

CURSO 2018/2019

Prácticas Química General- Grado en Farmacia

Nombre Apellidos..... Grupo

1. ¿Qué disolución es más ácida, la de NaHCO_3 ó Na_2CO_3 ? Justifica la respuesta con las reacciones ácido- base necesarias y las constantes de acidez del H_2CO_3 : $K_{a1} = 4.4 \times 10^{-7}$; $K_{a2} = 5.6 \times 10^{-11}$.
2. Calcula la masa teórica que se obtendría de Na_2CO_3 partiendo de 1 g de NaHCO_3 de pureza 95%, suponiendo que la reacción de conversión tiene un rendimiento del 80 %. Ten en cuenta la reacción que utilizamos en la práctica 3.
3. ¿Para qué sirve una valoración? ¿Qué es el volumen de equivalencia en una de ellas?
4. ¿Qué es una disolución tampón? ¿Cuál es su composición? ¿Cómo se calcula el pH de una de ellas?