



QUÍMICA

2ª SÉRIE
Prof. RAFAEL

Lista:

01

Data: __ / __ / 2024

Aluno (a):

Nº

Lista de Revisão – Recuperação 2º Bimestre

01. Defina os seguintes conceitos químicos:

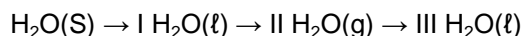
a) Termoquímica:

b) Calor:

c) Temperatura:

d) Entalpia:

02. Considerando-se as transformações,



conclui-se que ocorre transformação endotérmica apenas em:

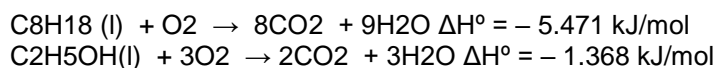
- a) I.
- b) II.
- c) III.
- d) I e II.
- e) II e III.

03. Defina os seguintes conceitos:

Exemplifica um processo endotérmico

- a) a queima da parafina de uma vela.
- b) a dissolução do ácido sulfúrico concentrado na água líquida.
- c) a combustão do álcool hidratado em motores de automóveis.
- d) a vaporização da água de uma piscina pela ação da luz solar.
- e) a formação de um *iceberg* a partir da água do mar.

04. A seguir estão representadas as reações de combustão completa do octano e do etanol.

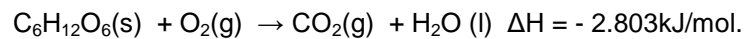


Assinale verdadeiro (V) ou falso (F) para as afirmações:

- () As reações de combustão do octano e do etanol são exotérmicas a 25°C e 1 atm.
- () Os catalisadores são usados para aumentar a eficiência energética da combustão.

- () A combustão de 1 mol de C_2H_5OH gera 4 vezes menos CO_2 que a de 1 mol de C_8H_{18} .
() A eficiência energética (kJ/g) do C_8H_{18} é aproximadamente 1,6 vezes maior que a do etanol.

05. As células de nosso corpo utilizam a “queima” da glicose para obtenção de energia de acordo com a reação representada pela seguinte equação não balanceada:



A “queima” completa de 0,9kg de glicose produz quanto de energia?