

FICHA EVALUATIVA

NOMBRES Y APELLIDOS: **CURSO:**

ASIGNATURA: QUÍMICA **FECHA:**

TEMA: EQUILIBRIO ENTRE ÁCIDOS Y BASES

I. ESCRIBE LAS DEFINICIONES Y ESCRIBE UN EJEMPLO DE REACCIÓN QUÍMICA

ACIDO

Ejemplo de Reacción de un ACIDO

BASE

Ejemplo de Reacción de una BASE

II. DE ACUERDO A LA ESCALA DE Ph, DETERMINA LA ACIDEZ O BASICIDAD DE LAS SIGUIENTES SUSTANCIAS:




pH = 9


pH = 5


pH = 8


pH = 3


pH = 7



pH = 12


pH = 2


pH = 4

LIVEWORKSHEETS

III. DISOCIA LOS SIGUIENTES ÁCIDOS Y BASES SEGÚN LA TEORIA DE ARRHENIUS:

1. Hidróxido de calcio

2. Ácido clorhídrico

IV. EN CADA UNA DE LAS SIGUIENTES ECUACIONES, IDENTIFIQUE EL REACTIVO QUE ES UN ÁCIDO Y REACTIVO QUE ES UNA BASE DE BRONSTED Y LOWRY.

1. Bromuro de hidrógeno más molécula de agua:

2. Ácido sulfúrico más molécula de agua:

LIVEWORKSHEETS