



Projeto Desafio do Trimestre

TURMAS DE MEDICINA

QUÍMICA

Num sistema eletrolítico de uma solução de soda cáustica nas CNTP, utilizou-se uma corrente elétrica de 0,2 A, durante 12 minutos.

Responda:

- Qual a equação geral da eletrólise em questão?
- Identifique o gás formado em cada eletrodo do sistema.
- Qual o volume (em mL) do gás formado no cátodo?
- Qual o volume (em mL) do gás formado no ânodo?
- Suponha o sistema fechado e que no eletrodo cátodo tenha um tubo que está ligado a um sistema que promove uma reação de adição por catálise de 2 L de uma solução de pent-2-eno, cuja a concentração é de 0,5 mol/L. Qual porcentagem de moléculas da substância orgânica sofreu a reação pelo gás formado na eletrólise?

NOME: _____

DATA: ____/____/2018

TURMA: _____

UNIDADE: VV JP PC

Nota:

DISCIPLINA: _____

RESOLUÇÃO