

QUESTÃO TEÓRICO-PRÁTICA

Observação: Todos os cálculos devem ser realizados com duas casas decimais.

16. O volume de 10,00 mL de uma solução de amostra contendo Al(OH)_3 foi transferido para um erlenmeyer de 125 mL ao qual foram adicionados 25,00 mL de solução de HCl 0,1025 mol/L. Na sequência, o excesso de ácido no meio reacional foi titulado com NaOH 0,1250 mol/L, consumindo-se 5,25 mL de titulante para observar a viragem de fenolftaleína de incolor para rosa.

a) Calcule o teor de Al(OH)_3 na amostra, expressando o resultado em $\%(m/V)$. As reações e os respectivos cálculos devem constar na resolução da questão.

Nº INSCRIÇÃO: _____

TÉCNICO DE LABORATÓRIO/QUÍMICA

Continua na página seguinte.

RESPOSTA FINAL

Nº INSCRIÇÃO: _____

TÉCNICO DE LABORATÓRIO/QUÍMICA

- b) Descreva, detalhadamente, como executar o procedimento experimental apresentado no enunciado da questão.