



FORMULÁRIO - RESPOSTA RECURSOS

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

DISCIPLINA:QUÍMICA

QUESTÃO: N° 42

INTERESSADO(S): JOÃO PEDRO SANTANA DE CARVALHO.

QUESTIONAMENTO:

SOLICITA QUE A QUESTÃO SEJA ANULADA, CONSIDERANDO QUE A ALTERNATIVA DO GABARITO “D” ESTÁ CORRETA E AS DEMAIS ALTERNATIVAS ESTÃO INCORRETAS.

PARECER:

Como T e P são conhecidos, os números de mols (n) podem ser determinados a partir das massas dadas, pode-se usar a equação de gás ideal. O número de mols de cada gás é de 0,50. Mols iguais de gases, nas mesmas T e P, têm volumes iguais. O volume igual elimina a escolha da resposta “E”. O volume igual também significa que a massa maior tem a densidade maior, eliminando a escolha “C”. Mols iguais significa que o número de moléculas e átomos é igual, eliminando a escolha “B”. A energia cinética média de um gás depende a temperatura. Se as temperaturas são as mesmas, então a energia cinética média é a mesma, eliminando “A”. Finalmente, na mesma temperatura, os gases mais pesados viajam mais lentamente do que os gases mais leves. O oxigênio é mais leve que o neônio, então ele viaja a uma velocidade média mais rápida, fazendo com que “D” seja a resposta correta.

RESPOSTA: MANTER GABARITO PUBLICADO.

Data: 02/07/2018