

Associação Catarinense das Fundações Educacionais – ACAFE

CORPO DE BOMBEIROS MILITAR - CFO

PARECER DOS RECURSOS

DISCIPLINA: Química

QUESTÃO:

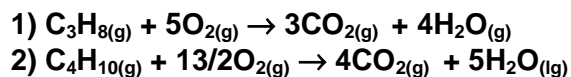
29) Analise as alternativas a seguir. **Todas** estão corretas, **exceto** a:

A ⇒ Para que um palito de fósforo seja aceso basta um ligeiro atrito com uma superfície áspera; o mesmo entra em combustão emitindo calor e luz. Esse fenômeno é verificado porque ocorre uma reação endotérmica.

B ⇒ A combustão é uma reação de uma substância (combustível) com o oxigênio (O_2) (comburente) presente na atmosfera, com liberação de energia.

C ⇒ A energia liberada ou absorvida numa transformação é chamada variação de entalpia (ΔH).

D ⇒ O gás de cozinha é composto principal-mente de: 1) propano e 2) butano. As reações balanceadas referentes às reações de combustão completa de cada um dos gases, respectivamente são:



PARECER:

A alternativa “A” está incorreta. Sofre o fenômeno combustão: Para que um palito de fósforo seja aceso basta um ligeiro atrito com uma superfície áspera; o mesmo entra em combustão emitindo calor e luz. Esse fenômeno é verificado porque ocorre uma reação endotérmica. **Não se trata de uma reação endotérmica e sim exotérmica.**

A alternativa “B” está correta”. A alternativa “B” não aborda o fenômeno combustão, questionando o que é necessário para ocorrer uma reação de combustão.

Trata-se do conceito de **entalpia de combustão** e de **reação de combustão**, ou seja, afirma que a reação de combustão ocorre na presença de um “combustível” e um “comburente” com liberação de energia. Liberação de energia por serem reações exotérmicas.

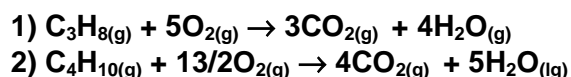
Conteúdo de ensino médio ou terceiro grau de química.

Referência:

Usberco e Salvador, química, volume único, editora saraiva, 1ª edição, 1997, pág. 289 e demais bibliografias de química que tratam desse conteúdo.

A alternativa “C” está correta: A energia liberada ou absorvida numa transformação é chamada variação de entalpia (ΔH).

A alternativa “D” está correta: O gás de cozinha é composto principalmente de: 1) propano e 2) butano. As reações balanceadas referentes às reações de combustão completa de cada um dos gases, respectivamente são:



Portanto a alternativa incorreta é a alternativa “A”, conforme divulgado.

DECISÃO DA BANCA ELABORADORA: Manter o gabarito