



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

Química Básica: Transformações  
Prof. Wallace Duarte Fragoso

Teste 12: Equilíbrio Químico

Aluno(a): \_\_\_\_\_ Matrícula: \_\_\_\_\_

O gás cloreto de hidrogênio à adicionado a um recipiente contendo iodo sólido até a sua concentração atingir  $0,012 \text{ mol L}^{-1}$ . Assuma que ainda resta  $\text{I}_2$ . Na tempretatura do experimento,  $k_c = 3,5 \times 10^{-32}$  para:  $2 \text{ HCl(g)} + \text{I}_2(\text{s}) \rightleftharpoons 2 \text{ HI(g)} + \text{Cl}_2(\text{g})$ . Qual é a composição da mistura no equilíbrio?



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

Química Básica: Transformações  
Prof. Wallace Duarte Fragoso

Teste 12: Equilíbrio Químico

Aluno(a): \_\_\_\_\_ Matrícula: \_\_\_\_\_

O gás cloreto de hidrogênio à adicionado a um recipiente contendo iodo sólido até a sua concentração atingir  $0,012 \text{ mol L}^{-1}$ . Assuma que ainda resta  $\text{I}_2$ . Na tempretatura do experimento,  $k_c = 3,5 \times 10^{-32}$  para:  $2 \text{ HCl(g)} + \text{I}_2(\text{s}) \rightleftharpoons 2 \text{ HI(g)} + \text{Cl}_2(\text{g})$ . Qual é a composição da mistura no equilíbrio?



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

Química Básica: Transformações  
Prof. Wallace Duarte Fragoso

Teste 12: Equilíbrio Químico

Aluno(a): \_\_\_\_\_ Matrícula: \_\_\_\_\_

O gás cloreto de hidrogênio à adicionado a um recipiente contendo iodo sólido até a sua concentração atingir  $0,012 \text{ mol L}^{-1}$ . Assuma que ainda resta  $\text{I}_2$ . Na tempretatura do experimento,  $k_c = 3,5 \times 10^{-32}$  para:  $2 \text{ HCl(g)} + \text{I}_2(\text{s}) \rightleftharpoons 2 \text{ HI(g)} + \text{Cl}_2(\text{g})$ . Qual é a composição da mistura no equilíbrio?