



“ÁCIDO- BASE”

Objetivos:

1.	Reforzar los contenidos mediante ejercicios
2.	Identificar el comportamiento de diversas sustancias mediante las teorías ácido- base.

I. Completa la siguiente tabla resumen analizando los aspectos más relevantes de las teorías ácidos-base de Arrhenius, Bronsted- Lowry y Lewis

TEORIA	ARRHENIUS	BRONSTED-LOWRY	LEWIS
Definición de ácido			
Definición de base			
Reacción ácido base			
Ecuación			
Limitaciones			

II. Observa la siguiente ecuación química y luego responde las preguntas:



- Según la teoría de Arrhenius, ¿ Se puede identificar la base?
- ¿Cuál es el ácido de Bronsted?
- ¿Cuál es la base, según la teoría de Lewis?
- Según la teoría de Bronsted, ¿Cuál es la base conjugada?

III. En las siguientes ecuaciones químicas identifica ácido, bases y especies conjugadas cuando corresponda. Además, indica, cuál es la teoría empleada en cada caso.

