



# Projeto Desafio do Trimestre

TURMAS DE MEDICINA - 2019

## QUÍMICA

### QUESTÃO 2

Numa eletrólise de uma solução de soda cáustica nas CNTP, utilizou-se uma corrente elétrica de 0,4A, durante 20 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 que todo o gás formado no ânodo foi liberado em um recipiente fechado com 3500 mL de volume. O recipiente já contém certa quantidade de um gás X. A pressão total no recipiente foi de 3,6 atm. Considerando que, em todo o processo, a temperatura permaneceu constante em 25,0°C, qual é a fração molar do gás X e quantas moléculas dele encontram-se presentes no recipiente?

NOME: \_\_\_\_\_

DATA: \_\_\_\_/\_\_\_\_/2019

TURMA: \_\_\_\_\_

UNIDADE: VV  JP  PC

Nota:

DISCIPLINA: \_\_\_\_\_

## RESOLUÇÃO