

ClasesATodaHora.com.ar > Exámenes > UBA - Farmacia y Bioquímica > Química Analítica Instrumental

Química Analítica Instrumental

Examen Final

Mayo 2009

ClasesATodaHora.com.ar

- 1-Marcha de cationes y aniones con reactivos generales (separar Co/Fe/Ca) y otro mas
- 2-Un problema de titulación de complejos, no me acuerdo los valores exacto pero decían que una muestra de Ca y K se titulaban 25 ml con EDTA (daban la Molaridad del edta y el volumen)
otros 50 ml de la misma muestra se la trataba con CN y gastaba un cierto volumen de EDTA, había que averiguar ppm de ambos cationes?
- 3- El gráfico de ph vs vol vte con todos los puntos y valores representativos de una muestra de A/HA (acido triprotico) se partía de un buffer y se usaba un indicador Y de rango (5-4) había que decir hasta que especie se titulaba con HCL
- 4- El grafico de error y decir a que tipo de error representa cada línea y definir que es un resultado preciso sin ser veraz
- 5-Un problema de buffer y calcular el ph. Decían se tenían 2 buffer de igual Mt compuestos por B/BH⁺ y daban la fracción molar de BH⁺ de la primera solución era 0.54 y la de la segundo 0.32 y daban de dato el pkb.

