FUERZA DE LOS ACIDOS Y LAS BASES

Ing. Carol guzman

I. Arrastra hacia la formula los compuestos presentes en la ecuación química. Calcula el pH en cada ejercicio y escribe el resultado con un solo decimal.

1. Calcula el pH de una disolución 0.025M de HCN, si su K_a es de $4x10^{-10}$. $HCN \rightarrow H^+ + CN^-$

$$Ka = \frac{[\quad\quad][\quad\quad]}{[\quad\quad]}$$

pH = _____

2. ¿Cuál es el pH de una disolución de ácido hipocloroso cuya concentración es 0.015M? Considera su Ka de $3.0x10^{-8}$. $HClO \Leftrightarrow H^+ + ClO^-$

$$Ka = \frac{[\quad\quad][\quad\quad]}{[\quad\quad]}$$

pH = _____

LIVEWORKSHEETS

II. Calcula lo que se te pide en cada caso y escribe en el espacio correspondiente el resultado con un decimal.

a) ¿Cuál es el pH de una disolución de HCl 0.012M?

b) Calcula la [OH-] de una disolución de NaOH cuyo pH es de 12.15

c) ¿Cuál es el pH de una disolución que tiene [H+]=4.18x10-3M?

LIVEWORKSHEETS