



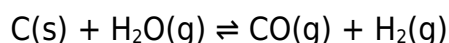
UNIVERSIDADE FEDERAL DA PARAÍBA
CENTRO DE CIÊNCIAS EXATAS E DA NATUREZA
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA

Química Básica: Transformações
Prof. Wallace Duarte Fragoso

Teste 11: Equilíbrio Químico

Aluno(a): _____ Matrícula: _____

A temperaturas próximas de 800°C, o vapor passado sobre o coque (uma forma de carbono obtida a partir do carvão) quente reage para formar CO e H₂:



A mistura de gases resultante é um importante combustível industrial chamado gás d'água. (a) Quais as pressões parciais dos gases na mistura em equilíbrio se $K = 14,1$ se inicialmente temos 0,01 mol de H₂O(g) em um recipiente de 1,0 L? (b_{onus}) Qual é a quantidade mínima, em massa, de carbono necessária para se atingir o equilíbrio sobre estas condições? Dado: $R = 0,0821 \text{ L atm/(mol K)}$.



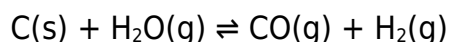
UNIVERSIDADE FEDERAL DA PARAÍBA
CENTRO DE CIÊNCIAS EXATAS E DA NATUREZA
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA

Química Básica: Transformações
Prof. Wallace Duarte Fragoso

Teste 11: Equilíbrio Químico

Aluno(a): _____ Matrícula: _____

A temperaturas próximas de 800°C, o vapor passado sobre o coque (uma forma de carbono obtida a partir do carvão) quente reage para formar CO e H₂:



A mistura de gases resultante é um importante combustível industrial chamado gás d'água. (a) Quais as pressões parciais dos gases na mistura em equilíbrio se $K = 14,1$ se inicialmente temos 0,01 mol de H₂O(g) em um recipiente de 1,0 L? (b_{onus}) Qual é a quantidade mínima, em massa, de carbono necessária para se atingir o equilíbrio sobre estas condições? Dado: $R = 0,0821 \text{ L atm/(mol K)}$.