



FICHA EVALUATIVA

NOMBRES Y APELLIDOS:

ASIGNATURA: QUÍMICA

CURSO:

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:



III. DISOCIA LOS SIGUIENTES ÁCIDOS Y BASES SEGÚN LA TEORÍA 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: