



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

Química Básica: Transformações
Prof. Wallace Duarte Fragoso

Teste 14: Princípio de Le Chatelier

Aluno(a): _____ Matrícula: _____

Para cada um dos equilíbrios abaixo, determine se reagentes ou produtos são favorecidos pela compressão e explique.

- (a) $2 \text{O}_3(\text{g}) \rightleftharpoons 3 \text{O}_2(\text{g})$
- (b) $\text{H}_2\text{O}(\text{g}) + \text{C}(\text{s}) \rightleftharpoons \text{H}_2(\text{g}) + \text{CO}_2(\text{g})$
- (c) $4 \text{NH}_3(\text{g}) + 5 \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 4 \text{NO}(\text{g}) + 6 \text{H}_2\text{O}(\text{g})$
- (d) $2 \text{HD}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{D}_2(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g})$
- (e) $\text{Cl}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2 \text{Cl}(\text{g})$



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

Química Básica: Transformações
Prof. Wallace Duarte Fragoso

Teste 14: Princípio de Le Chatelier

Aluno(a): _____ Matrícula: _____

Para cada um dos equilíbrios abaixo, determine se reagentes ou produtos são favorecidos pela compressão e explique.

- (a) $2 \text{O}_3(\text{g}) \rightleftharpoons 3 \text{O}_2(\text{g})$
- (b) $\text{H}_2\text{O}(\text{g}) + \text{C}(\text{s}) \rightleftharpoons \text{H}_2(\text{g}) + \text{CO}_2(\text{g})$
- (c) $4 \text{NH}_3(\text{g}) + 5 \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 4 \text{NO}(\text{g}) + 6 \text{H}_2\text{O}(\text{g})$
- (d) $2 \text{HD}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{D}_2(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g})$
- (e) $\text{Cl}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2 \text{Cl}(\text{g})$