



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 4×10^{-10} . $\text{HCN} \rightarrow \text{H}^+ + \text{CN}^-$



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

pH = _____



2. ¿Cuál es el pH de una disolución de ácido hipocloroso cuya concentración es 0.015M?

Considera su K_a de 3.0×10^{-8} . $\text{HClO} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{ClO}^-$



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

pH = _____





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 $[H^+] = 4.18 \times 10^{-3} M$?

