



UNIVERSIDADE FEDERAL DA PARAÍBA
CENTRO DE CIÊNCIAS EXATAS E DA NATUREZA
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA

Química Básica: Transformações
Prof. Wallace Duarte Fragoso

Teste 13: Equilíbrio Químico

Aluno(a): _____ Matrícula: _____

A 25°C, $k_c = 4,66 \times 10^{-3}$ para a reação $\text{N}_2\text{O}_4(\text{g}) \rightleftharpoons 2 \text{NO}_2(\text{g})$. Se 2,5 g de N_2O_4 e 0,330 g de NO_2 são colocados em um recipiente de reação de 2,00 L, quais são as concentrações de N_2O_4 e NO_2 no equilíbrio?



UNIVERSIDADE FEDERAL DA PARAÍBA
CENTRO DE CIÊNCIAS EXATAS E DA NATUREZA
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA

Química Básica: Transformações
Prof. Wallace Duarte Fragoso

Teste 13: Equilíbrio Químico

Aluno(a): _____ Matrícula: _____

A 25°C, $k_c = 4,66 \times 10^{-3}$ para a reação $\text{N}_2\text{O}_4(\text{g}) \rightleftharpoons 2 \text{NO}_2(\text{g})$. Se 2,5 g de N_2O_4 e 0,330 g de NO_2 são colocados em um recipiente de reação de 2,00 L, quais são as concentrações de N_2O_4 e NO_2 no equilíbrio?



UNIVERSIDADE FEDERAL DA PARAÍBA
CENTRO DE CIÊNCIAS EXATAS E DA NATUREZA
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA

Química Básica: Transformações
Prof. Wallace Duarte Fragoso

Teste 13: Equilíbrio Químico

Aluno(a): _____ Matrícula: _____

A 25°C, $k_c = 4,66 \times 10^{-3}$ para a reação $\text{N}_2\text{O}_4(\text{g}) \rightleftharpoons 2 \text{NO}_2(\text{g})$. Se 2,5 g de N_2O_4 e 0,330 g de NO_2 são colocados em um recipiente de reação de 2,00 L, quais são as concentrações de N_2O_4 e NO_2 no equilíbrio?