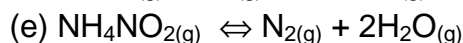
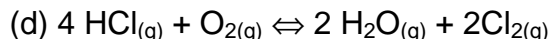
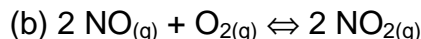
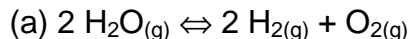


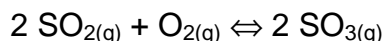


Lista de Exercícios de Fixação – Equilíbrio Químico – LE-EQ 01

01) Escreva as constantes de equilíbrio, em termos de concentrações:



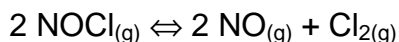
02) O valor numérico da constante de equilíbrio K_c para



É 249 a uma dada temperatura. Uma análise do conteúdo do recipiente que contém estes três componentes em equilíbrio, nesta temperatura, fornece os seguintes resultados: $[\text{SO}_3] = 0,262 \text{ mol L}^{-1}$, $[\text{SO}_2] = 0,0149 \text{ mol L}^{-1}$. No equilíbrio, qual é a concentração de O_2 ?

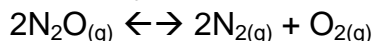
03) A reação $\text{PCl}_{5(g)} \rightleftharpoons \text{PCl}_{3(g)} + \text{Cl}_{2(g)}$ foi examinada a 250°C . No equilíbrio, $[\text{PCl}_5] = 4,2 \times 10^{-5} \text{ mol/L}$, $[\text{PCl}_3] = 1,3 \times 10^{-2} \text{ mol/L}$ e $[\text{Cl}_2] = 3,9 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$. Calcule K_c para a reação.

04) Calcule a constante de equilíbrio K_c , a 25°C , da reação



A partir da seguinte informação: Numa experiência, colocam-se $2,0 \text{ mol/L}$ de NOCl num balão fechado e verifica-se que a concentração de NO depois do equilíbrio é $0,66 \text{ mol/L}$.

05) Em um recipiente de $2,0 \text{ L}$, foram colocados $10,0 \text{ mols}$ de N_2O , a uma certa temperatura, onde ele se decompõe conforme a reação:



No equilíbrio, $2,20 \text{ mols}$ de N_2O permanecem. Calcule o valor de K_c para a reação.