



COLÉGIO EVANGÉLICO ALMEIDA BARROS

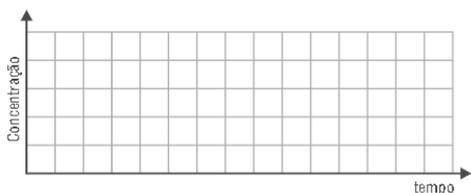
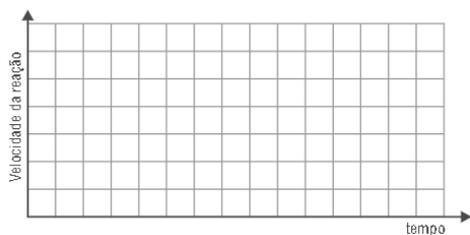
Data: ____/____/____

Professora: Thamiris Cid

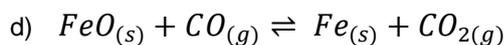
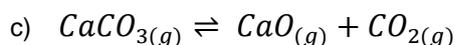
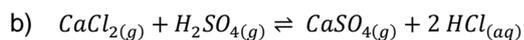
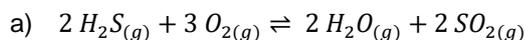
Aluno: _____

Volume 7 – página 13

1. Em uma reação, o equilíbrio é atingido no momento em que a velocidade da reação direta se iguala à velocidade da reação inversa. Isso ocorre quando as concentrações do(s) reagente(s) e do(s) produto(s), sob temperatura constante, não se alteram. Por meio de representações gráficas, demonstre a situação de equilíbrio.



2. Represente a expressão da constante de equilíbrio em termos de concentração e de pressão parcial para as reações reversíveis:



3. Com a expressão da constante de equilíbrio representada em cada item, escreva a reação reversível à qual está relacionada.

a) $K_c = \frac{[NO]^2 \cdot [O_2]}{[NO_2]^2}$

b) $K_p = \frac{(p_{PCl_2}) \cdot (p_{Cl_2})}{(p_{PCl_5})}$

c) $K_p = \frac{(p_{HI})^2}{(p_{H_2}) \cdot (p_{I_2})}$

d) $K_c = \frac{[CO_2]^2}{[CO]^2 \cdot [O_2]}$

e) $K_p = \frac{(p_{CO}) \cdot (p_{H_2O})}{(p_{H_2}) \cdot (p_{CO_2})}$

f) $K_p = \frac{(p_{NO_2})^2}{(p_{N_2O_4})}$