(F) O polo que sofre redução, em uma pilha, é o ânodo.

(V) O polo negativo de uma pilha é denominado ~~ânodo~~ ~~polo de redução~~.



06. Na pilha eletroquímica sempre ocorre:

~~REDUÇÃO~~

- 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.

~~OXIRREDUÇÃO~~

ELÉTRONS

FIO CONDUTOR

ÂNODO

CÁTODO

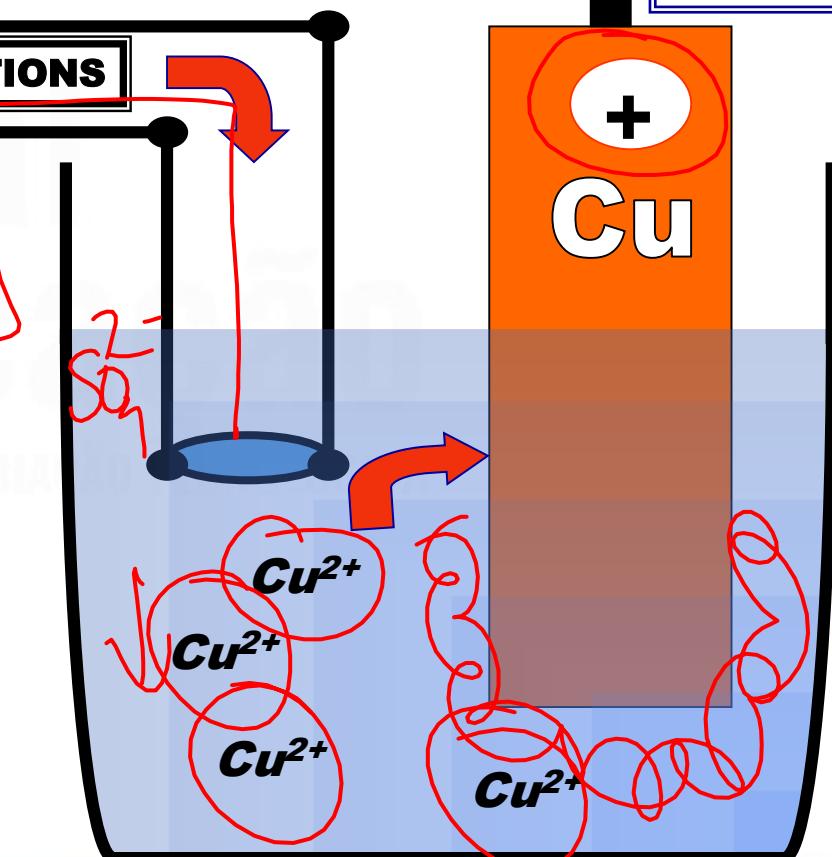
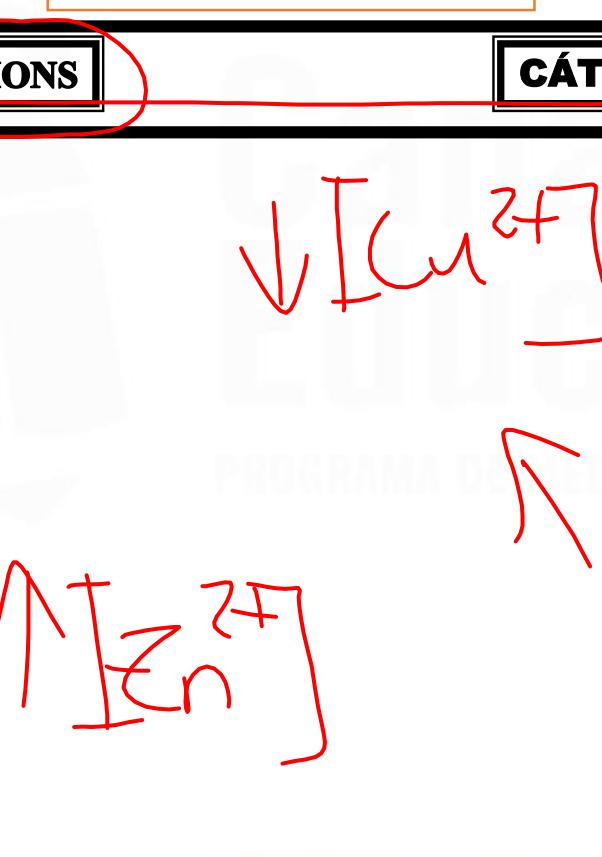
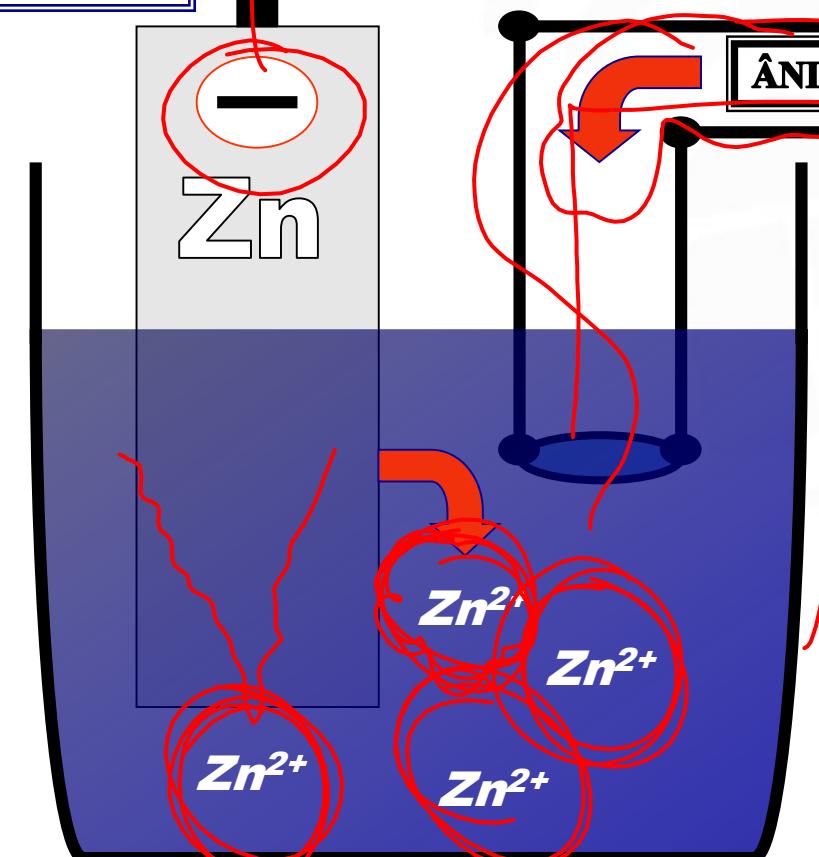
PONTE SALINA

CÁTIONS

ÂNIONS

Zn

Cu

 $\downarrow [Cu^{2+}]$ $\uparrow [Zn^{2+}]$ Zn^{2+} Zn^{2+} Cu^{2+} Cu^{2+} 

DICA CANAL EDUCAÇÃO

ANODO – 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

