



ARQUIDIÓCESIS
DE CALI

ARQUIDIÓCESIS DE CALI
FUNDACIÓN EDUCATIVA ALBERTO URIBE URDANETA- Nit: 900.005.910-5
COLEGIO PARROQUIAL SAN JUAN BAUTISTA

Reconocimiento oficial otorgado por la Secretaría de Educación Municipal mediante la Resoluciones N°
4211.2.21.2542 ABRIL 28 2006; 4143.2.21.5134 JUNIO 30 2010 DANE: 376001000900; CÓDIGO ICFES: 070094



Código: AUU-033/FOR-MIS-15
Versión: 03
Vigencia: 1-09/2015

GUÍA DE EJERCICIOS

ÁCIDO-BASE

1. Calcular pH si $[H_3O^+]$ es :

a) 1×10^{-2}

b) 3.5×10^{-5}

c) 1×10^{-8}

d) 0.5×10^{-3}

2. ¿Qué valores tienen a) la concentración del H^+ ; b) el pH ; c) la concentración de OH^- y el pOH de una solución de HCl 0,001 M?.

3. ¿Cuáles son los valores de a) $[H^+]$; b) $[OH^-]$; c) pH y d) pOH de una solución de H_2SO_4 3×10^{-4} M?.

4. ¿Cuál es la concentración de H^+ en una solución de HNO_3 cuyo pH es 2.087 M?.

5. El ácido débil HA está ionizado (disociado) en un 0,1 % en una solución 0,2 M. a) ¿Cuál es pH de la solución? c) ¿Cuánto más débil es la acidez activa de HA, comparada con una solución de HCl 0.2 M?.

6. Calcular el pH y el POH de una solución de ácido acético 0,003 M.

7. Para el NH_3 . ¿Cuál es el pH y el POH de la solución 0.3 M?.

8. ¿Cuál es la concentración de H^+ y el pH de una solución obtenida mezclando 250 ml de solución 0.1 M de KOH con 200 ml de solución 0.2 M de HNO_3 ?

9. Realice las respectivas escalas comparativas.

Licenciado: Jorge Eduardo Bellnavis