

Auxiliar 9 CM1A1 Primavera 2007
2 de Noviembre de 2007
Prof. Cátedra Teresa Velilla G.
Prof. Aux. Juan Pablo Elgueta J.

1. Calcule el número de moles de KOH que hay en 5.50 mL de una disolución 0.360M de KOH. ¿Cuál es el pOH de la disolución?
2. ¿Qué cantidades de NaOH (en gramos) se necesita para preparar 546 mL de una disolución con un pH de 10.00?
3. Se prepara una disolución disolviendo 18.4 g de HCL en 662 mL de agua. Calcule el pH de la disolución. (Suponga que el volumen permanece constante.)
4.
 - a. Calcule el porcentaje de ionización de una disolución 0.20 M del ácido acetilsalicílico (aspirina), que es monoprótico, para el cual $K_a = 3.0 \times 10^{-4}$.
 - b. El pH del jugo gástrico del estómago de cierto individuo es 1.00. Después de haber ingerido algunas tabletas de aspirina, la concentración del ácido acetilsalicílico en su estómago es de 0.20 M. Calcule el porcentaje de ionización del ácido en esas condiciones. ¿Qué efecto tiene el ácido no ionizado sobre las membranas que recubren el estómago?