



FORMULÁRIO - RESPOSTA RECURSOS

EDITAL PSI/2018/UFAM N° 35/2018/GR de 19/04/2018

DISCIPLINA:QUÍMICA

QUESTÃO: N° 44

INTERESSADO(S): GEBES VANDERLEY PARENTE SANTOS.

QUESTIONAMENTO:

SOLICITA QUE A QUESTÃO SEJA ANULADA, ALEGANDO QUE ELÉTRONS NÃO ENTRAM NA SOLUÇÃO. FAZ SUA CONSIDERAÇÃO EM TERMOS DE CÉLULAS GALVÂNICAS.

PARECER:

As células eletrolíticas são muito semelhantes às células galvânicas (pilhas de Daniel, por exemplo, que o candidato está considerando), no sentido de que ambas requerem uma ponte salina, ambas têm cátodo e ânodo, e ambas têm um fluxo consistente de elétrons do anodo para cátodo. Uma diferença básica entre elas é que as células galvânicas são espontâneas enquanto as células eletrolíticas não. Como os elétrons saem do ânodo e vão em direção ao cátodo, eles são recebidos pelos íons em solução próximos ao eletrodo. Assim, os elétrons entram em solução pelo cátodo quando ejetam elétrons na solução. De fato, os elétrons não “nadam” pela solução, mas entram nela pelos íons que os recebem. Assim, entram pelo cátodo e ocorre redução. O candidato considerou a célula como galvânica ao invés de eletrolítica, como diz o enunciado. Embora a explicação acima também valha para os elétrons que chegam no cátodo das células galvânicas.

RESPOSTA: MANTER GABARITO PUBLICADO.

Data: 02/07/2018