



## FORMULÁRIO - RESPOSTA RECURSOS

**EDITAL PROCESSO SELETIVO PARA O INTERIO – PSI2017 - Nº 31 de 13/04/2017/GR-UFAM**

**PROVA: CONHECIMENTOS GERAIS II**

**DISCIPLINA: QUÍMICA**

**QUESTÃO: Nº 36**

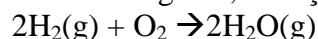
**INTERESSADOS: FELIPE MOTA DE MOURA; FERNANDO FELIPE ALMEIDA MOTA; LAISA NASCIMENTO OLIVIERA; LOUISE DESIREE SEVALHO NENES; ONDREI FELIPE DE ARAUJO LOPES.**

### QUESTIONAMENTO:

Os candidatos demonstraram conceitualmente a hipótese de Avogadro aplicada para os gases. Em que se obteve como resultado da questão o **volume 150 L (litro) para o gás oxigênio**. Mas, solicita a anulação da questão por causa da unidade estarem expressas em mL (mililitros).

### PARECER:

A questão 36 trata do conteúdo do estudo dos gases e de forma indireta das reações químicas, em específico da hipótese de Avogadro, em que “à temperatura e pressão constantes, o volume,  $V$ , ocupado por uma amostra de gás é diretamente proporcional ao número de mols,  $n$ , do gás”. Logo, no caso de formação de água pela combustão do hidrogênio, a reação fica:



Então para 300 L de  $\text{H}_2$  são necessários 150 L de  $\text{O}_2$ , em conformidade com a supracitada hipótese. Mas, esta questão visa inferir se o candidato tem o conhecimento dos conteúdos como reações químicas e estudo dos gases, que nesse caso teve um resultado com valor numérico e unidade de volume (onde seria “L” e estava “mL”).

Ressalto, que o valor numérico é encontrado na alternativa “e” e o candidato intuitivamente poderia considerar a resposta correta entendendo ou compreendendo que ocorreu um erro de grafia, onde foi inserido a letra “m” minúscula (mili – milésima parte) antes da letra **L** que significa (litro – unidade de volume).

**RESPOSTA: MANTER GABARITO PUBLICADO.**

Data: 20/06/2017

Página 1 de 1