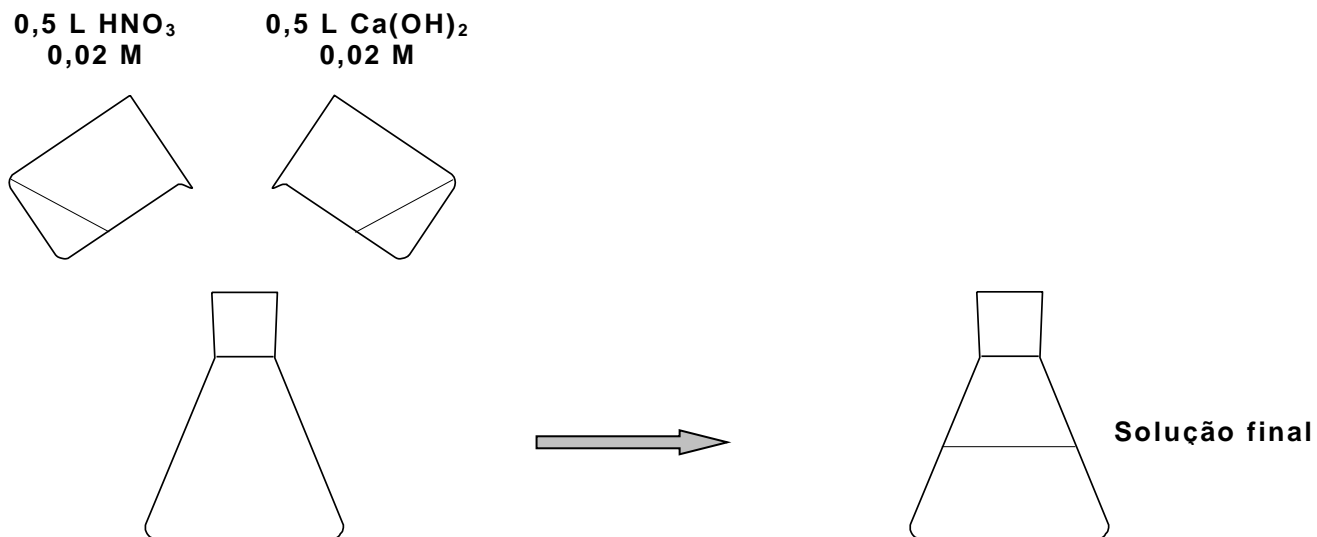


## 2ª Lista de Exercícios-Aula QFL-605

Nome: \_\_\_\_\_ Assinatura: \_\_\_\_\_ Data: \_\_\_\_\_

1. Foi realizada a seguinte reação conforme esquematizado abaixo:

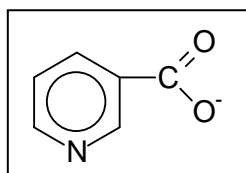


Qual é o pH e o pOH da solução final? Esta solução é ácida, básica ou neutra? Justifique.

2. As concentrações de equilíbrio de uma solução aquosa à 25°C de ácido nicotínico são mostradas abaixo:

HA(aq)	$\text{H}_3\text{O}^+(\text{aq})$	$\text{A}^-(\text{aq})$
0,049 M	$8,4 \times 10^{-4}$ M	$8,4 \times 10^{-4}$ M

$\text{A}^-$  corresponde ao ânion nicotinato:



Calcule  $K_A$  (constante de equilíbrio da ionização do ácido).

Este ácido é forte ou fraco? Justifique.