

**QUESTÕES DE QUÍMICA DO SIMULADO 2ª SÉRIE – PROF. BRUNNO LABURU**

1. Numa pilha eletroquímica sempre ocorre:

a) Redução no ânodo.

b) Movimentação de elétrons no interior da solução eletrolítica.

c) Passagem de elétrons, no circuito externo, do cátodo para o ânodo.

d) Reação de neutralização.

e) Uma reação de oxirredução.

2. A equação seguinte indica as reações que ocorrem em uma pilha:

Zn(s)+ Cu2+(aq) → Zn2+(aq)+ Cu(s)

Podemos afirmar que:

a)      O zinco metálico é o cátodo.

b)      O íon cobre sofre oxidação.

c)      O zinco metálico sofre aumento de massa.

d)     O cobre é o agente redutor.

e)      Os elétrons passam dos átomos de zinco metálico aos íons de cobre.