



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

Química Básica: Transformações
Prof. Wallace Duarte Fragoso

Teste 20: solução tampão

Aluno(a): _____ Matrícula: _____

Que quantidade de NH_4Cl deve ser adicionada a 2,0 L de solução 0,1 mol L^{-1} de NH_3 para formar um tampão cujo pH é 9,0. Suponha que a adição de NH_4Cl não altere o volume da solução. Dado: $K_b(\text{NH}_3) = 1,85 \times 10^{-5}$.



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

Química Básica: Transformações
Prof. Wallace Duarte Fragoso

Teste 20: solução tampão

Aluno(a): _____ Matrícula: _____

Que quantidade de NH_4Cl deve ser adicionada a 2,0 L de solução 0,1 mol L^{-1} de NH_3 para formar um tampão cujo pH é 9,0. Suponha que a adição de NH_4Cl não altere o volume da solução. Dado: $K_b(\text{NH}_3) = 1,85 \times 10^{-5}$.



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

Química Básica: Transformações
Prof. Wallace Duarte Fragoso

Teste 20: solução tampão

Aluno(a): _____ Matrícula: _____

Que quantidade de NH_4Cl deve ser adicionada a 2,0 L de solução 0,1 mol L^{-1} de NH_3 para formar um tampão cujo pH é 9,0. Suponha que a adição de NH_4Cl não altere o volume da solução. Dado: $K_b(\text{NH}_3) = 1,85 \times 10^{-5}$.