

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

Aula 48 Reações químicas: Eletroquímica – Pilha de Daniell e componentes.

1) Arraste e solte os componentes da Pilha de Daniell nos lugares corretos:



ELETRODO -

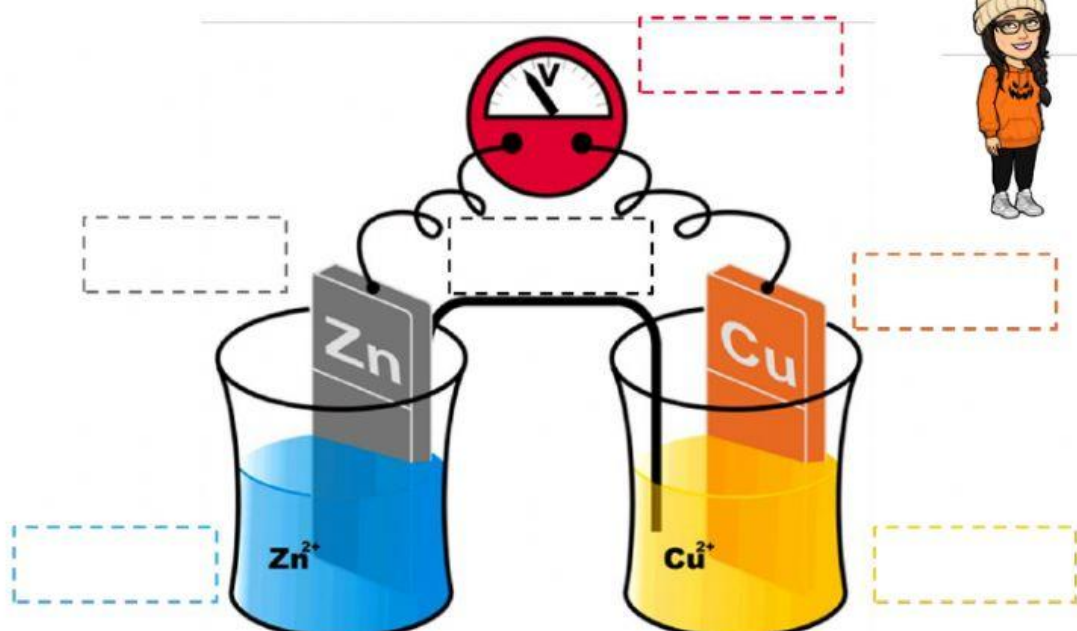
VOLTÍMETRO

PONTE SALINA

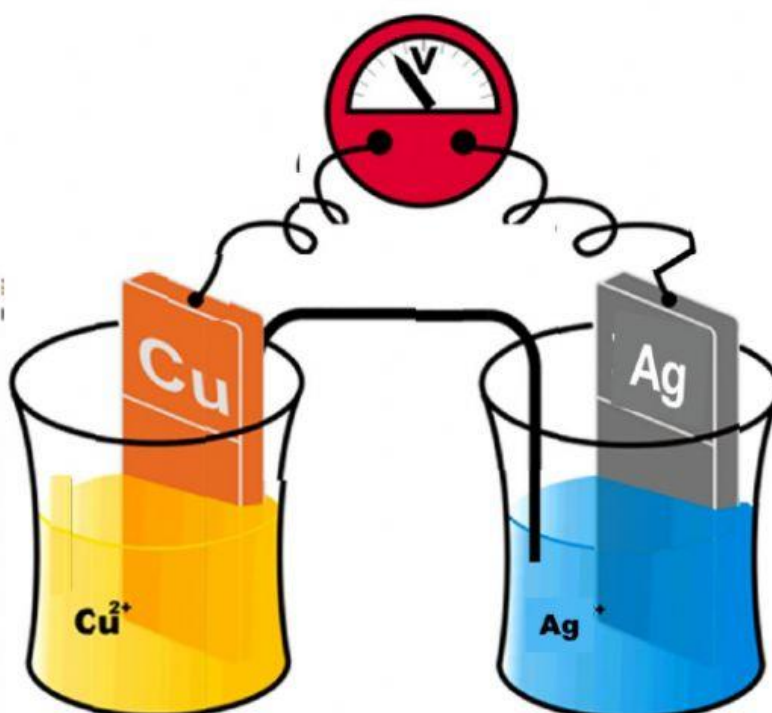
ÂNODO

ELETRODO +

CÁTODO



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 , respondendo às questões:

a) Qual dos eletrodos é o ânodo? ☐ Cu ☐ Ag

b) Qual dos eletrodos é o cátodo? ☐ Cu ☐ Ag

c) Qual dos eletrodos é o polo negativo? ☐ Cu ☐ Ag

d) Qual dos eletrodos é o polo positivo? ☐ Cu ☐ Ag

e) Qual é a espécie química que sofre oxidação? ☐ Cu ☐ Ag

f) Qual é a espécie química que sofre redução? ☐ Cu ☐ Ag

g) Qual é o sentido de movimentação dos elétrons?

☐ Cu → Ag ☐ Ag → Cu

h) Qual é placa que sofre corrosão? ☐ Cu ☐ Ag

i) Qual é placa que se deposita sólido? ☐ Cu ☐ Ag

j) Arraste e solte as espécies no lugar correto para a representação correta da pilha proposta.

