



Projeto Desafio do Trimestre

TURMAS DE MEDICINA - 2019

QUÍMICA

QUESTÃO 2

Um professor realizou com seus alunos um experimento no qual utilizou dois recipientes idênticos. Em cada um colocou um determinado gás, sendo os dois gases diferentes um do outro. No primeiro recipiente (recipiente A), colocou $7,1 \cdot 10^{-4}$ quilogramas de um gás A. No segundo recipiente (recipiente B), colocou $4,8 \cdot 10^{-7}$ toneladas de um gás B. Sabendo que o gás B é o ozônio, que os recipientes encontram-se nas mesmas condições de temperatura e pressão interna, e que o gás A é diatômico, é substância simples e constituído de átomos da família dos halogênios, responda:

(Dados de massa atômica: F=19; Cl=35,5; Br=80; I=127; At=210)

- Quantos mols de gás B estão presentes no recipiente B?
- Quantos mols de gás A estão presentes no recipiente A?
- Qual a massa molar do gás A?
- Qual a fórmula molecular do gás A?

NOME: _____
DATA: ____/____/2019
UNIDADE: VV JP PC
DISCIPLINA: _____

TURMA: _____

Nota:

RESOLUÇÃO