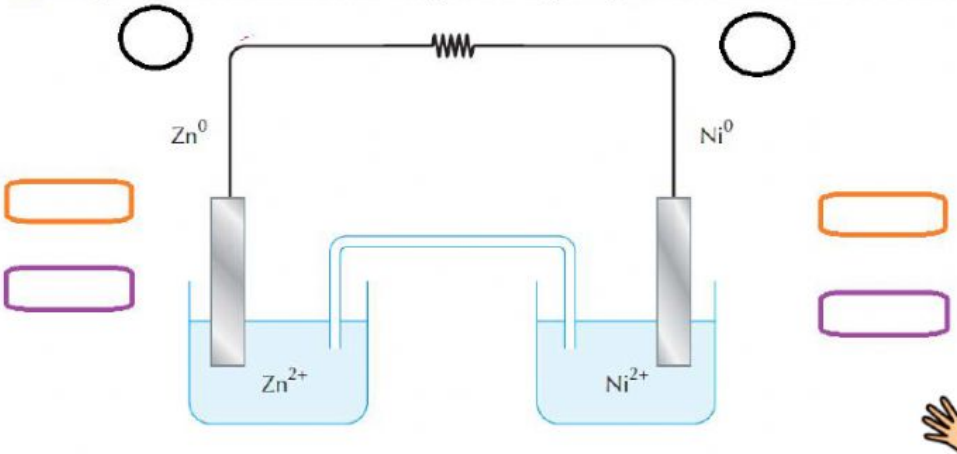
Escola/Colégio:	
Disciplina: **QUÍMICA**	Ano/Série:
Estudante:	

Arraste e solte até os lugares corretos!

1. O esquema abaixo ilustra uma cela galvânica (pilha), ressaltando o sentido de movimentação dos elétrons.



Sobre essa pilha, responda às questões:

a) Qual dos eletrodos é o ânodo? Qual é o cátodo?

ânodo cátodo

b) Qual dos eletrodos é o pólo negativo? E o positivo?

- +

c) Qual é a espécie química que sofre oxidação? E a que sofre redução? (Lembre-se: *espécie química* é um termo genérico para designar átomo, molécula ou íon.)

oxidação redução

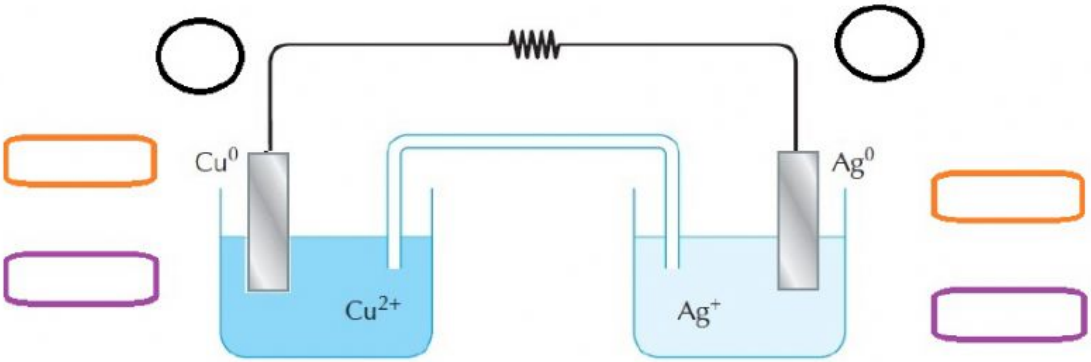
d) Qual o sentido de movimentação dos elétrons no fio?

a) $e^- \rightarrow$ b) $e^- \leftarrow$

e) Qual a placa que sofre corrosão?

f) Qual a placa em que se deposita sólido?

2. O esquema abaixo ilustra uma pilha na qual se verifica que, durante o funcionamento, há desgaste da placa de cobre e depósito de metal sobre a placa de prata.



Com base na informação dada, responda às questões:

a) Qual dos eletrodos é o ânodo? Qual é o cátodo?

ânodo cátodo

b) Qual dos eletrodos é o pólo negativo? E o positivo

- +

c) Qual é a espécie química que sofre oxidação?

oxidação redução

d) Qual o sentido de movimentação dos elétrons no fio?

a) e^- → b) e^- ←

e) Qual a placa que sofre corrosão? f) Qual a placa em que se deposita sólido?