



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 32

INTERESSADOS: EDUARDA CAROLINE LOPES DE FREITAS; FELIPE MOTA DE MOURA; LAISA NASCIMENTO OLIVEIRA; LETÍCIA CABRAL PESSANHA; MARIA LUIZA DA COSTA VIDAL; RAFAEL DA ROCHA PICANÇO; RENATO DIAS DE FREITAS; RONALDO CESAR FREYRE PINTO NETO.

QUESTIONAMENTO:

A questão 32 apresenta duas respostas corretas, a resposta do gabarito opção letra B e a opção letra E.

PARECER:

A questão 32 trata-se de uma nítida questão sobre massa atômica. Em seu enunciado temos uma definição e uma indicação como é obtida. O número de massa atômica (A) é a soma das massas unitárias dos prótons (p) com a dos nêutrons (n). A questão 32 faz uma afirmação – A massa atômica do neônio = 20 u. Logo em seguida pergunta que informação podemos tirar dessa afirmação. Logo a resposta correta e única seria um átomo de neônio é 20 vezes maior que a massa de $1/12$ da massa do carbono-12.

RESPOSTA: MANTER GABARITO PUBLICADO.

Data: 20/06/2017

Página 1 de 2



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 32

INTERESSADOS: ALBERONE FERREIRA GONDIM SALES; JONATHAN NASCIMENTO PRIANTTI; MARIANA ANDRADE DE SOUZA; RODRIGO FERREIRA OLIVEIRA.

QUESTIONAMENTO:

Na opção letra B esta “um átomo de neônio é 20 vezes maior que a massa de 1/12 da massa do carbono”. Do jeito que foi escrito pode levar a ideia de tamanho do átomo. Portanto a letra B não estaria correta.

PARECER:

A questão 32 trata-se de uma nítida questão sobre massa atômica. Em seu enunciado temos uma definição e uma indicação como é obtida. O número de massa atômica (A) é a soma das massas unitárias dos prótons (p) com a dos nêutrons (n). A questão 32 faz uma afirmação – A massa atômica do neônio = 20 u. Logo em seguida pergunta que informação podemos tirar dessa afirmação. Em nenhum momento faz alusão a tamanho do átomo e sim sua massa. Logo a resposta correta e única seria um átomo de neônio é 20 vezes maior que a massa de 1/12 da massa do carbono-12.

RESPOSTA: MANTER GABARITO PUBLICADO.

Data: 20/06/2017

Página 2 de 2