



GRUPO: _____

NOME: _____

DISCIPLINA: Práticas Experimentais

DATA: ____/____/____

ELABORADO POR: Prof.a Dárlen Crísthiê H. Pena (EEOP), Ana Julia Assunção Silva (EF/UFOP), Giulliane Armond Alves (EF/UFOP), Láysa Duarte Passos Resende (EF/UFOP), Prof.a Flávia D. M. Marinho (EF/UFOP).

ELETROQUÍMICA

1- Registre o valor da condução elétrica observado no voltímetro. _____

2- Identifique o material dos eletrodos positivo e negativo da célula eletroquímica. Justifique sua resposta explicando a transferência de elétrons decorrente da reação de oxirredução.

3- Explique a função do eletrólito na célula eletroquímica e explícite o utilizado neste experimento.

4- Calcule a força eletromotriz (ΔE°) da célula eletroquímica a partir dos dados a seguir:

$$(E^\circ_{Al} = - 1,66)$$

$$(E^\circ_{Fe} = + 2,87)$$

$$\Delta E^\circ = E^\circ \text{ cátodo} + E^\circ \text{ ânodo}$$



PROEX
Pró-Reitoria de
Extensão e Cultura



RELATÓRIO DE ATIVIDADES



5- A partir do valor calculado da força eletromotriz, inferir sobre a espontaneidade ou não da reação na célula eletroquímica. Justifique sua resposta.

Com dedicação e curiosidade,
vocês estão construindo um futuro brilhante.

Bom trabalho, pessoal! ★★★★★★★★