

Teste 16: Equilíbrio Ácido Base

Nome:_____ Matrícula:_____

Calcule a concentração do íon hidrônio presente em uma solução de ácido nitroso (HNO_2) $0,120 \text{ mol L}^{-1}$.

Dados: $k_a = 7,1 \times 10^{-4}$ para o HNO_2

Considere a aproximação $[\text{H}_3\text{O}^+] \ll 0,120 \text{ mol L}^{-1}$ para simplificar as contas. Ao final do cálculo verifique qual o erro percentual desta aproximação. Resolva o problema sem fazer a aproximação e determine o erro relativo em termos de $[\text{H}_3\text{O}^+]$.

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

	Química Básica: Transformações Prof. Wallace Duarte Fragoso
--	--

Teste 16: Equilíbrio Ácido Base

Nome:_____ Matrícula:_____

Calcule a concentração do íon hidrônio presente em uma solução de ácido nitroso (HNO_2) $0,120 \text{ mol L}^{-1}$.

Dados: $k_a = 7,1 \times 10^{-4}$ para o HNO_2

Considere a aproximação $[\text{H}_3\text{O}^+] \ll 0,120 \text{ mol L}^{-1}$ para simplificar as contas. Ao final do cálculo verifique qual o erro percentual desta aproximação. Resolva o problema sem fazer a aproximação e determine o erro relativo em termos de $[\text{H}_3\text{O}^+]$.