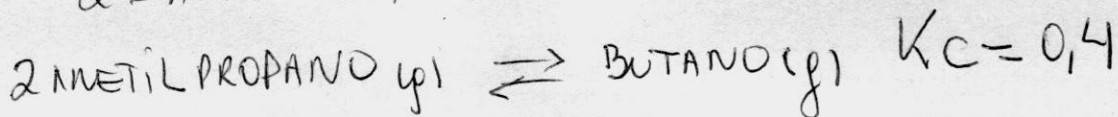


011)

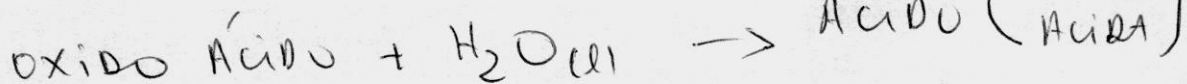
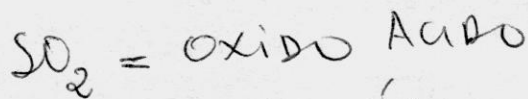


$K_c < 1 \Rightarrow K_c$ PEQUENO, LOGO

$\downarrow K_c = \frac{[\text{BUTANO}] \downarrow}{[\text{2METILPROPANO}] \uparrow}$

LETRA (B)

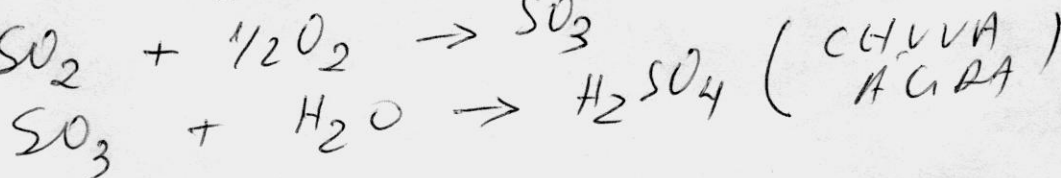
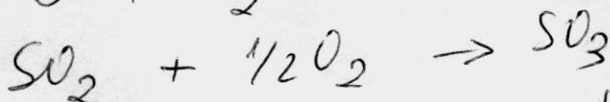
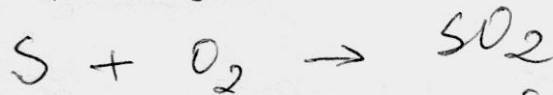
12)



LETRA (A)

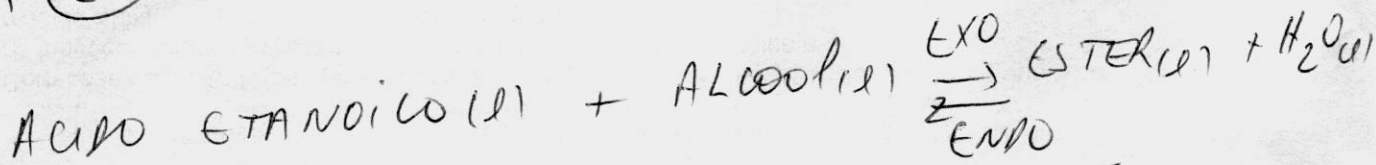
13)

GASOLINA E CARVÃO \Rightarrow APRESENTAM COMO IMPUREZA ENXOFRE (S)



LETRA (C)

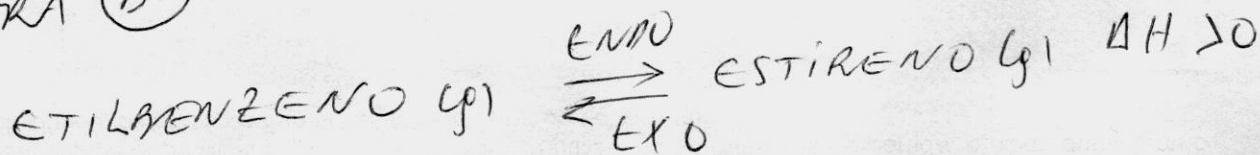
14)



$[\text{ACIDO ETANOICO}] \uparrow \Rightarrow$ DESLOCA O EQUILÍBRIO P/ DIREITA, FAVORECIDA A PRODUÇÃO DE ESTER

LETRA (B)

15)



$T \uparrow \Rightarrow$ DESLOCA O EQUILÍBRIO PARA DIREITA, SENTIDO (ENDO)

LETRA (C)

2º ANO QUÍMICA - CLAUDIO BARBOSA

Questão 06

a) O aumento da pressão desloca o equilíbrio no sentido de contração do volume, logo, aumenta a formação do metanol.

$$b) K_c = \frac{[\text{CH}_3\text{OH}]}{[\text{CO}] \cdot [\text{H}_2]^2}$$

Questão 07

a) $t = 10 \text{ min}$

b) ficam constantes:

c) $K_c = \frac{[\text{C}] \cdot [\text{D}]}{[\text{A}] \cdot [\text{B}]}$

d) No sentido endotérmico, ou seja, no sentido inverso

Questão 08

a) a cerveja que se encontra a 25°C . pois trata-se de uma transformação endotérmica, logo, quanto maior a temperatura, maior é a liberação de gás (espuma).

b) $\text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3(\text{aq}) \rightleftharpoons 2\text{H}^+(\text{aq}) + \text{CO}_3^{2-}(\text{aq})$

Questão extra

a) $K_c = 50$

b) Desloca para o sentido direto (formação e HI)