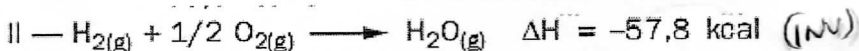
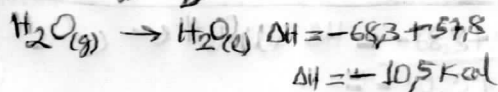
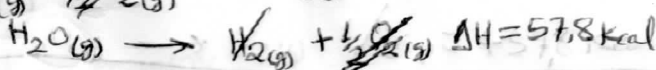
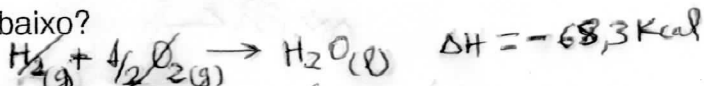


Disciplina: <i>Química</i>	Professor: <i>Chiaquinho</i>	Nº:	Data:
Aluno (a): <i>Resoluções</i>		Turma:	

1- (Cesgranrio-RJ) Considerando os processos:



De quanto será o valor do calor da reação abaixo?



2- A combustão do propano corresponde à equação:



Se a velocidade de formação do CO_2 for de 6 mol/minuto, de quanto serão as velocidades de consumo de oxigênio gasoso e produção de água, em mol/minuto?

Relações: $V_O = \frac{3}{2} V_{CO_2} \rightarrow V_{O_2} = \frac{3}{2} \cdot 6 = 9 \text{ mol/min}$

$V_{H_2O} = \frac{3}{2} V_{CO_2} \rightarrow V_{H_2O} = \frac{3}{2} \cdot 6$
 $V_{H_2O} = 9 \text{ mol/min}$

3- É dada a reação reversível abaixo:



Com base na equação acima, complete o quadro.

Tempo(min)	Conc. A(g/L)	Conc. B(g/L)	Conc. C(g/L)
0	18	18	-
30	16	a	b
60	14	c	d

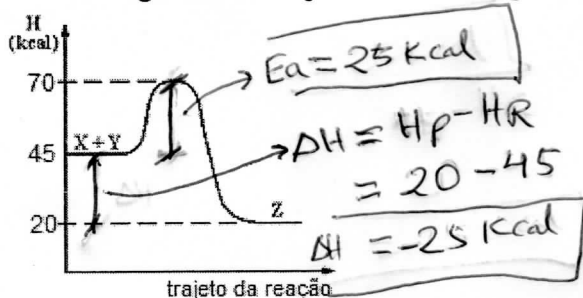
Relações ESTOICHIOMÉTRICAS
A : B : C
1 : 3 : 2

Valor de a: $a = 18 - 6$
 $a = 12$

2 consumo 6 consumo

Encontre os valores de a, b, c, d

4 - (Cesgranrio) Dado o diagrama de entalpia para a reação $X+Y \rightarrow Z$ a seguir, qual será o valor da energia de ativação e da energia da reação

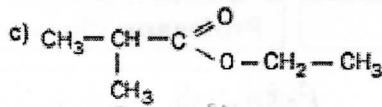
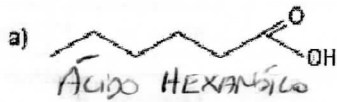


Cont + ③
Valor de b:
A : C
1 : 2
2 consumo ④ produzido
b = 4

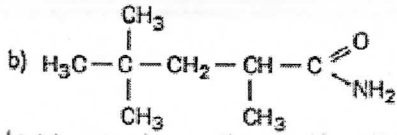
Valor de c:
A : B : C
16 : 12 : -6
-2 : -6
c = 6

Valor de d:
b = 4
DE 30 ATE 60 MIN
FORM PRODUZIU MAIS
4 mols logo,
d = 4 + 4
d = 8 mol/min

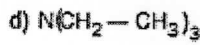
5- Dê os nomes oficiais(IUPAC) dos seguintes compostos.



2-METILPROPANOATO DE ETILA

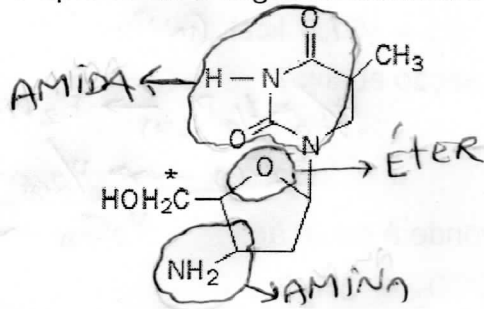


2,4,4-TRIMETILPENTANOAMIDA



TRIEFILAMINA
 TRIETILAMINA

6- O AZT (azidotimidina) é uma droga atualmente utilizada no tratamento de pacientes HIV-positivos e apresenta a seguinte fórmula estrutural:



Além da função Álcool*, Quais as outras funções presentes neste composto?