

Taller de Química 1/6/17

Tema Módulo 12 de Admisión y M3 de la web

Nombre: _____

Instrucciones: de acuerdo a la lectura de los módulos estarás en disposición de responder las siguientes inquietudes.

- 1- Según el origen en latín de donde se deriva la palabra ácido?
- 2- Escriba 5 ejemplos de ácidos que usted conoce empíricamente?
- 3- Como define Arrhenius un ácido y una base?
- 4- Como define Lewis un ácido y una base? Escriba ejemplos
- 5- A qué se llama electrolitos fuertes y débiles?
- 6- Copie el ejemplo completo sobre la concentración de cada ión presente en una solución de 0,05M de HCl y 0,4M de Ca(OH)₂?
- 7- Escriba la constante de ionización del ácido nitroso y calcule las concentraciones de cada una de las especies y la K_i si el ácido está a 0,1 M y se ioniza en 2,3% a 25 °C
- 8-Cuál es la fórmula de la constante de ionización del agua?
- 9- Qué significa pH y pOH?
- 10- Escriba las fórmulas para calcular pH y pOH?
- 11-Cuál es el pH de una solución cuya $[H^+]$ es 3×10^{-4} ?
- 12-Cuál es el pH de una solución de HCl a 0,05 M?
- 13- Qué es una titulación ácido base?
- 14- Para que se utilizan las soluciones amortiguadoras?
- 15- Con qué fórmula se realizan las diluciones?